

# **HAZAÁRULÁS ELHÁRÍTÁS**

**„Termés nélkül termőfölded  
mondd, mit ér?!”**

**Konyhasóval kevert kálisóval mérgezik a magyarok termőföldjeit és élelmiszereit is, például a „40%-os kálisó műtrágyában” a 60% kálisón kívül 26% konyhasó is van!**

**Email-könyv 25.**

**Verőce, 2009. 07. 10.**

**Tejfalussy András dipl mérnök, méréstani szakértő  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT  
2621 Verőce, Lugosi u. 71.**

**Kód: EmailKonyv25kutatóknak**

# I.

## MAGYARORSZÁG TELJES GAZDASÁGI ÉS EGÉSZSÉGI CSŐDJÉT AZ IZRAELI KÁLISÓVAL MŰTRÁGYÁZTATÁSI ÉRDEKELTSÉGET ÉRVÉNYESÍTŐ NEMZETKÖZI KÁLI TÁRSASÁG ÉS HAZAI CINKOSAI KALIBRÁLÓ MÉRÉSI RANDOMIZÁLÁSI STB. CSALÁSAI ALAPOZTÁK MEG?

### 1.

*Kód: MozesFoldBesozasiSoftware*

*MÓZESI RABLÓGYILKOSSÁGI  
SOFTWARE EZ IS, HOGYSÓT  
IS SZÓRNAK A NEM ZSIDÓK  
TERMŐFÖLDJEIRE:*

23. Kénkő és só égette ki egész földjét, be sem vethető, semmit nem terem és semmi fű sem nevedik rajta: olyan, mint \* Sodomának, Gomorának, Áámának és Ceboimnak elsüllyesztett helye, amelyet elsüllyesztett az Úr haragjában és búsulásában. \* 1 Móz. 19. 25.

*(242. oldal, Mózes V. könyve  
29. rész, 30.)*

*SZENT BIBLIA  
azaz Istennek Ó és Új  
Testamentumában  
foglaltatott egész  
SZENT ÍRÁS*

*Magyar Nyelvre fordította:  
KÁROLYI GÁSPÁT*

*Kiadta: A Magyarországi  
Református Egyház Zsinati Irodája  
Sajtóosztálya, Budapest, 1966.*

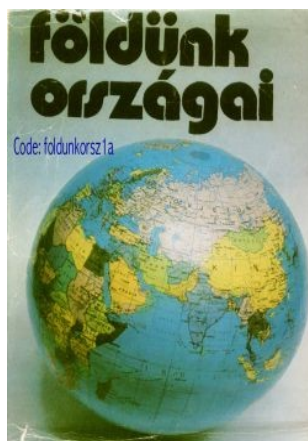
Természetgyógyász Magazin 2005. július XI. évf. 7. szám, 27. oldal.

### A tengerek ásványianyag-tartalma

Ásvány	Holt-tenger	Földközi-tenger	Csendes-óceán
Klorid	224 900	22 900	19 000
Magnézium	44 000	1 490	1 350
Nátrium	40 100	12 700	10 500
Kalcium	17 200	470	400
Kálium	7 650	470	390
Brom	5 300	76	65

Az óceáni víz nátrium : kálium aránya fiziológiás, megfelel az ember vérének, s ezen elemek fiziológiás infúziós sóoldattal pótlásának. (Code: TermgyogyJakab1e)

## II.

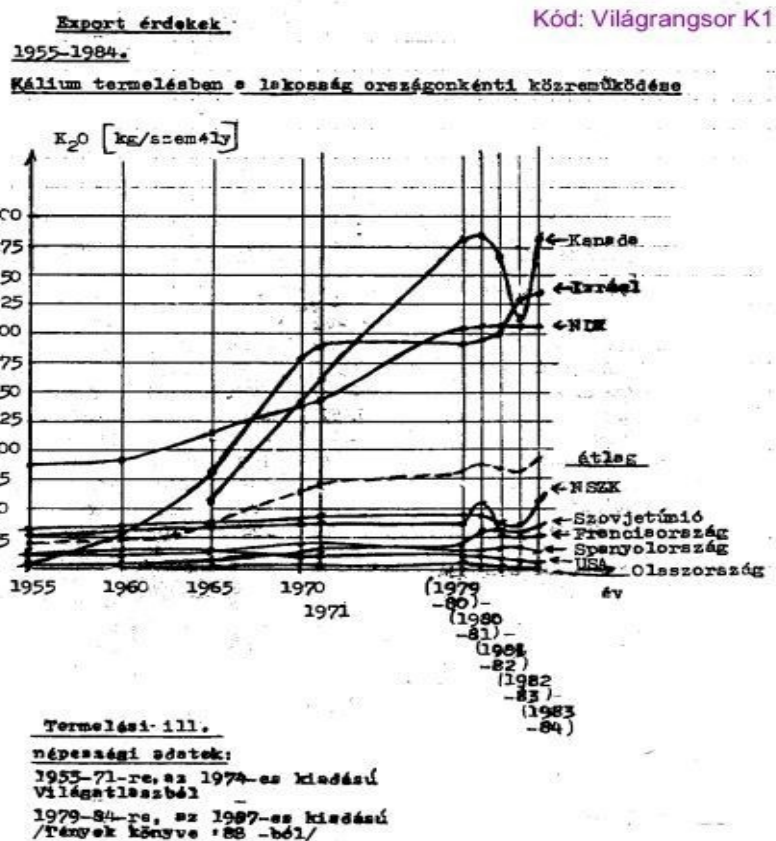


"Földünk Országai". (Kossuth Könyvkiadó / 1982., 170. old.)

Izraeli ásványkincsei közül a káliumsó (a kitermelés 1976-ban 700 000 t volt), a foszfát (1976: 800 000 t), a réz és a só méltó említtésre.

(Code: földunkorszisz1b)

2.



A túbblet-foszfor és túbblet-nitrogén műtrágyázással kompenzált,  
káros kálium műtrágyázás

1965-1971.

Kálium termelés

A Budapesti Kartográfiai Vállalat által, 1974-ben kiadott,  
"Képes politikai és gazdasági VILÁGATLÁS" adatai alapján

/1000 tonna: K<sub>2</sub>O tartalom /

Ország	1955	1960	1965	1970	1971	lélekszám terület
világtermelés <sup>1</sup>	7970	9790	14 240	18 388	19 841	/tö/ /km <sup>2</sup> /
1. Szovjetunió <sup>x</sup>	790	1100	2200	4450	5350	251.mill.22,702,2 m
2. Kanada	-	-	1300	3103	3513	21,788. 9,975,03
3. NSZK	2020	2316	2385	2645	2815	61,503 ,247.978
4. NDK	1552	1666	1926	2419	2426	17,042,4 ,108.178
5. USA	1875	2393	2900	2476	2347	212, 9,363.035
6. Franciaország	1352	1733	1810	1904	2000	51,485. ,543.998
7. Izrael	11	98	230	530	569	3,002. ,020.709
8. Spanyolország	354	289	360	598	509	34,320. ,504.748
9. Olaszország	...	49	170	241	286	54,025,2 ,301.249

<sup>x</sup> Becslés

<sup>1</sup> Mine nélkül

I személyre jutó kálium termelés      kg/személy      RANGSOR

Ország	1955	1960	1965	1970	1971
1. Szovjetunió <sup>x</sup>	3,15	4,38	8,76	17,73	21,31
2. Kanada	0	0	59,67	142,41	161,23
3. NSZK	32,84	37,66	38,78	43,00	45,77
4. NDK	93,07	97,76	113,01	141,94	142,35
5. USA	8,84	11,29	13,68	11,68	11,07
6. Franciaország	26,26	33,66	33,16	36,98	38,85
7. Izrael	3,66	32,84	76,61	176,54	189,54
8. Spanyolország	10,31	8,42	10,48	17,42	14,83
9. Olaszország	0	0,90	3,14	4,46	5,29

Átlag:      19,57    25,19    29,92    65,80    70,03

<sup>x</sup> Becslés

Kód: világtermelés-K2

1979-1984.

Kálium termelés

A Computerworld Informatika Kft és Mére Ferenc Ifjúsági  
Könyvkiadó /Budapest/, 1987-ben kiadott "Tények Könyve"  
magyar és nemzetközi almanach" adatai alapján /

A világ káliótermelése /K<sub>2</sub>O/ /ezer tonns/

Ország	1979-80	1980-81	1981-82	1982-83	1983-84	/fő/
1. Szovjetunió	6635	8064	8449	8079	9294	280,ml
2. Kanada	7148	7337	6843	5379	7155	25,445
3. NDK	3396	3482	3468	3434	3431	16,66
4. NSZK	2784	2781	2286	2226	2566	61,024
5. Franciaország	1915	2869	1726	1681	1685	55,061
6. USA	2249	2169	1963	1639	1470	238, )
7. Izrael	768	797	832	946	956	4,15
8. Spanyolország	677	684	714	782	656	38,33
9. Olaszország	122	95	133	127	125	56,95
/Világ-/összesen/25984		27698	25933	24451	27851	
1-9. átlag	2855	3135	2935	2699	3038	

1 személyre jutó kálium termelés kg/személy

Ország	1979-80	1980-81	1981-82	1982-83	1983-84	1979-84-es rangsor
1. Szovjetunió	23,7	28,8	30,18	28,85	33,19	1.
2. Kanada	280,91	288,35	268,93	211,4	281,19	
3. NDK	203,84	205,4	208,16	206,12	205,94	
4. NSZK	43,62	45,57	37,46	36,48	58,22	
5. Franciaország	34,78	52,1	31,34	30,53	30,6	
6. USA	9,42	9,09	8,22	6,87	6,16	
7. Izrael	185,06	192,04	200,48	227,95	230,36	2.
8. Spanyolország	17,66	17,85	18,63	20,4	17,14	
9. Olaszország	2,14	1,67	2,34	2,23	2,19	
<u>átlag:</u>	89,23	93,42	89,53	85,64	95,89	

Kód: világtermelés-K3



3.

## HOLT TESZ A HOLTTENGERI KÁLISÓ

1.

**A KÁLISÓ BIOLÓGIAI VEGYI FEGYVER,  
A KÁLUMSÓKKAL (ÉS AZ AZOKBAN  
LÉVŐ 19-26% KONYHASÓVAL IS!)  
MÉRGEZTETIK MAGYARORSZÁG  
TERMŐFÖLDJEIT ÉS LAKÓIT**

*A magyarországi termőtalajok, a kb. 5 méter mélységű györrétege, 1-6% káliumot (!) is tartalmaz. Pl. a 2%-os káliumtartalom 1 hektáros területnél kb. 1.500.000 (másfélmillió) kg-nyi (!) káliumtartalmat jelent, de ennek csak kis része van vízben oldható, a növények számára könnyen felvehető formában. Ha fogyni kezd, akkor automatikusan pótlódik, mivel a kötött kálium ionok kiszabadulnak az agyagásványból és ezek is vízoldható káliumvegyületeket képeznek. Termőtalajban a növények számára vízoldható optimális kálium mennyiség kb. 90 mg/kg.*

*A hatásvizsgáló mérések bizonyítják, hogy a vízoldható káliummennyiség káliumsókkal növelése lecsökkenti a növények életképességét, csökkenti a stressz, pl. aszály elleni természetes védekezőképességét.*

*Tehát talajkutatók tudatos csalásaira van alapozva a konyhasó kitermelési mérgező hulladék káliumsók eladása termőtalaj javító anyagként. A család további bizonyítéka, hogy 26% NaCl tartalmú kálisót is árusítanak, mint talajműtrágyát. Bizonyítják a csatolt káliumtrágya-összetételei leírások is! Aljas módon, ezen a vízoldható káliumvegyületekkel megnövelik a növények káliumtartalmát, hogy az ilyen növények majd megmérgezzék az elfogyasztóikat. A talajműtrágyaként árusított káliumsók vegyi fegyverek: csökkentik az alkalmazó országok talajai természetes termőképességét, mérgezővé teszik az élelmiszereit. Az ilyen élelmiszerek életrövidítő, érzelencsökkentő, ivartalanító hatású, népirtó vegyi fegyverek.*

Verőce, 2009. 05. 18.

Tejfalussy András dipl. mérnök,  
méréstani szakértő

**TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT**

**Káliumtrágyák.** → Műtrágyagyártás.

**Káliatron (bány).** Hullámos szitákkal elválasztott és kálium-hidroxid-szemcsékkel töltött bádogszelence a ki-  
légeztet levegő megtisztítására.

**Kálisók (ve).** ~-nak nevezik a természetben számos helyen hatalmas tömegben előforduló, közetalkotó káliumsókat. A kálisótelepek különböző ásványaiban a kálium főleg kloridként és szulfátként kötött állapotban van jelen, általában más fémek (elsősorban magnézium, kalcium és nátrium) hidroxidjával és szulfátjával keverten. E sótelepek a kiszáradt óskori tengerek vízében oldott sók kiválása folytán képződtek. A tengervíz elpárolgásakor először anhidrit ( $\text{CaSO}_4$ ) vált ki, majd anhidrit, gipsz ( $\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ ), kősó (halit,  $\text{NaCl}$ ) és polihalit ( $2 \text{CaSO}_4 \cdot \text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ ), végül fedőréteggént különböző káliumsók keveréke (fedősó). — Az első káliumsótelepet a XIX. század közepén Németország-

ban Strassfurt környékén fedezték fel. A kálisóréteg alatt elhelyezkedő kősó bányászatának kezdeti időszakában a fedősót hányóra szállították, de rövidesen megkezdtek a  $8 \dots 22\%$   $\text{K}_2\text{O}$ -tartalmú ~ ipari feldolgozását (dúsítás és tisztítás) és mezőgazdasági hasznosítását káliumtrágyaként. A forgalomba kerülő különböző ~-nak jelenleg is a mezőgazdaság a legfontosabb felvevője, emellett a kálium-klorid ( $\text{KCl}$ ) kiindulási anyaga a kálilúg ( $\text{KOH}$  vizes oldata), kálium-nitrát (kálialétróm,  $\text{KNO}_3$ ) és más káliumsók (pl. kálium-karbonát, hamuszír) ipari előállításának. A legjelentősebb kálisótelepek a Szovjetunióban, USA-ban, NDK-ban, Lengyelországban, Franciaországban, Spanyolországban, Kanadában vannak. Izraelben a Holt-tenger vizéből bepárlás útján karnallitot ( $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ ) kristályosítanak ki, amiből 95%-osnál tisztább kálium-kloridot gyártanak. Eljárásokat dolgoztak ki a tengerek vizében jelenlevő, általában 0,04%-os koncentrációban oldott kálium kinyerésére különböző káliumsók alakjában (→ tengervíz-hasznosítás). — A kálisótelepek közetei szilvin- v. karnallit típusúak. Az első típusba tartozik a kősóból és szilvinből ( $\text{KCl}$ ) álló szilvinitkőzet és az ún. keménysó (Hartsalz), ami kősó, szilvin, anhidrit és kieserit ( $\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ) keveréke. A karnallit típus jellegzetes képviselője a karnallitkőzet (karnallit), ami karnallitból, kősóból, kieseritből és anhidritből áll. A kálisótelepek további fontosabb ásványai a bischofit ( $\text{MgCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ ), a tachidrit ( $\text{CaCl}_2 \cdot 2 \text{MgCl}_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ ), a kainit ( $\text{KMgSO}_4 \cdot \text{Cl} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$ ), a langbeinit ( $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot 2 \text{MgSO}_4$ ) és a schönit ( $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ ). — A bányászott kálisót részben közvetlenül műtrágyázásra használják fel, zöméből azonban ipari eljárásokkal nagyobb (26...60%)  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalmú kálisókat (→ műtrágyák) állítanak elő frakcionált kristályosítással. A korszerű flotációs és oldószeres eljárások is egyre inkább előtérbe kerülnek. A kristályosításon alapuló gyártástechnológiákat lényegében a következő vegyipari műveletek célszerű kombinálásával fejlesztették nagyipari szintre: vizes kioldás melegen, a nem oldódott anyag üleptése, a forró oldatok lehűtése (pl. többlépcsős vákuumhűtőkben), a lehűtés következtében kivált kristályok szűrése, az oldatok (pl. a kristályokról leszűrt anyalúgok) betöményítése (pl. vákuumbepárlókban), a szűrt (v. centrifugált) nedves kristályok szárítása (pl. forgó dobszáritókban).

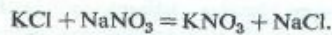
**Kálium.** → Alkáli-fémek.

**Kalkulátor.** → Számológép.

**Kallózás (text).** Kikészítési művelet. Alapja a gyapjúszálak nemezelhetősége. A gyapjúszövet nemezelődés hatására fellépő zsugorodása következtében tömörsége jelentősen megnő (→ textilanyagok kikészítése).

**Kalorikus műveletek és készülékek (ve).** A → vegyipari műveletek és készülékek közül azokat, amelyekben a hőátvitel a döntő, ~ néven foglalják össze. Az alapvető folyamat a hővezetés, vagyis az energia áramlása hőmérséklet-különbség hatására. Fázisok között hőátviteli, hőátadásról van szó. A hőátvitelre szükség van a → diffúziós műveletek és készülékek, a → hidraulikus műveletek és készülékek, valamint a → kémiai átalakítások és reaktorok körében is, de ezekben nem ez az elsőrendű feladat. Hő formájában való energiaátvitelről csak akkor van szó, ha az hőmérséklet-különbség hatására megy végbe. A hőközlés szokásos módjai: hőveze-

E termékek előállításának nyersanyagai a természetben sok helyen előforduló, különböző összetételű, kálisótelepeken bányászott ásványi anyagok (kálisók), amelyekből vizes oldás, tisztítás és átkristályosítás útján gyártják a kereskedelmi termékeket. A kálímagnéziát kálium-kloridból magnézium-szulfát hozzáadásával, a kálium-nitrátot pedig kálium-kloridból nátrium-nitráttal való cserebomlás útján állítják elő:



Újabban előállítják kálium-kloridból salétromsavas kezeléssel is. — A több hatóanyagot tartalmazó kevert műtrágyákat egyedi ~ összekeverésével és granulálással állítják elő. Ilyen hazai termék volt a 8:8:8-as NPK műtrágya (8% nitrogén-, 8% foszfor-pentaoxid- és 8% kálium-oxid-tartalommal), amelyet szuperfoszfátból, ammónium-szulfátból és 60%-os kálisóból gyártottak. — Az összetett ~ közé tartozó ammónium-foszfátokat (NP műtrágya) foszforsavból ammóniával állítják elő. A reakcióban ammónium-dihidrogén-foszfát és diammonium-hidrogén-foszfát keletkezik.

A két ammónium-foszfát keveréke (11...13% N- és 48...55%  $\text{P}_2\text{O}_5$ -tartalommal) az „ammofosz” néven forgalomba kerülő szilárd termék. — A nitrofoszka elnevezésű hármás (NPK) ~ diammonium-foszfáton kívül ammónium-nitrátot és káliumvegyületet ( $\text{KCl}$  v.  $\text{K}_2\text{SO}_4$ ) is tartalmaznak különböző arányban. A „haka-fosz” diammonium-foszfát, karbamid és kálium-nitrát keveréke. — Az összetett ~ gyártásának hazailag is megvalósított két eljárása a szuperfoszfát ammonizálásán, ill. a nyersfoszfátok salétromsavas oldásán alapul. A szuperfoszfát ammonizálása útján kettős (NP) ill. kálisó hozzáadásával hármás (NPK) ~ állíthatók elő. A termékek összetétele elég tág határok között változtatható. A hazai fő termék összetétele: 4% N + 14%  $\text{P}_2\text{O}_5$  + 14%  $\text{K}_2\text{O}$ .

#### — Hazai kálisó-előfordulás

(→ kálisók) hiányában kálíműtrágya-szükségletünket teljesen behozatal útján kell kielégíteni. Ezek a ~ a káliumot klorid v. szulfát, esetleg nitrát alakjában tartalmazzák. A legfontosabb kálíműtrágyák:

kálium-klorid, 40%-os (szennyezett kálium-klorid, 38...42%  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalommal);

kálium-klorid, 60%-os (tisztított kálium-klorid, 58...62%  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalommal);

kénsavas kálium (kálium-szulfát,  $\text{K}_2\text{SO}_4$ , 38...40%  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalommal);

kamex-káli, kálímagnézia, patentkáli

( $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ -t tartalmazó só, 26...30%  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalommal);

kálisalétrom (kálium-nitrát,  $\text{KNO}_3$ , 40% körüli  $\text{K}_2\text{O}$ -tartalommal).

TECHNIKA KISENCKLOPÉDIA, 2. kötet, 996. oldal. Műszaki Könyvkiadó, Budapest, 1975.

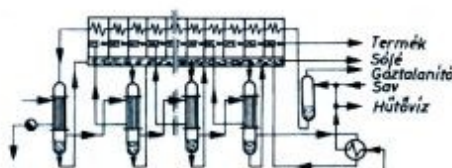
Hazánkban az orvosok elhitetik a nem kóser étkezésekkel, hogy a tengervízből készített természetes sókban a konyhasó és kálisó mennyisége kb. ugyanannyi, s ilyen "tengeri sók" fogyasztására beszélnek rá őket, holott a tengeri sófajták külön kristályosodnak ki. Kb. 30-szor több a konyhasó, mint a kálisó a tenger- és óceánvizének elpárolgása után!

A "kóser tengeri sóban" a legkevesebb kálisó sincs. Ugyanakkor hazánkban kb. minden tizedik csomag nem kóser tengeri sóhoz kb. 50% kálisót adagolnak. A kálisó ivartalanít és életerővidítő hatású. A nyugdíjbefizetések megkaparintása és a magyar nép kiirtása a nem kóser tengeri sókat mérgeztetők célja. Ezért hiányoznak az újabb tankönyvekből és az internetről is az alábbi alap-információk?!

Budapest, 2008. 11. 14. Tejfalusy András dipl. mérnök, méréstani szakértő

**Tengervíz-hasznosítás (ve).** A tengervíz oldott formában literenként átlag 27 g nátrium-klorid, 4 g magnézium-klorid, 1,7 g magnézium-szulfát és 1,3 g kalcium-szulfát mellett kis mennyiségben kálium-szulfátot és -bromidot, nyomokban pedig vas-, mangán-, cink-, réz-, ezüst-, arany- és jódvegyületeket tartalmaz. Az óceánok vizének sótartalma 3,3 és 3,8% között, a belső és a peremtengerek vize 1 és 5% között változik. A Holt-tenger vizének sótartalmát (30% körüli) főleg magnézium-, kálium- és bromidionok képezik. — Az oldott sók miatt a tengervíz nem iható, ezért ivóvízként való felhasználás előtt sótartalmát el kell távolítani. Az oldott sók következtében a tengerek vize egyre inkább vegyipari nyersanyagforrássá válik. — A tengervízben levő nátrium-kloridot (konyhasót) elsősorban élelmezési, konzerválási szükségletek kielégítésére már az emberiség őskorában kinyerték a tengervíz bepárlása útján. Ezzel a módszerrel, a Nap sugárzó hőjének hasznosításával ún. sókertekekben még manapság is ipari méretekben állítanak elő konyhasót pl. Európa egyes tengerparti helyein, Közél-Keleten, Indiában, a kaliforniai partvidéken. A tengerparton kiképzett lapos medencékben lassan áramoltatják át a tengervizet természetes eséssel v. szivattyúzással. Az első évben a víz betöményedése folytán kalcium-karbonát ( $\text{CaCO}_3$ ) és kalcium-szulfát ( $\text{CaSO}_4$ ) ülepedik ki a medencék alján. A következő év tavaszán a vizet átszivattyúzzák alacsony gátakkal kisebb részekre osztott, lapos medencékbe, amelyek alját agyaggal tapasztották ki. A medencékben tiszta konyhasó, majd később magnézium-kloriddal ( $\text{MgCl}_2$ ) szennyezett konyhasó válik ki. A sót ősszel kaparóberendezésekkel kiemelik és halmokba rakják, majd tiszta vízzel átforgatva mossák a szilárd szennyezések és a tapadó sóoldat eltávolítása, valamint a magnézium-klorid kioldása céljából. Ezután szitákra helyezve a vizet lecsurgatják, a sót halmokba rakva tárolják, majd elszállítják a felhasználókhoz. — A második évet követően a lehülés hatására keserűsítő (magnézium-szulfát,  $\text{MgSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ ), majd a harmadik év nyarán a további betöményedés hatására nátrium-szulfát ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ), magnézium- és káliumsók kristályosodnak ki, amelyekből a magnéziumkohászat alapanyagául használt magnézium-klorid ( $\text{MgCl}_2$ ), továbbá a tűzállóanyag-iparban szükséges magnézit (magnézium-karbonát,  $\text{MgCO}_3$ ) és magnézium-oxid ( $\text{MgO}$ ) állítható elő. Az USA-ban a tengervízből mésztejjel, míg Angliában dolomitsuszpenzióval magnézium-hidroxidot [ $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ] választanak ki; ezt leszűrés után forgó dobszártóban magnézium-oxidá alakítják. A betöményedett tengervízből

klórral v. más oxidálószeres kezeléssel bróm nyerhető ki, amit levegővel szellőztetnek ki a vízből. A levegővel távozó brómgőzöket szódaoldattal nyelik el. A keletkezett oldat nátrium-bromidot ( $\text{NaBr}$ ) és nátrium-bromátot ( $\text{NaBrO}_2$ ) tartalmaz, amiből savval felszabadítják a tiszta brómot. Másik módszer szerint a brómgőzös levegőhöz kén-dioxid-gázt ( $\text{SO}_2$ ) kevernek. Ekkor hidrogén-bromid ( $\text{HBr}$ ) és kénsav ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) elegye kondenzálódik, amiből a klórral felszabadított brómot vízzel ledesztillálják. A brómot elsősorban etilén-dibromiddá alakítják, amit főleg a benzinek minőségjavítására használt ólom-tetraetilhez keverve kopogásgátló szerként hoznak forgalomba. A tengervízből brómot az USA-ban, Angliában, Franciaországban, a Dél-Afrikai Unióban és Izraelben nyernek ki. A tengervízben levő kálium kinyerésére Olaszországban a Niccolí-eljárást dolgozták ki. A Nap sugárzása által betöményedett és nátrium-kloridtól mentesített tengervizet tovább töményítve, kereskedelmi termékként nátrium-kloriddal szennyezett sót hoznak forgalomba, ami 50% kálium-szulfátot ( $\text{K}_2\text{SO}_4$ ) és 38% magnézium-szulfátot ( $\text{MgSO}_4$ ) tartalmaz. — A norvég Norsk Hydro cég egyik üzemében a II. világháború előtt a tengervízből káliumot hexanitro-difenil-amin kalciumsójának oldatával választották ki, amiből salétromsavval kálium-nitrátot gyártottak. Ilyen üzemet létesítettek később Amszterdam mellett. Egy újabb japán eljárásban a káliumot szelektív adszorpcióval kötik meg cirkon-foszfáttól és cirkon-polifoszfáttól készített szervesetlen ioncserélő anyagon. — Az utóbbi időben egyre nagyobb figyelmet fordítanak világszerte a tengervízből való ivóvíz- (édesvíz-) előállítási eljárásokra. A II. világháború alatt az anghai Permutit Co. ezüst-alumínium-szilikáttól álló, zeolit-típusú ioncserélő anyagot állított elő, amivel a tenger felett kényszerleszállást végzett pilóták a tengervízből ivóvizet állíthattak elő. — Az emberiség számára nagy arányú növekedése és az ipari termelés fokozódása következtében számos helyen a felszíni édesvízforrások kimerülése, sőt egyes helyeken, esetleg időszakosan, katasztrofális édesvízhiány következett be. A helyzetet a fejlett országokban súlyosbítja a felszíni vizek elszennyeződése ipari szennyvizek és hulladékok beocsátása következtében, amit számos országban ma már hatósági előírásokkal és pénzbírságok kiszabásával igyekeznek meggátolni, ill. korlátozni. A fokozódó édesvízhiány miatt az utóbbi két évtizedben több országban intenzív mérnöki kutatómunka folyik a sós tengervízből ipari méretű és minél olcsóbb ivóvíz- és iparivíz-előállítási eljárások kifejlesztésére. Higiéniai célra és egyes ipari felhasználási területeken a klórozott tengervíz megfelelő, emberi felhasználáshoz azonban a tengervíz eredeti 3,5%-os nátrium-klorid-tartalmát



Több fokozatú tengervíz-bepárló



## II.

# A KÁLISÓVAL KEVERT KONYHASÓVAL MŰTRÁGYÁZTATÁSSAL AZÉRT MÉRGEZTETIK A MAGYAR TERMŐFÖLDEKET, HOGY IZRAEL MAJD OLCSÓBBAN FELVÁSÁROLHASSA MAGYARARORSZÁGOT?

A 40%-os kálisónak nevezett műtrágya 21%-os konyhasó tartalmának felemlítése Dr. Tóth Zoltán által, a Veszprémi Egyetem, Georgikon Mezőgazdaságtudományi Kar, Keszthely, Földműveléstani Tanszék szakvéleményében, a Pannon Trade Kft cégvezetőjétől, Brányi Árpádtól személyesen kapott kutatási dokumentációból kimásolva (montázs):

**PANNON TRADE** Vállalkozó Kereskedelmi és Szolgáltató Kft. Kód: Konyhaso21hezBranyiMontazs090416  
letve a 2. ábrákon látható.

**Brányi Árpád**  
cégvezető

Cím: H-9026 Győr, Mátyás Lajos u. 69.  
Tel.: 96/517-777 Fax: 96/517-776 Mobil: 30/9561-358  
E-mail: [pannon-trade@kabelnet.hu](mailto:pannon-trade@kabelnet.hu)  
http://www.pannon-trade.com

**MÉRÉSTANI SZAKVÉLEMÉNY:**

Mérgezően sok, ötször több a kálium a zöld tönkölybúzában, s a levében és a rostjaiban is, mint a "közönséges" búzában!

2 Ezért ajánlják a magyaroknak a tönköly búzából készített lé és kenyerek fogyasztását?!

A kísérleteik talaja a káliumsók műtrágyaként alkalmazásától már mérgezően sok vízdoldott káliumot tartalmaz! A normális vízdoldott káliumtartalom csak 90 mg/kg lenne!

A fiatal búza (fű) emiatt is sokkal több káliumot vesz fel a talajból, emiatt fokozottan mérgező lesz!

Verőce, 2008. 07. 04.

Tejfalussy András dipl. mérnök, méréstani szakértő  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG P/

**1. táblázat: A kísérleti terület talajvizsgálati adatai**

Talaj vizsgálati adatok	
PH H <sub>2</sub> O	7,86
PH KCl	7,42
Ak	43,00
CaCO <sub>3</sub> %	10,00
Humusz %	2,90
NO <sub>3</sub> ppm	88,00
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ppm	488,00
<u>K<sub>2</sub>O ppm</u>	<u>393,00</u>
Mg ppm	222,00
Zn ppm	10,50
Cu ppm	4,60
Mn ppm	23,50
Fe ppm	27,00

Code: BranyiTonkolyBuzaLe5xK

### A foszfor és kálium trágyázás alapelvei

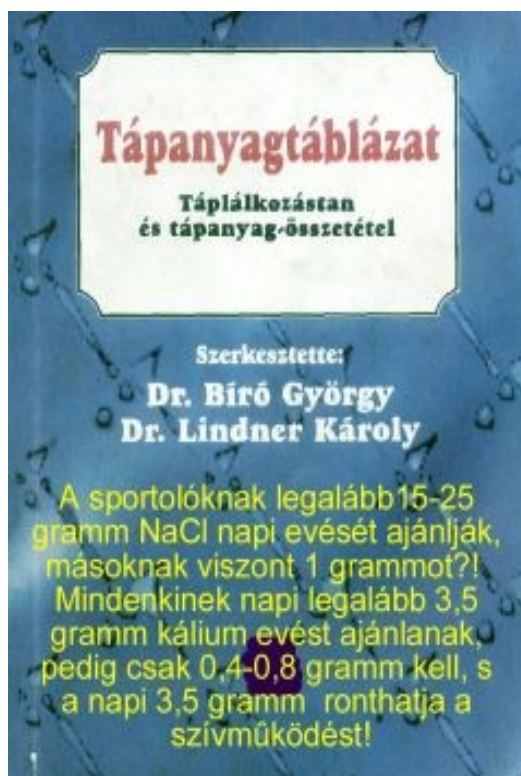
A káliumműtrágyák nyersanyagai a káliumtartalmú ásványok, ezért a kálium mellett gyakran egyéb kisérelemeket is tartalmazhatnak. Hazánkban a kálium-klorid tartalmú kálisók felhasználása a legnagyobb volumenű. A 40, 50 valamint 60 %-os kálisó összetételében ugyancsak nem a koncentráció az egyetlen különbség. A 40 %-os kálisó ugyanis mintegy 21 %-ban tartalmaz még NaCl-t is, ami a nátrium igényes növények számára kedvező, ugyanakkor elősegíti a talaj szikesedését. A kénsavas kálium előállítása ipari vegyi folyamatot igényel, ezért rendszerint drágább mint a kálisó. Elsősorban a klórra érzékeny növények (pl. dohány, komló, bogyósok, burgonya) műtrágyája. A kálium-magnézium sók kálium tartalma ugyan kisebb (26-30 %), de 10-15 % magnézium-szulfátot is tartalmaznak, ezért olyan termőhelyeken, ahol a magnéziumhiány könnyen előfordulhat (pl. laza szerkezetű homoktalajokon) alkalmazásuk kedvező hatású.

**Dr. Tóth Zoltán**  
Veszprémi Egyetem  
Georgikon Mezőgazdaságtudományi Kar Keszthely  
Földműveléstani Tanszék

### III.

## HAZUGSÁG A SZÁRAZFÖLDI NÖVÉNYEKNEK "KONYHASÓ- MŰTRÁGYÁZÁSI IGÉNYE", MIVEL A TÖBBSÉGÜK ALIG TARTALMAZ NÁTRIUMOT

Szárazföldi növények jellemző kálium-nátrium arányai:



208

Dr. Biró Gy. és tsa: Tápanyagtáblázatok (Medicina Könyvkiadó Budapest, 1999.) 51. táblázat

### Ásványi anyagok

Code: [tapanyagtابلázat-kuk](#)

Megnevezés	Hamu g/100 g	Ná- tium	Ká- lium	Kal- cium	Mag- nézium	Vas	Fosz- for	Réz	Cink	Man- gán	Kobalt	Króm	Nikkel	Hamu- alka- litás
------------	-----------------	-------------	-------------	--------------	----------------	-----	--------------	-----	------	-------------	--------	------	--------	-------------------------

### Gabonák, magvak és termékeik

#### Gabonamagvak és őrlemények

Arpagyongy	1,2	30	120	43	20	1,6	165	0,090	0,94	0,34	0,006	0,004	0,019	—
Búza, teljes	1,7	30	140	39	20	1,7	300	0,400	3,10	—	—	—	—	-9,4
Búza, hántolt (buró)	1,5	30	350	30	120	3,6	350	—	—	—	—	—	—	-9,0
Búzacsíra-őrlemény	—	—	—	—	—	8,4	—	0,300	6,00	7,02	0,024	0,018	0,096	-20,0
Búzadara	0,6	40	330	19	40	1,0	120	0,130	0,41	0,19	0,004	0,002	0,015	-9,4
Búzakorpa	—	—	—	—	—	12,0	—	1,200	3,52	6,40	0,032	0,032	0,160	-25,0
Búzaliszt (tiszta, rétes)	0,5	—	—	13	—	0,9	100	—	—	—	—	—	—	-9,4
HL 50 kenyérliszt	0,5	—	—	13	—	0,7	100	0,066	0,35	0,18	0,002	0,002	0,010	-9,4
HL 80 kenyérliszt	0,8	—	—	—	—	0,8	—	0,081	0,42	0,24	0,002	0,002	0,019	-
HL 120 kenyérliszt	1,2	—	—	—	—	3,3	—	0,280	1,40	0,90	0,008	0,005	0,024	—
Graham-liszt	—	—	—	—	—	3,4	—	0,430	1,24	2,00	0,012	0,008	0,030	6,8
<u>Kukoricaliszt</u>	1,2	50	60	22	7	1,8	170	0,140	0,66	0,18	0,006	0,004	0,021	7,8

Egy tonna kukoricalisztben 0,6 kg kálium van?!

## Ásványi anyagok

Megnevezés	Hamu g/100 g	Ná- tium	Ká- lium	Kal- cium	Mag- nézium	Vas	Fosz- for	Réz	Cink	Man- gán	Kobalt	Króm	Nikkel	Hamu- alka- lítás

## Gabonák, magvak és termékeik

## Gabonamagvak és őrlemények

Búza, teljes	1,7	30	140	39	20	1,7	300	0,080	0,94	0,34	0,006	0,004	0,019	—
Búza, hántolt (buris)	1,5	30	350	30	120	3,6	350	—	—	—	—	—	—	-9,4
Búzacsíra-őrlemény	—	—	—	—	—	8,4	—	0,300	6,00	7,02	0,024	0,018	0,096	-9,0
Búzadara	0,6	40	330	19	40	1,0	120	0,130	0,41	0,19	0,004	0,002	0,015	-20,0
Búzakorpa	—	—	—	—	—	12,0	—	1,200	3,52	6,40	0,032	0,032	0,160	-9,4
Búzaliszt (főző, rétes)	0,5	—	—	13	—	0,9	100	—	—	—	—	—	—	-9,4
BL 50 kenyérliszt	0,5	—	—	13	—	0,7	100	0,066	0,35	0,18	0,002	0,002	0,010	-9,4
BL 80 kenyérliszt	0,8	—	—	—	—	0,8	—	0,081	0,42	0,24	0,002	0,002	0,019	—
BL 120 kenyérliszt	1,2	—	—	—	—	3,3	—	0,280	1,40	0,90	0,008	0,005	0,024	—
Graham-liszt	—	—	—	—	—	3,4	—	0,430	1,24	2,00	0,012	0,008	0,030	-6,8
Kukoricaliszt	1,2	50	60	22	7	1,8	170	0,140	0,66	0,18	0,006	0,004	0,021	-7,8
Rétesliszt	0,5	—	—	13	—	0,5	—	0,120	0,18	0,20	0,002	0,002	0,010	-9,4
Rizs, rizsliszt	0,7	6	110	8	13	1,1	90	0,050	0,38	0,38	0,003	0,005	0,013	—
Rozsláng	—	—	—	—	—	0,7	—	0,110	0,40	0,24	0,005	0,002	0,014	-4,0
Rozsliszt	1,0	10	150	30	25	1,4	350	—	—	—	—	—	—	-4,0
Rozsliszt, fehér	—	—	—	—	—	1,2	—	0,160	0,76	0,58	0,007	0,004	0,020	—
Sárgaborsóliszt	—	—	—	—	—	2,4	—	0,242	1,46	0,26	0,022	0,010	0,220	-3,8
Szójaliszt	6,4	4	1800	200	240	6,0	—	1,424	1,96	1,40	0,052	0,016	0,440	—
Szójaizolátum	4,0	—	—	—	—	21,2	—	1,477	3,76	2,85	0,096	0,028	0,176	—
Zabpehely	1,5	30	350	71	110	4,0	160	0,505	4,50	—	—	—	—	-12,0
Zsemlemorzsó	1,9	780	138	29	35	7,2	75	—	—	—	—	—	—	-11,5

## Száras hüvelyesek

Bab	3,4	7,8	1120	106	217	7,00	400	0,63	2,00	1,12	0,058	0,011	0,349	-16,8
Borsó	2,8	9,5	1210	49	126	4,00	400	0,65	1,25	0,53	0,032	0,003	0,331	-3,8
Lencse	3,0	10	1150	74	134	5,00	400	0,77	2,55	1,00	0,032	0,037	0,164	-13,7
Szója	4,4	13	194	200	360	7,10	500	0,98	1,87	1,80	0,050	0,018	0,406	+4,5

## Tészták

2 tojásos száraztésztá	0,5	210	100	24	23	1,90	100	0,17	0,48	0,14	—	—	—	-8,4
4 tojásos száraztésztá	0,6	248	100	25	22	2,90	180	0,20	0,62	0,16	—	—	—	-8,4
8 tojásos száraztésztá	0,6	280	100	25	20	4,30	250	0,18	1,28	0,17	—	—	—	—
Száraztésztá (fehéráru)	0,5	200	100	14	25	2,60	80	—	—	—	—	—	—	-5,1

## Kenyerek

Alföldi fehér kenyér	1,3	700	117	20	30	1,20	120	0,107	0,380	0,24	0,008	0,004	0,018	-10,3
Bakonyi barna kenyér	2,5	800	240	30	60	2,10	210	0,204	1,090	1,50	0,013	0,005	0,033	-4,0
Erzsébet kenyér	2,0	634	104	12	24	1,00	72	0,190	0,370	—	—	—	—	—
Fehér kenyér	1,7	700	100	15	22	0,98	—	0,129	0,454	0,27	0,010	0,007	0,022	-5,5
burgonyapelyhlyel	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Félbarna kenyér	2,7	1200	150	20	50	2,50	100	—	—	—	—	—	—	—
Franciakenyér	1,5	720	100	18	19	1,50	90	0,133	0,410	0,18	0,008	0,005	0,038	-10,3
Graham-kenyér	2,2	686	295	25	42	1,47	150	0,177	0,094	1,05	0,009	0,006	0,027	-6,8
Kukoricapelyhes kenyér	2,1	660	109	13	—	1,00	98	0,200	—	—	—	—	—	—
Rozsos kenyér	1,9	610	150	30	50	2,00	95	0,120	0,350	—	—	—	—	-3,5
Sajtos kenyér	—	—	—	—	—	1,30	—	0,146	0,670	0,20	0,012	0,005	0,026	—
Szegedi vágott cipó	1,5	705	124	18	33	1,27	70	0,090	0,423	0,25	0,011	0,004	0,015	-7,0
Szójás kenyér	—	—	—	—	—	1,20	—	0,197	0,620	0,26	0,013	0,005	0,070	—
Tartós kenyér	2,0	720	115	75	26	1,20	—	0,136	0,540	0,27	0,014	0,005	0,024	-10,3
Uzsonnakenyér (zsúr)	1,5	680	120	16	28	0,90	—	0,190	0,440	0,17	0,007	0,005	0,030	-10,3
Zsemlekekní	1,5	700	118	19	30	0,90	—	0,105	0,420	0,20	0,009	0,005	0,018	-7,0

Kód: Tapanyagtblázat-208-209

Megnevezés	Hamu g/100 g	Ná- tium	Ká- lium	Kal- cium	Mag- nézium	Vas	Fosz- for	Réz	Cink	Man- gán	Kobalt	Króm	Nikkel	Hamu- alka- lítás

## Péksütemények

Barchesz, mákos	—	—	—	—	—	0,70	—	0,112	0,410	0,200	0,008	0,004	0,018	—
Briós	—	—	—	—	—	1,20	—	0,103	0,510	0,158	0,006	0,004	0,020	-7,0
Császárszemle	1,5	234	114	49,2	37	0,80	50	—	—	—	—	—	—	-8,0
Fonott kalács	—	—	—	—	—	0,70	—	0,072	0,330	0,159	0,006	0,005	0,016	-7,0
Foszlós kalács	1,5	680	149	52,0	28	1,00	55	0,085	0,370	0,160	0,008	0,005	0,018	-7,0
Kakaós kalács	—	—	—	—	—	0,32	—	0,121	0,380	0,123	0,008	0,010	0,032	—
Kifli, sós	2,7	1120	152	52,2	43	0,90	50	—	—	—	—	—	—	-8,1
Kifli, tejes	1,5	345	145	52,2	42	0,90	50	0,074	0,460	0,204	0,009	0,003	0,017	-8,1
Kifli, vajos jellegű	1,5	200	186	35,0	47	0,90	50	—	—	—	—	—	—	-8,1
Kétszersült (Hóvirág)	1,8	270	164	58,8	30	1,50	50	—	—	—	—	—	—	-6,5
Molnárka	—	—	—	—	—	1,80	—	0,103	0,500	0,159	0,008	0,004	0,032	—
Óriáskifli	1,5	345	145	52,2	42	1,20	50	0,082	0,360	0,152	0,008	0,004	0,018	-8,1
Zsemle	1,5	630	119	21,1	41	0,90	50	0,074	0,460	0,204	0,009	0,003	0,024	-8,1

## Zöldség- és főzelékfélék

## Friss termékek

Bimbós kel	1,5	—	—	30	—	1,20	—	—	—	—	—	—	—	+16,0
Burgonya, nyári	1,1	3	300	9	25	0,30	57	0,049	0,154	0,070	0,004	0,003	0,006	+5,7
Burgonya, téli	1,1	5	340	7	28	0,50	55	0,068	0,255	0,086	0,006	0,003	0,015	+5,7
Céklarépa	0,9	98	260	35	87	0,60	30	0,087	0,337	0,540	0,009	0,005	0,052	+11,0
Csemegekukorica	0,9	—	—	7	—	0,60	38	0,060	0,444	0,130	—	—	—	—
Cukkini	—	85	70	19	11	0,40	76	0,068	0,093	0,150	—	—	—	—
Fejes káposzta	0,7	23	216	33	20	0,30	50	0,016	0,142	0,122	0,004	0,003	0,010	+5,2
Fejes káposzta, savanyított	—	—	—	—	—	0,54	—	0,017	0,191	0,110	0,002	0,006	0,051	—

Fejes saláta	0,9	16	261	28	19	0,39	31	0,050	0,320	0,136	0,006	0,004	0,015	+5,8
Fokhagyma	—	100	380	14	50	0,20	140	0,400	2,500	0,330	—	—	—	—
Karalábé	1,1	26	300	43	24	0,70	67	0,020	0,170	0,093	0,006	0,003	0,022	+5,8
Karfiol	0,8	11	175	26	21	0,30	45	0,016	0,236	0,092	0,006	0,001	0,018	+4,0
Kelkáposzta	0,8	20	—	57	14	0,30	38	0,054	0,310	0,146	0,007	0,003	0,016	+7,7
Padlizsán	—	3	145	10	16	0,22	—	0,040	0,181	0,085	0,019	0,002	0,007	—
Paradicsom	0,7	5	240	9	7	0,27	—	0,025	0,190	0,048	0,005	0,002	—	+5,6
Paradicsomsúrtmény	3,0	55	1050	—	40	2,90	—	0,214	0,784	0,368	0,034	0,018	0,118	—
Paradicsompaprika	—	—	—	—	—	—	—	0,066	0,100	0,077	—	—	—	—
Paraj	1,9	24	526	133	53	2,90	160	0,156	0,362	0,620	0,020	0,030	—	+21,0
Patiszon	—	—	—	—	—	0,65	—	0,036	0,446	0,096	0,007	0,003	0,021	—
Petrezselyemgyökér	1,2	34	298	56	33	0,30	30	0,246	0,510	0,420	0,015	0,005	0,054	+7,7
Petrezselyem zöldje	1,7	33	1000	245	—	4,00	128	0,330	1,270	1,300	—	—	—	—
Rebarbara	—	2	400	14	—	—	—	—	—	—	—	—	—	+8,5
Retek	0,7	30	270	33	10	0,30	34	0,070	0,174	0,072	0,004	—	—	+6,0
Sárgarépa	1,0	70	360	28	35	0,70	43	0,044	0,320	0,102	0,005	0,004	0,017	+5,8
Sóska	1,9	26	340	113	60	1,60	70	0,169	0,310	0,070	—	—	0,051	+16,8
Spárga	0,6	20	240	7	—	1,40	40	0,175	0,330	—	—	—	—	—
Spárgatök	0,7	12	98	20	—	0,20	60	0,096	0,310	0,062	—	—	—	+2,3
Sütőtök	1,4	—	—	40	—	0,17	20	0,100	0,520	0,166	—	—	—	+1,9
Torma	—	—	—	—	—	—	—	0,092	0,100	0,163	—	—	—	+4,8
Uborka	0,5	7	150	18	16	0,40	36	0,040	0,220	0,055	—	—	—	+5,3
Zellergumó	—	100	370	34	60	0,40	88	0,172	0,520	0,136	—	—	—	—
Vöröshagyma	—	6	180	30	9	0,40	48	0,065	0,175	0,101	—	—	—	+5,3
Zöldbab	0,9	1	229	32	16	0,70	26	0,042	0,219	0,120	0,014	0,033	0,040	+3,8
Zöldborsó	0,9	8	325	41	42	0,90	110	0,330	1,300	0,310	0,005	0,002	0,067	+6,3
Zöldpaprika	1,1	4	160	14	12	0,40	33	0,050	0,200	0,073	0,004	0,004	0,015	—

## Gyorsfagyasztott zöldséfgfélék

Brokkoli	0,40	—	—	—	—	0,77	59	0,046	0,54	0,143	0,005	0,003	0,029	—
Hasábburgonya	0,83	—	—	—	—	0,63	70	0,064	0,51	0,117	0,006	0,002	0,046	—
Karfiolrósza	0,59	—	—	—	—	0,64	34	0,028	0,25	0,133	0,003	0,002	0,013	—
Kelbimbó	0,88	—	—	—	—	0,93	72	0,032	0,40	0,184	0,007	0,003	0,025	—
Kukorica, morzsolt	1,00	—	—	—	—	0,42	71	0,012	0,42	0,098	0,004	0,002	0,013	—
Leveleszöldség	0,50	—	—	—	—	0,46	46	0,074	0,29	0,140	0,005	0,002	0,029	—

Kód: Tapanyagtáblázat-210-211

#### IV.

# Népiértési célra kifejlesztették a normál búzáknál ötször több káliumot tartalmazó „Tönköly 10 ökobúzát” is?

1.

## A MÁJMÉRGEZŐBB BÚZAFŰ, MINT NÖVÉNYNEMESÍTÉSI EREDMÉNY?

**A közönséges búzafű és búzafűlé nagy káliumtartalma is májmérgező, ámde a Tönkölybúzafű és az abból készített búzafűlé ötszörösen nagyobb káliumtartalma még sokkal mérgezőbb.**

Zöld búzafű, lé és rost vizsgálati adatok

Tulajdonság	Mértékegység	Közönséges búza			ÓKO 10 tönköly		
		búzafű	lé	rost	búzafű	lé	rost
Száranyag	%	88,35	5,35	93,47	93,28	10,24	92,32
Nyers fehérje	%	32,60	30,00	26,10	38,80	55,30	24,30
P	%	0,73	0,094	0,50	0,76	0,142	0,39
K *	%	0,91	0,144	0,57	5,00	0,814	2,05
Ca	%	0,27	0,039	0,29	0,34	0,067	0,22
Mg	%	0,24	0,036	0,18	0,36	0,046	0,18
Mn	ppm	25,40	3,50	23,40	41,00	5,00	28,00
Zn	ppm	28,00	5,20	30,00	32,00	5,00	32,00
Cu	ppm	13,60	2,20	21,60	17,00	8,70	14,60
Fe	ppm	149,00	10,00	89,00	75,00	36,50	149,00
Na **	ppm	250,00	31,00	116,00	1460,00	280,00	660,00

a búzafű jelzés alatt a zöld növényből szárított anyag értendő

**\* A közönséges búzafű is mérgezi a lovakat és teheneket, a túl nagy káliumtartalmával. Kálisóval műtrágyázva még több a kálium. De a Tönkölybúza fűben ennél is 5x több a kálium, s a belőle készített fűlében is!**

**\*\* A búzafűben veszélyesen, kb 30x kevesebb a nátrium, mint a kálium!**

**Verőce, 2009. 05. 19.  
Tejfalussy András dipl. mérnök,  
méréstani szakértő  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT**

**Kód: BuzafuvelMajmergezok090519**

## Normál búzafű káliumtartalma is életveszélyes káliummérgezést idézhet elő az állatoknál:

### Handbook of Veterinary Drugs

*A Compendium for  
Research and Clinical Use*

*Irving S. Rossoff*

1977

with a Foreword by  
H. Hugh Duker, D.V.M.



Springer Publishing Company  
New York

As soil temperatures rise and spring grasses grow lush, their potassium content may increase. An increase in the ratio of K:Ca and Mg can promote tetany in cattle. This may be the cause of so-called wheat poisoning in cattle. Additional dietary potassium may reduce the incidence of calculi and improve feed conversion of cattle in cotton and milo areas. Fatigue and anorexia in horses on nearly exclusive oat diets may be due to decreased serum levels of potassium.

Kód: Sunyipublikalas\_modszer

## Sunyipublikálási-módszer

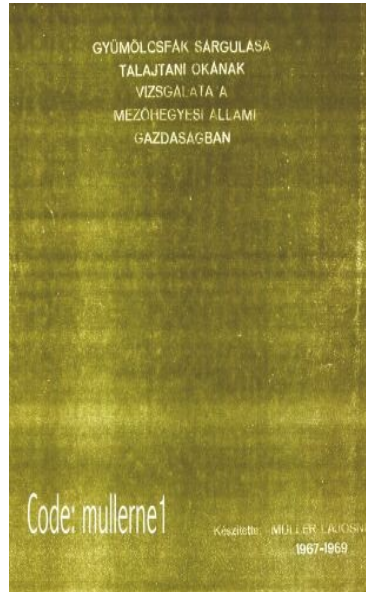
**Jogi szempontból lehetséges, hogy ne büntessék meg az olyan személyt, aki a hatóság részére elsőként leírja az általa valamely bűnszervezet segítőjeként elkövetni kezdett károkozás elkövetési módját és eszközeit.**

**Ezen alapul a sunyipublikálási-módszer, amely abból áll, hogy károkozást szervező állami főhivatalnokok hatósági engedélyeket adnak ki pontosan ismertett összetételű, egy vagy több komponensükkel károkat okozni tudó eszközökre, pl. anyagokra és/vagy azok károkozó alkalmazásaira, s engedik ezeket hamis terméknevek, hiányos/hamis hatásleírások fedezetében kereskedelmi forgalomba hozni, szabadon használni.**

**Ha a károk bekövetkeznek, ezek az engedélyezők büntetlenséget élveznek annak alapján, hogy egyes tudományos publikációk alapján ismert volt az általuk engedélyezett eszköz, anyag károkozó tulajdonsága is. Így tehát csak az eszköz, anyag alkalmazói lesznek felelősek az összes kárért. E sunyipublikáló hatósági engedélyezők és szakértőik is bűnözők, akik tudatosan közreműködnek a károsultakhoz csak elkésve eljutó, hiányosan/hamisan tájékoztató tudományos és reklám leírásokban, megtévesztő, hamis terméknevezések stb. alkalmazásával folytatott károkozó csalásokban!**



**A KÁLISÓVAL MŰTRÁGYÁZTATÁST SZORGALMAZÓ EGYETEM AZ ALÁBBI  
DOKTORI DISSZERTÁCIÓBÓL IS ÉRTEŚÜLT KÁLISÓVAL MŰTRÁGYÁZÁSSAL  
NÖVELT VÍZOLDOTT-KÁLÍUM TARTALMÚ TALAJOK INTENZÍV,  
NÖVÉNYKIPUSZTÍTÓ HATÁSÁRÓL**



**A kálium.**

Gyümölcsfánk pusztulásában nagy jelentőséget tulajdonítok a káliumnak. Erre a megállapításra az a megfigyelés indított, hogy klorósisos és pusztuló gyümölcsfánk leveleinek káliumtartalma kétszerese az egészséges gyümölcsfalevelek káliumtartalmának. Káliummal egyidejűen vizsgált kalcium, foszfor, magnézium és nátrium tekintetében minem ilyen nagy különbség a vizsgálati eredmények között. Rendkívüli mértékben aszimetrikus a 29. szilvafajta szelvényének kicserélhető káliumtartalma és a viszkivonat káliumtartalma, ugyanis ezek az értékek olyan magasak, hogy emel a szelvényről agyagselvény készítésére kell gondolni.

As előzőekben említett vizsgálati adatok a következőképpen alakulnak.

A legmagasabb kicserélhető káliumértékek általában a felszíni talajrétegekben mutatkoznak/ 0-20 cm-ig, 4-5 "S" érték % /, kivéve a 29. pusztuló szilvafajta szelvényét, ahol a 70-85 cm-ig terjedő talajban jelentkezik a maximális kicserélhető kálium, mégpedig 14,32 %-os értékkel.

/Mivel a kálium mennyiségét légfotometriás módszerrel határoztam meg, ahol a magas humusztartalom - színesítő hatása miatt - zavaró lehet, ezért a Talajvizsgálati módszertan vizsgálati leírása szerint /74/ a humuszt hidrogénhiperoxiddal elroncsoltam./

Code: mullerne2



Általában 40 cm-es mélységig magasak a kálium mennyiségi értékei / átlagosan kb. 3 % /, emellett egészen a szelvény aljáig átlagosan 0,50 % káliumot mérünk. Az átlagos kiszűrhető kálium is kiugró a 29. szelvényben, ugyanis itt az egész szelvényben egyenletesen magas, kb. 8,20 %.

A vízes kivonat adatainál nincsen lényeges különbség a szelvények átlagos káliumtartalma között / a 29. szelvény természetesen itt is a többinél magasabb káliumértéket mutat, mintegy hússzorosát - 0,630 mg ec./100 g-értéket/.

Feltűnő azonban, hogy mindkét pusztuló fa szelvényében a legalsó talajrétegek K-tartalma megemelkedik a felettiük levő rétegek K-tartalmához viszonyítva.

Mi lehet ennek a magyarázata? Megnéstem a talajvizek K-tartalmát.

Talajvizek K-tartalma gyümölcsösünk néhány kiemelt talajszelvényében.

Szelvény száma	N e v d e n y	Talajvíz K-tart. mg ec./l
22/b	Egészséges Jonathán alma	0,00
24	Pusztuló Beastercei szilva	1,55
x/29	Pusztuló Beastercei szilva	3,14 - 1,00
14/1	Egészséges Jonathán alma	0,01
2	Egészséges Starking alma	0,01
3	Pusztuló Starking alma	0,10
4	Sárguló Starking alma	0,01
Előviz csatorna, öntözőre használt		0,74

x: 2 időpontban mért adatok.

A 14 tábla pusztuló Starking fája szelvényének talajvizében a többi fához képest 10-szeres K-tartalom található, a rendkívül csunya képet mutató 29. szelvény talajvizében pedig százszoros a K értéke. A talajvíz K-tartalma a mély talajrétegek gyökérzetére kifejtetheti káros hatását.

Egyértelmű különbség mutatkozik a felszíni talajrétegek vízeskivonata káliumtartalmában az egészséges és beteg gyümölcsfák talajszelvényeinél.

COQS: WPIJELUG3

A felzési talajrétegek vizet kivontának kálium-tartalma szőlőszőlők néhány talajszelvényében.

Szelvény száma	N é v é n y	Kálium mg e <sup>+</sup> /100 g	Mélység cm.
22/b	Egészséges Jon thán alma	0,065	0 - 19
29	Pusztuló Beastercei szilva	0,620	0 - 31
14/1	Egészséges Jon thán alma	0,190	0 - 30
2	Egészséges Starking alma	0,160	0 - 17
3	Pusztuló Starking alma	0,310	0 - 17
4	Sárguló Starking alma	0,290	0 - 22

A 29. szelvény értékein túlmenően a másik két klorózisos almafa szelvényeinek káliumtartalm. is ma. asabb, mint az egészséges fák szelvényeiben mért káliumértékek. A felzési talajrétegek káliumtartalmát az öntözővíz K-tartalma emelheti meg. Ugyanis az öntözésre használt csatornavíz K tartalma harmincégyszerese az egészséges fák talajvíze átlagos káliumtartalmának. / 22/b-ben 0 mg e<sup>+</sup>/l, 14/1-2-ben 0,01 mg e<sup>+</sup>/l./

A 14. ábrán látható négy szelvénye közül a pusztuló Starking fa szelvényében mértem a legmagasabb káliumot.

Dr. Tölgyesi György ásványi-anyag vizsgálati eredményében fel tűnt a beteg szőlőszőlők talajintésként 0,1 n sósavval kivonható káliumtartalmának kétszeres mennyisége / 0,41 g/kg/ az egészségeshez viszonyítva / 0,17 g/kg./ Az összes kivonható K is " igen sok. "

A levélanalízis során kapott kálium eredmények is azt mutatják, hogy a pusztulás és a káliumszint között összefüggés van.

Code: mullerne4

**Gyümölcsfalevelek káliumtartalma.**

Szalvány száma	N ö v é n y	Káliumtartalom g/l kg szárazs.
14/1	Egészséges Jonathán alma	8,42
2	Egészséges Starking alma	17,19
3	Pusztuló Starking alma	25,62
4	Sárguló Starking alma	30,33

Más alkalommal végzett gyümölcsfalevél analízis eredménye: Dr. Tölgyesi vizsgálati adatai.

Vizsg.növény megnevezése	Káliumtartalom g/l kg
Egészséges gyüm. fák levelei	15,5
Klorózisos gyüm. fák levelei	32,4

Ezért vizsgálat eredménye jól rámutat arra, hogy a klorózisos fák leveleinek káliumtartalma többszöröse lehet az egészségeseknek. Szabó Vid megállapítása szerint a beteg klorotikus levelekben túlsó mennyiségű. A talajviz kálium tartalma is nagyban hozzájárul a gyümölcsfák pusztulásához.

Míg az egészséges, - addig a klorózisos fák talajvizének káliumtartalma sem kiemelkedő, addig a pusztuló fák talajvizének káliumtartalma többszöröse értéket mutat. A 14. tábla legmagasabb talajvizállású 14/4. szalványának legalsó talajrétegében éppen úgy, mint a kálium tekintetében különleges felhalmozást mutató 29. szalvén, 95-135 cm-ig terjedő rétegében megugrik a kálium.

Az öntözésre használt csatornavíz káliumtartalma is magas. / Valószínűleg ez a magyarázata a 40 cm-es mélység talajmintái magas káliumszintjének./

Code: mullerne5

A kálium szerepe gyümölcsfáink pusztulásában az előzőek alapján teljesen világos. A kálium egyik igen nagy élet-tani jelentőségére már a magnézium hatásával kapcsolatban rámutattam, amikor ismertettem azt az irodalmi megállapítást, amely szerint a mitokondriumoknak a légzési folyamatban betöltött rendkívül fontos in vivo funkcióját a  $K/Na$  arány szabályozza.

Dr. Glória szerint /13/ növekvő kálium mennyiségek hatására a lélegző-enzim aktivitása csökken.

A káliumnak nagyon fontos szerepe van a foszfor-tanszövetítés enzim működésében, ugyanis aktivátorként szerepel. /Dr. Glória /13/ Túlzott mennyisége esetén természetesen nem aktiváló, hanem gátló hatású.

A K-, Mg- és Na-ionok gátolják a transzpirációt, vagyis a víz áramlását a levelek felé, illetve annak a levélen keresztül való elpárolgását.

Code: mullerne6

A mi Antirandom méréseink eredményeinek a Falurádióban közzététele után, beismert egy szlovákiai kutató alábbi cikke, hogy a talajvíz kálium tartalmát a 90 mg/kg természetesnél nagyobbra növelve a "műtrágyaként" adagolt káliumvegyületekkel, számos betegség lehet okozni a növények, de az állatoknak és az emberek részére is, ez utóbbiakat meddővé is teszi, s a hagyományosnak a többszörösére növelhető vele a természetes önköltség.

Budapest, 2007. 02. 19. Tejfalu András /mérési szakértő/

A termőterületek műtrágyázásával, illetve a terméseredmények szempontjából a kemizás optimális mértékével és ennek környezeti hatásaival nem egy szakkört, értekezést, vagy laikus eszmetűtatás logikájára a sajtó hasábjain. A műtrágyázás egyik főként negatív hatásaként a zöldség- és egyéb növényi termékekben feltehető nitrógen-származékokat nevezik meg, s ezzel összefüggésben felhívják a figyelmet a nitrógentartalmú műtrágyák túlzott alkalmazására.

A Szlovák Tudományos Akadémia Kísérleti Növénykörtani és Rovartani Intézetében elért legjobb eredmények azonban egy másik „bűnösre” mutatnak rá, amely részt vállal a modern mezőgazdaságban mutatózó negatív jelenségek szinte mindégéből. Ez a figyelemre és főleg ellenőrzésre méltó elem – Ján Králóvicnak, az említett intézet munkatársának véleménye szerint – a kálium, amelynek problémájával már évtizedek óta foglalkoznak.

#### Gond a tejfel

A probléma bevezetőjében el kell mondani, hogy a cseh-szlovák mezőgazdaság a műtrágya-felhasználása, a gyom és rovarirtószerek alkalmazása területén is túl van azon a határon, amit a legelő mértéke és minősége szempontjából optimálisnak nevezhetünk. Általánosn elterjedt nézet – mivel a termékekben magas a nitrátok aránya – hogy a talaj nitrógenrel van túlterhelve. A nitrátok problémája természetesen komoly és aktuális, de a legjobb eredmények arra engednek következtetni, hogy ebben is a túladagolt kálium, illetve néhány helyen foszfor hatását kell látnunk.

Köztudott, hogy viszonylag magas színvonalú nitrátok a növénytermesztés, de problémák vannak az állattenyésztésben, ahol a világ fejlett országaival való összehasonlítás nem éppen hízelgő a számunkra. Ez leginkább a lómelegkarmányok minőségével kapcsolatban (ítközik ki, a tejtermeléshez például sokkal több értéktartalmú használnak te, mint más fejlett szarvasmarha-tenyésztéssel rendelkező országok, mivel lómelegkarmánnyal nem tudjuk elérni a kívánt tejhozamot. A szárított lómelegkarmány ugyanúgy nálunk 25-30 gramm káliumot is tartalmaz 10-15 gramm között lenne. De ugyanígy probléma a burgonya keményítőtartalma, illetve a cukorrépa cukortartalma, sőt még a gabona korai érése is, amely utóbbi leg-

jobb létfonás veszteségeket okoz hektáronként. Minélz Králóvic mérnök szerint a káliumtartalmára vezethető vissza.

#### Hiányzó mikroelemek

A kálium az az alapvető elem, amely a növényekben az ionok felvételéhez dönt. Bizonyos koncentrációig harmonikusan felvesz mindenféle iont, de egy határon túl blokkolni kezdi a kalcium és a magnézium felvételét. Ezek az ember és az állat ásványi

kedvező körülmények alakulnak ki a káliumot korlátozó gyomok felmérése is, s ezek már nagymértékben elszaporodtak. Ha körülnézünk a földeken, ahol egyébként egyre több gyomirtót használunk, bizonyos fajta gyomok eltűntek, mások viszont állandóan terjednek. Ekkor ugyan a konykoly, amelynek nem kedvez a kálium, de van helyette libatop és parlagi tüske minden mennyiségben. Ezek ellen újra herbicidet használunk, ami gátolja a foszforintézet, tehát megint csak elősegíti

De nemcsak a növények ellenállóképességét, illetve a mezőgazdasági termékek ásványianyag-összetételét befolyásolja, hanem közvetlen hatással van a gazdasági hasznon is. A burgonyában valamikor a hatvanas évekig még 20-21 százalékos volt a keményítő-tartalom, amely mára 13-14 százalékra csökkent, s ugyanez a helyzet a cukorrépánál is, ahol a hatvanas évektől 18-20 százalékos cukortartalmat mérhetünk, s mára az átlag 14,6 százalék. Ehhez tudnunk kell, hogy az ötvenes években a talaj káliumtartalma kilogrammonként még körülbelül 90 milligrammnyi szinten volt, s mára már 250 körül értéket is mérhetünk. \*

#### Csökkenteni kell

Ahhoz tehát, hogy a fentebb leírtokról problémákat kiküszöböljünk – az SZTA Növénykörtani és Rovartani Intézetének eredményei szerint – a legfontosabb feladat a talaj káliumtartalmának csökkentése. Ez nemcsak jobb terméseredményeket hozhat, hanem ami lényeges, javítja annak minőségét, és csökkentheti az egyéb műtrágyák, a növényvédők és rovarirtók szerek felhasználását is. Évek óta végzik a kálium és a nitrógen arányának a terméseredményekre való hatását vizsgáló kísérleteket. Bebizonyosodott, hogy a legnagyobb terméseredményeket akkor érik el, ha a talaj kilogrammra 90 mg mennyiségű káliumot tartalmaz, és hogy a terméseredmény 200 milligrammval, különböző éveken 16-24 százalékkal is csökkenhetnek. Ez a 200 mg a jelenlegi átlagos szint.

A talaj káliumtartalmának csökkentése megoldandó a nitrátproblémán is. Bebizonyosodott ugyanis a kísérletek során, hogy a nagyobb mennyiségű termés elérése érdekében magas káliumtartalom mellett háromszor-négyszer nagyobb mennyiségű nitrógen kell felvennie a növénynek. Ezen kívül a talaj káliumtartalmának csökkentése még egy sor más probléma megoldásában is segítene és egyszerűbbé tenné – természetesen olcsóbbra is – a mezőgazdasági termelést. Ehhez a tudományos dolgozók véleménye szerint szükséges, hogy mindenütt pontosan megállapítsák a talaj összetételét és kidolgozzák a műtrágyák szükséges adagolásának arányát. Ezeknek a méréseknek az elvégzésére az agrárművelés vállalatok minden nagyobb befektetés nélkül képesek, tehát elsősorban a mezőgazdaság dolgozóin múlik, hogyan közelednek a levelet problémákhoz.

(Szénási)

# Túl sok a kálium

## Új szempontok a műtrágyázásban

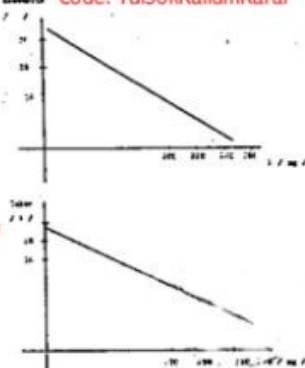
léptékének alapelvei. Hiányuk csontlágyság, csontirritáció, ízületi gyulladásokat okozhat, és manapság ezek a betegségek, az erre való hajlam már fiatal korban is sok esetben megfigyelhető. A kalciumot és a magnéziumot a növényi táplálékok, például a zöldség juttatják a szervezetbe, vagy a tej, de ha ezekből hiányzik, akkor természetesen más úton kellene és súlyosabb esetben kell pótolni. De az csak két elem. A talaj magasabb káliumszintje más mikroelemek felvételét is akadályozza, például a légszűrő szempontjából fontos vas, vagy a már említett nitrátok lebontásához szükséges molibdén, mangán és cink felvételét. Ha ezek a mikroelemek ott vannak a szervezetben, akkor a nitrátokat ammóniákra bontják, és az átválik a szervezetből. Ha hiányoznak, akkor ez a szintézis nem megy végbe, csak nitritek vagy egyéb nitrógen-származékok, például nitrozaminok keletkeznek, s mivel ezek karcinogén anyagok, betegségeket idéznek elő. A talajban lévő kálium a cink felvételének blokkolásával a gazdasági átlak reprodukcióját is veszélyezteti. = MEGDÖVE TESZŐ ÖKET (S)

#### Deformálja a sejtet

Mivel a kálium nem engedi meg, hogy a növény elegendő kalciumhoz és magnéziumhoz jusson, ezzel lönkeleszi a sejteket, és emiatt növekszik a növények érzékenysége. A sejteket könnyen megláthatják a mikroorganizmusok, egyéb kórokozók, s mivel a talaj sejtsejtjeiket elősegíti a szabad aminosavak felvételét – amelyek a mikroorganizmusokat láptalják – így azok elszaporodnak, a növényekben betegségek jelennek meg.

a kálium felvételét. Ez újra lazább lesz a sejtet kötését, s csökkenteni a kórokozók szerszeri ellenállását, amelyet természetesen rovarirtóval kezelünk. Ez újra megindítja a problémák láncolatát, és a kör bezárul. S mindezeken a folyamatokban, amelyek bonyolultabb lesznek és drágítják a termelést, rontják a termékek minőségét, alapvető okként ott találjuk a káliumot.

#### Code: TuSokKaliuMKarai



A burgonya keményítőtartalmának és a cukorrépa cukortartalmának alakulása a talaj káliumtartalmának függvényében

Tejfalu András szerint az ember és az állatok számára a kálium túlzott mennyiségben nem jó. A kálium túlzott mennyiségben a talajban felhalmozódik, és a talajvíz kálium tartalmát a 90 mg/kg természetesnél nagyobbra növelve a "műtrágyaként" adagolt káliumvegyületekkel, számos betegség lehet okozni a növények, de az állatoknak és az emberek részére is, ez utóbbiakat meddővé is teszi, s a hagyományosnak a többszörösére növelhető vele a természetes önköltség.

Budapest, 2007. 02. 19. Tejfalu András /mérési szakértő/

\* Nem igaz, mert ez csak a talajból kioldódó káliumtartalom! Egy 1000 négyzetméter 2% átlagos káliumtartalmú talajnak az 5 méteres termőrétegében kb. 150000 kg kálium van!

Code: TulSokaKalium880916-070310a

*Ez a cikk is fedezi azt a talajmérésen alapuló csalást, hogy "a talajok összes káliumtartalmának" tüntetik fel a talajok vízben oldott káliumtartalmát. A talajok természetes káliumtartalma 1-6%, a vízben oldott káliumtartalomnak a több százszorosát!*

... A burgonyában valamikor a hatvanas évekig még 20–21 százalékos volt a keményítő-tartalom, amely mára 13–14 százalékra csökkent, s ugyanez a helyzet a cukorrépánál is, ahol a hatvanas évekig 18–20 százalékos cukortartalmat mérhetünk, s mára az átlag 14,8 százalék. Ehhez tudnunk kell, hogy az ötvenes években a talaj káliumtartalma kilogrammonkénti még körülbelül 90 milligrammnyi szinten volt, s mára már 250 körüli értéket is mérhetünk.

### Csökkenteni kell

Ahhoz tehát, hogy a fentebb felsorolt problémákat kiküszöböljük – az SZTA Növénykórtani és Rovartani Intézetének eredményei szerint – a legfontosabb feladat a talaj káliumtartalmának csökkentése. Ez nemcsak jobb terméseredményeket hozhat, hanem ami lényeges, javítja annak minőségét, és csökkentheti az egyéb műtrágyák, a növényvédő és rovarirtó szerek felhasználását is. ...

*Azzal a hazug ürüggyel növekedik mérgezőre a talaj vízben oldott káliumtartalmát, hogy "fel kell tölteni a talajt a káliummal is".*

Code: TulSokaKalium880916-070310

... Évek óta végzik a kálium és a nitrogén arányának a terméseredményekre való hatásait vizsgáló kísérleteket. Bebizonyosodott, hogy a legnagyobb terméseredményeket akkor éri el, ha a talaj káliumtartalma 90 mg mennyiségű káliumot tartalmaz, és hogy a terméseredmények 200 milligrammnál, különböző években 18–24 százalékkal is csökkenhetnek. Ez a 200 mg a jelenlegi átlagos szint.

A talaj káliumtartalmának csökkentése megoldaná a nitrátproblémát is. Bebizonyosodott ugyanis a kísérletek során, hogy a nagyobb mennyiségű termés elérése érdekében magas káliumtartalom mellett háromszor-négyszer nagyobb mennyiségű nitrogént kell felvennie a növénynek. Ezen kívül a talaj káliumtartalmának csökkentése még egy sor más probléma megoldásában is segítene és egyszerűbbé tenné – természetesen olcsóbbá is – a mezőgazdasági termelést. ...

\* *Tejfalussy András mérés-tani szakértői megjegyzése a "Túl sok a kálium" c. cikkhez (Pozsonyi Új szó, 1988. 09. 16.)*

*A 90 mg/kg-os káliumtartalom nem a "talaj káliumtartalma", hanem csak annak vízben oldódott része. A talaj természetes káliumtartalma, ahonnan a víz folyamatosan kioldja és ezúton pótlódik a kálium, sokkal több, hazánkban általában 1-6%*

3.

## HAMIS TERMÉK-ELNEVEZÉSEK FEDEZETÉBEN TUDATOSAN MÉRGEZTETNEK

Az alábbi, 1972-ben kiadott kemizálási kézikönyvben szerepel a hamisan Kálisó 40%-osnak nevezett, valójában 60% káliumkloridot + 26% konyhasót (nátriumkloridot) tartalmazó, talaj termékenységét tönkretevő műtrágya is.



Főszerkesztő:  
DR. SZÁNTÓ ANDRÁS

Szerkesztő:  
CSIGÁS KÁLMÁN

Szerzők:  
MERGENTHALER NÁNDOR  
DR. NAGYMIHÁLY FERENC  
(I–III. fejezet)

HARGITAI FERENC  
(IV. fejezet)

KRALOVÁNSZKY U. PÁL  
(V. fejezet)

SZABÓ AMBRUS  
(VI. fejezet)

MÁGORI GÉZA  
III. melléklet

Felolvas kiadó: Dr. Szántó István elnök  
Megjelent a Műszaki Könyvkiadó gondozásában  
Felolvas szerkesztő: Dobos Dezsőné Szabó Éva old. vegyészmérnök

Kód: MgKemizalKeziK-2

## TARTALOMJEGYZÉK

### I. A NÖVÉNYI TÁPANYAGOK UTÁNPÓTLÁSÁNAK MÓDJAI 11

1. A növény tápanyagfelvétele 11
2. A növény tápanyagfelvételét befolyásoló tényezők 15
  - 2.1. A növényi anyagcsere fiziológiai eredetű szabályozó hatása 15
  - 2.2. A talaj és a tápelemek közötti kémiai jellegű kölcsönhatások 23
    - 2.2.1. Karbonátos, szikes talaj, valamint Fe, Mn, Zn és Co kölcsönhatása 23
    - 2.2.2. Karbonátos talajok, meszes–szódás szikesek (Ca, Mg, Zn) és a P kölcsönhatása 26
    - 2.2.3. Bazikus (karbonátos, dolomitos) talajok, szikesek (meszes–szódás) és a Cu kölcsönhatása 27
    - 2.2.4. Bazikus talajok és a B, Mo kapcsolata 28
    - 2.2.5. Savanyú talajok (Fe, Al, Mn, Co) és a Mo, P kölcsönhatása 28
  - 2.3. A  $P_{11}$  hatása a tápanyagfelvételre 30
  - 2.4. A talaj szerves anyagának és a tápelemeknek a kölcsönhatása 30
    - 2.4.1. A talaj szerves anyagai és a N, P, K, S, Mo, Ca és Mg kölcsönhatása 30
    - 2.4.2. A talaj szerves anyagai és a Fe, Mn, Zn, Cu, B és Co kölcsönhatása 31
3. Tápanyagforrások 32
  - 3.1. A talaj mint tápanyagforrás 33
    - 3.1.1. A talaj N-készlete 33

5

## MEZŐGAZDASÁGI KEMIZÁLÁSI KÉZIKÖNYV

Vízfelvétel  
levegőből: nincs.  
Fiziológiai  
hatás: savanyú.  
Ajánlott talaj: lúgos, szikes talajokon alaptrágyaként, egyéb-  
ként rendezett mészállapotú talajokon.  
Ajánlott  
kultúra: különösen zabra, rozsrá, kevésbé burgonyára,  
dohányra.  
Megjegyzés: Nedvességtartalom maximálisan 5%. Szabad sav-  
tartalma 0,5%.  
Hazai  
gyártómű: Borsodi Vegyi Kombináat, Kazincbarcika.

### 3.3.2.2. Foszfórműtrágyák

#### Szuperfoszfát

Összetétel: 35%  $Ca(H_2PO_4)_2$  (kalcium-dihidrogén-foszfát),  
50%  $CaSO_4$  (kalcium-szulfát),  
15% egyéb alkotórészek.  
Hatóanyag-  
tartalom: 16–18%  $P_2O_5$  a porított szuperfoszfátban,  
17–19%  $P_2O_5$  a szemcsés szuperfoszfátban.  
Hatásmód: gyors és tartós.  
Színe: világosszürke, barnászürke, barna.  
Alakja: por vagy szemcsés.  
Vízfelvétel  
levegőből: csekély.  
Alkalmos  
talaj: por alakúnak semleges, gyengén lúgos, szem-  
csésnek erősen savanyú, erősen lúgos.  
Alkalmos  
kultúra: mind.  
Fiziológiai  
hatás: erősen savanyú.  
Hazai  
gyártómű: Budapesti Vegyiművek, Budapest;  
Ipari Robbanóanyaggyár, Peremarton;  
Tiszamenti Vegyiművek, Szolnok.

52

Kód: MgKemizalKeziK-52-53

## A LEGYŐZÖTT KARTHAGÓ KÖRÜL IS MÉRGEZŐ SÓVAL SZÓRTÁK BE A TERMŐTERÜLETEKET!

### Nyerstoszfát

Hatóanyag-  
tartalom: összes  $P_2O_5$ -tartalom legalább 30%.  
Színe: barnászürke.  
Alakja: finom por.  
Vízfelvétel  
levegőből: csekély.  
Hatásmód: lassú és tartós.  
Alkalmos  
talaj: savanyú, nedves állapotban.  
Alkalmos  
kultúra: rét–legelő, állóskultúra.  
Fiziológiai  
hatás: savanyú.  
Megjegyzés: Különösen feltöltésre alkalmas.

### 40-os kálisó

Összetétel: 60,1–66,5% KCl (kálium-klorid),  
legfeljebb 5%  $MgCl_2$  (magnézium-klorid),  
kb. 26% NaCl (nátrium-klorid),  
kb. 1,3%  $MgSO_4$  (magnézium-szulfát),  
kb. 6%  $CaSO_4$  (kalcium-szulfát)  
és egyéb alkotórészek.  
Hatóanyag-  
tartalom: 38–42%  $K_2O$ .  
Színe: fehértől szürkéig, esetenként rózsaszín, rótbarna.\*  
Alakja: finomtól aprószemcsésig.  
Vízfelvétel  
levegőből: csekély.  
Hatásmód: lassú és tartós.  
Ajánlott  
talaj: mindenfajta.  
Ajánlott  
kultúra: minden növény, dohány kivételével.  
Fiziológiai  
hatás: gyengén savanyú.

Hamis, félrevezető a TERMÉKNÉV:  
a "40-os kálisó" nevű "műtrágya"  
több, mint 60% kálisót, plusz 26%  
konyhasót is (!!!) tartalmaz!

\* A HAMIS TERMÉKNÉVET FEDEZŐ CSALÁS:  
MIVEL A KONYHASÓ IS ÉS KÁLISÓ IS  
FEHÉREK, EZÉRT AZ EGYMÁSHOZ  
KEVERÉSÜKET A MÁS SZÍNŰ  
ADALÉKOKKAL ELFEDIK!

Minden talajban, minden növényt, s a  
növények fogyasztóit is mérgező, azaz  
VEGYI FEGYVER HATÁSÚ ANYAG!

53

## MEZŐGAZDASÁG KEMIZÁLÁSI KÉZIKÖNYV

**Megjegyzés:** Klórérzékeny növények esetében legalább 2–3 héttel a vetés előtt kell kiszórni.

**Import:** Szovjetunió;  
Német Demokratikus Köztársaság.

**60%-os kálisó**

**Hamis, félvezető a TERMÉKNÉV:  
a "60%-os kálisó" nevű "műtrágya"  
95,5% kálisót tartalmaz!**

**Összetétel:** 95,5% KCl (kálium-klorid),  
0,2% MgSO<sub>4</sub> (magnézium-szulfát),  
0,4% CaSO<sub>4</sub> (kalcium-szulfát),  
2,8% NaCl (nátrium-klorid),  
1,1% egyéb alkotórészek.

**Hatóanyag-tartalom:** legkevesebb 60% K<sub>2</sub>O.  
**Színe:** fehértől szürkéig, esetenként vöröses.  
**Alakja:** finom por alakú, granulált alak is.

**Vízfelvétel**  
**levegőből:** nagyon csekély.  
**Hatásmód:** lassú és tartós.

**Ajánlott talaj:** minden talaj.  
**Ajánlott kultúra:** mindegyik.

**Fiziológiai hatás:** gyengén savanyú.  
**Megjegyzés:** Klórérzékeny kultúrákhoz legalább 2–3 héttel a vetés előtt kell kiszórni.

**Import:** Német Demokratikus Köztársaság.

**Kénsavas kálium, kálium-szulfát**

**Összetétel:** 88,8–96,2% K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (kálium-szulfát),  
legfeljebb 2,5% Cl<sup>-</sup> (klorid),  
legfeljebb 1,0% MgCl<sub>2</sub> (magnézium-klorid),  
kb. 4% MgSO<sub>4</sub> (magnézium-szulfát)  
és egyéb alkotórészek.

**Hatóanyag-tartalom:** 48–52% K<sub>2</sub>O, maximum 2,5% Cl.  
**Színe:** fehértől szürkéig.  
**Alakja:** finom por.

54

**Vízfelvétel**  
**levegőből:** nagyon csekély.  
**Ajánlott talaj:** mindegyik.

**Ajánlott kultúra:** mind, különösen klórérzékeny növények, mint szőlő, komló, dohány, földieper.  
**Import:** Német Demokratikus Köztársaság.

**Kamex**

**Összetétel:** 60,1–66,5% KCl (kálium-klorid),  
legalább 10% MgSO<sub>4</sub> (magnézium-szulfát),  
19% NaCl (nátrium-klorid),  
0,5% CaSO<sub>4</sub> (kalcium-szulfát)  
és egyéb alkotórészek.

**Hatóanyag-tartalom:** 38–42% K<sub>2</sub>O,  
legalább 10% MgSO<sub>4</sub>.  
**Színe:** fehértől szürkéig.  
**Alakja:** finom por.  
**Vízfelvétel**  
**levegőből:** csekély.  
**Hatásmód:** lassú és tartós.

**Ajánlott talaj:** semleges, lúgos, különösen magnéziumszegény talajokon.

**Ajánlott kultúra:** mindegyik, dohány kivételével.

**Fiziológiai hatás:** savanyú.  
**Megjegyzés:** Klórérzékeny növények esetében legalább 2–3 héttel a vetés előtt kell kiszórni.

**Import:** Német Demokratikus Köztársaság.

### 3.3.3. Hazánkban jelenleg nem használt műtrágyák

A hazai műtrágyaválaszték jelenleg még meglehetősen szűk. A már ismertetett műtrágyákon kívül a világpiacra forgalomba kerülő műtrágyák közül a fontosabbakat a következőkben tekintjük át.

55

Kód: MgKemizalKeziK-54-55

A FEJÉR MEGYEI BÍRÓSÁG által CSAK összeesküvés elméletnek nevezett zsidó büntett gyakorlati megvalósulásának bebizonyítása a hamis 3.P.20.689/2007/30. végzésükkel szemben bejelentett perújítás keretében IS:

# NÖVÉNYVÉDŐ SZEREK, TERMÉSNÖVELOŐ ANYAGOK 1992

A Nemzeti Fogyasztóvédelmi Hatósághoz, a Nemzeti Nyomozó Hivatalhoz és a Bírósághoz, közérdekű bejelentésként, ill. felelertésként is, a Ptk. 484-487. §. szerinti munkaként:

Egy egyetemi professzor kutatási jelentése alapján felmerült az a gyanú, hogy a 40% kálisót tartalmazó műtrágya 21% konyhasót is tartalmaz (a fennmaradt 60% tömegben). A zsidó bioterroristák talajmérgeként ismert (lásd Öszösvetségi Biblia, ahol a népküzések vegyi vegyvere) konyhasó-tartalom tudatosan el van titkolva e minisztériumi kiadványban is. Szüveskőjének vádat emeltem, s megindítani a kárterítési büntetőper a minisztérium ellen, a konyhasóval csökkentett termőképességű földek miatt károsult gazdák kártalanításához.

Verőce, 2009. 04. 16.

Tejfaluassy András dipl. mérnök, mérésügyi szakértő (Agroanalízis Tudományos Társaság gmk végelszámoló), TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT, 7621 Verőce, Lugosi u. 71.  
E-mail: tejfaluassy.andras@gmail.com

**Készült a Földművelésügyi Minisztérium Agrárkörnyezetgazdálkodási és Növényvédelmi Főosztályának összeállítására alapján**

A MEZŐGAZDASÁGI MINISZTERIUM AZÉRT MÉRGEZTETI KONYHASÓVAL IS A MAGYAR TERMŐTERÜLETEKET, HOGY AZ EMIAIT CSŐBEBUJTOTT GAZDÁK ELVESZÍTSEK, S AZ IZRAELIEK OLCSON FELVÁSÁROLHASSÁK AZOKAT, A CSŐDELÁRÁSI ÁRVERÉSEKEN?

KÁLIUM-KLORID							
<b>Műtrágyák</b>							
Németország, SZU							
nincs minősítve				nincs minősítve			
nincs minősítve							
N	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	K <sub>2</sub> O	Mg	Ca	S	m/m%	
		40.0					

**Felhasználható:** Klórira nem érzékeny növények káliumellátására alkalmas az erősen savanyú talajok kivételével valamennyi talajon. A por alakú finom szemcseméretű kálisó a szuszpenziós műtrágyák alapanyaga.

KÁLIUM-NITRÁT *							
<b>Műtrágyák</b>							
Metallotechnika Innovációs Park (Budapest)							
mérésjelzés nélküli készítmény				méréskelten veszélyes			
méréskelten tűzveszélyes							
N	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	K <sub>2</sub> O	Mg	Ca	S	m/m%	
13.0		46.0					

**Felhasználható:** A készítmény az általánosan használt kálium-nitrát műtrágyával egyenértékű, azt bármely növénykultúrában helyettesíti. Különösen előnyös a használata a fóliás és üvegüvezi növények tápanyag-utánpótlásában, mert vízoldhatóságánál fogva kiválóan alkalmas tápoldatok készítésére. Talajon keresztül alap- és fejtápanyagként is használható. Felhasználás előtt, főleg tápoldatozási program esetén ajánlatos szaktanácsadó intézmények segítségét kérni.

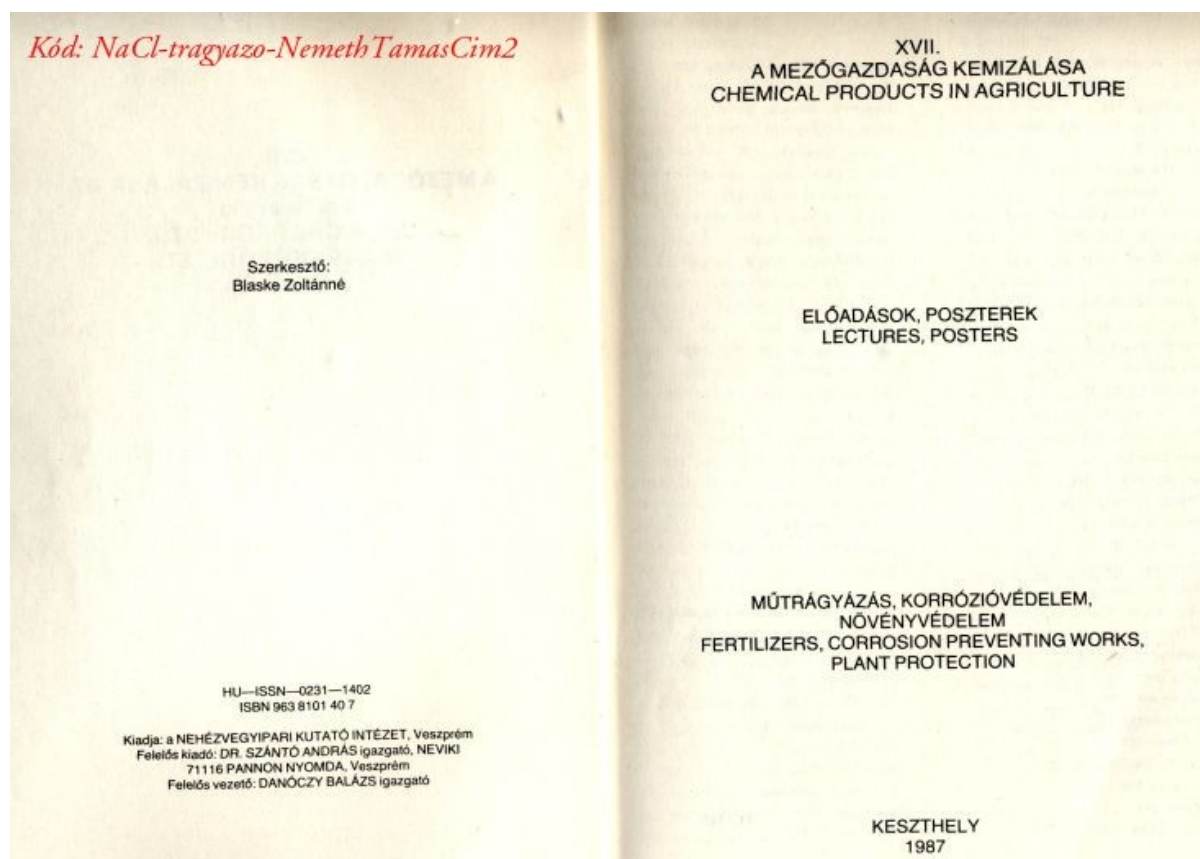
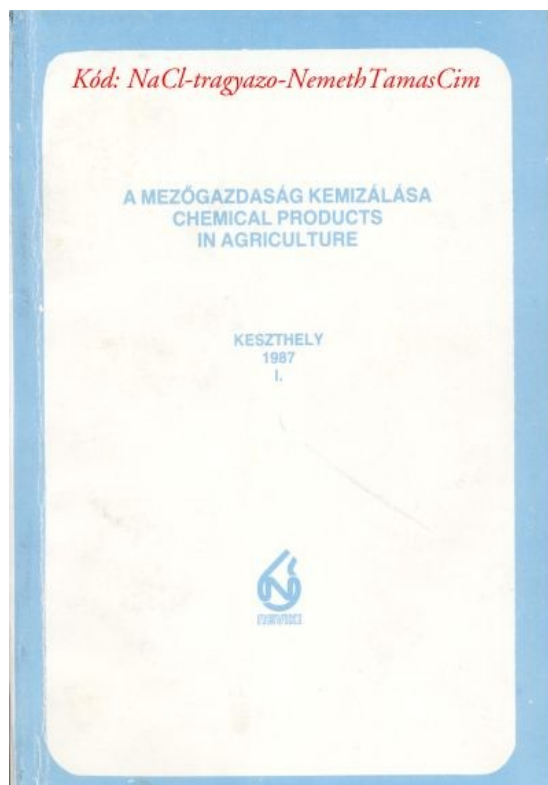
\* KÍNÁBAN ÉS AZ ISZLÁM ORSZÁGOKBAN is, mindenhol 20/1-nél nagyobb a Nitrogén és kálium hatóanyag arány, a fenti (izraeli?) káliumnitrátban viszont 13/46 az arányuk!

(Kód: Konyhaso?1Kaliso40csabsFMB090416)

567



6.



DR. NÉMETH TAMÁS tud. munkatárs  
DR. KÁDÁR IMRE tud. főmunkatárs

#### A SZULFÁT ÉS AZ "ÖSSZES SÓ" FELHALMOZÓDÁSA A TALAJPROFILBAN TARTÓS MŰTRÁGYÁZÁS HATÁSÁRA

Előző munkánkban (KÁDÁR et al. 1987) tanulmányoztuk a N műtrágyák érvényesülését és a  $\text{NO}_3$  kilúgzását egy meszes csernozjom talajon, műtrágyázási tartamkísérletben. Ezúton a könnyenoldható  $\text{SO}_4$  ( $\text{KCl}$ ) és az ún. összes só dinamikáját kísérjük nyomon ugyanabban a tartamkísérletben. A műtrágyák talajra és talajvizekre gyakorolt káros hatása ugyanis nemcsak a  $\text{NO}_3$  szennyeződéssel kapcsolatos. Bizonyos talajokban a  $\text{NO}_3$  redukálódik, nincsen  $\text{NO}_3$  probléma, a talajvíz minőségének romlása azonban szintúgy bekövetkezhet. KÖLLE (1983) szerint NSZK bizonyos területein egyes vízművek létét nem a  $\text{NO}_3$ , hanem a vizek növekvő keménysége, a 250 mg  $\text{SO}_4$ /L határkoncentráció esetenkénti túllépése, valamint a növekvő só koncentráció veszélyezteti.

A műtrágyák vívbonyagai is jelentősen terhelik a talajt és hozzájárulhatnak a talaj és a talajvíz szennyeződéséhez. Így pl. a szuperfoszfát a szokásos 18-20 %  $\text{P}_2\text{O}_5$  tartalmán kívül még mintegy 13 % elemi S-t (kb. 40 %  $\text{SO}_4$ ), a 40 %-os kálisó a 40 %  $\text{K}_2\text{O}$  tartalmán kívül még 10 % Na és 45 % Cl tartalommal is rendelkezik.

Egy korábbi munkánkban beszámoltunk arról (KÁDÁR et al. 1976), hogy a műtrágyák kísérőionjainak és tápelemeinek mozgását a talajprofilban jól jelezte az "összes só" tartalom is.

A szuperfoszfáttal végzett feltöltő P műtrágyázást követően, a kísérlet első éve után, a 0-20 cm rétegben akkumulálódott a P és a 0-40 cm rétegben a  $\text{SO}_4$ . A 40 %-os kálisóval végzett feltöltő trágyázás után a K a szántott rétegben, míg a Na a 0-80 cm profilban, a Cl pedig a 40-100 cm rétegben dúsult fel többszörösére a trágyázatlanhoz viszonyítva. Ugyanitt a  $\text{NO}_3$ -N az első év aratása után, nyáron, a 0-60 cm rétegben maradt (KÁDÁR et al. 1976).

#### ANYAG ÉS MÓDSZER

A szabadföldi kísérletet 1973 őszén állítottuk be a MTA Talajtani és Agrokémiai Kutató Intézete Nagyhorcsöki Kísérleti Telepén. A löszön képződött mészlepedékes csernozjom talaj  $\text{CaCO}_3$  tartalma 5 %, humusz 3 % a szántott rétegben. A MÉM NAK által elfogadott módszerek és határértékek szerint e talaj igen jó Mn, kielégítő Mg és Cu, közepes N és K, valamint gyenge P és Zn ellátottságú. A talajvíz szintje 13-15 m mélyen található (NÉMETH és BUZÁS 1984, KÁDÁR 1980).

A P műtrágyát 18 %-os szuperfoszfát, a K műtrágyát 40-60 %-os kálisó formájában adagoltuk. A felhasznált tápanyagok ill. műtrágyák mennyiségeit az 1., míg a talaj AL-PK tartalmának változását a 2. táblázatban tüntetjük fel. Mélyfúrás céljaira a 4 NPK szintet képviselő kezelések 2-2 ismétlését, azaz összesen 8 parcellát választottunk. A repce betakarítása után, 1984 augusztusában került sor a mintavételekre 20 cm-es rétegenként, parcellánként 3-3 pontban, azaz 6 pontmintát véve kezelésenként. A 3 m mélységet érintő rétegben rétegenként 24, összesen 360 talajminta analízisét a Fejér megyei NAA végezte a szokásos paraméterekre. A következő évben 1985 augusztusában mustár jelzőnövény betakarítása után a fúrásokat 6 m mélységig megismételtük.

#### MAGYAR PARASZTOK AMIATT VESZÍTIK EL A MINDENÜKET, MERT

95

VEGYI FEGYVER A 40%-OS KÁLISÓ (VALÓJÁBAN 60% (KCL) KÁLISÓ, AMIBEN 26% KONYHASÓ (NaCl) IS VAN! SZERVEZI: A NEMZETKÖZI KÁLI TÁRSASÁG TÁRSASÁG, MELYNEK MAGYARORSZÁGI AGROKÉMIKUS BŰNSEGÉDEI MINDIG ÚGY PUBLIKÁLJÁK, A KÁLI-MŰTRÁGYÁK NAGY KONYHASÓ TARTALMÁT, HOGY AZT PARASZT NE ÉRTHESSE! (NÉMET TAMÁST NEMRÉG VÁLASZTOTTÁK MEG A HAZAI AKADÉMIA FŐTITKÁRÁVÁ.)

Verőce, 2009. 05. 22. Tejfalussy András dipl. mérnök, méréstani szakértő  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT

## VI.

### A KÁLISÓ ASZÁLYKÁRT FOKOZÓ HATÁSAIT EGYÉRTELMEŰEN KÖZVETLENÜL MEGJELENTÍTETTÉK A SZABADALMAIMBAN LEÍRT ANTIRANDOM-STRESSZ-TOLERANCIA-KALIBRÁLÓ SOFTWARE SZERINTI SOKVÁLTOZÓS MÉRÉSEK

#### 1.

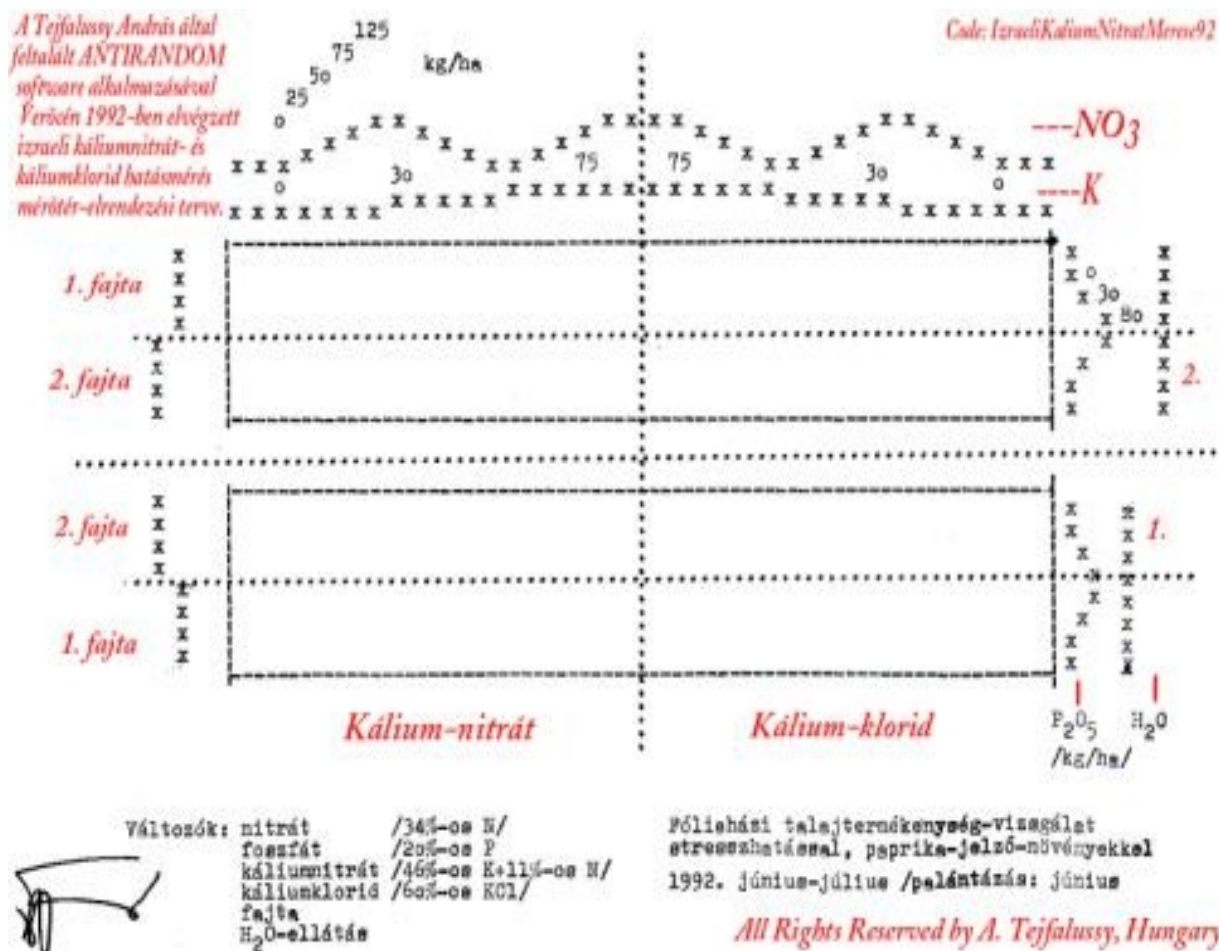


A Budapesti Kertészeti és Élelmiszeripari Egyetem Zöldségtermesztési Kutató Intézetében, szabadföldi ANTIRANDOM MÉRŐTÉR.  
A paprika a magas környezeti hőmérsékleten egy fóliaházban ritkult ki előzőleg. Ott pusztult ki fokozottabban, ahol a talaj kálisó-műtrágyát is kapott. (1983) ANTIRANDOM Software All Rights Reserved by inventor dipl. ing. A. Tejfalussy, Budapest. (Code: paprikasoroksar)





Megismételtük saját telephelyen is a fenti stressz-tolerancia mérést, az eredmény teljesen hasonló lett. Sőt kiderült, hogy a klórmentes izraeli káliumnitrát is kipusztítja a növényeket aszályos körülmények között:



J e g y z ő k ö n y v

Felvéve ATT Verőcsebarosi kísérleti Állomásán, 1992. szeptember 9-én, az izraeli káliumnitrát élővilágvédelmi ellenőrző mérésének az együttes értékelése alkalmával.

Az értékelésen jelen vannak:

Tejfalussy /Sydo/ András ATT elnök

Böröcz Zsuzsanna antirandom gmk vezető

Pelczéder Tibor növényvédelmi szakértő

Dr. Bicsók Gyula KTM-OTVH főosztályvezető

Dr. Vajna Tamásné a KTM-OTVH <sup>mezőgazdasági felügyelő</sup> ~~élővilágvédelmi~~ szakértője

Rosta László, mint a KTM-OTVH ~~talajtani és növényvédelmi szak-~~ <sup>Élővilágvédelmi Főosztály főmunkatársa</sup> ~~értője.~~ <sup>könnyen</sup>

A mérőtér elrendezésének és az értékelési módszernek /ltd. hátoldali segédlet/, a jelenlévők mindegyike közvetlenül ki tudja olvasni a növényzet látható jellemzőiből /termésmennyiség, levél-elcsíneződés, megdőlés/ annak interferencia képei alapján /Interaction Interference Test: IIT/ a következő kalibrálási eredményeket:

Kettő növény-/paprika-/fajtánál is mutatja a mérőtér növényzetének a strukturálódása, hogy az izraeli káliumnitrát csak abban az egy esetben károsítja kevésbé /kevésbé, mint a káliumklorid/ a növényeket, ha erősen áztatott talajban használják. Egyébként, a korábban nem trágyázott, ill. még nem műtrágyázott talajon is, a kálium mindkét formában történt adagolása erőteljesen csökkentette már kis, 25-60 kg/hektár dózisainál is, a növényzet alkalmazkodó és különösen a stressz-tűrő képességét. Ez mind a foszfát, mind a nitrogén, mind a fajta paraméterek perturbáló hatása esetén jól láthatóan megmutatkozott. Erőteljesen csökkent a káliumos műtrágyázás a növényzet asszilyelviselését. Növeli a nitrátfelvételi veszteségeit, több káliumnál ugyanolyan termés és zöld levél szín nagyobb nitrogén műtrágya adagokhoz kapcsolódott /vismérgező hatás/. A foszfát műtrágyakomponens 25-80 kg/hektár dózisok között növelte a növényzet alkalmazkodó és tűrőképességét és produktívját, száraz körülmények között a nitrogén már 75-125 kg/hektár dózis között is pszittította a növényzetet, növelte az asszilykárt. Kálium nélkül a növények mindenhol - a vízmennyiségtől függően - kevés műtrágyával is egészségesek, jól produkáltak.

K.m.f.

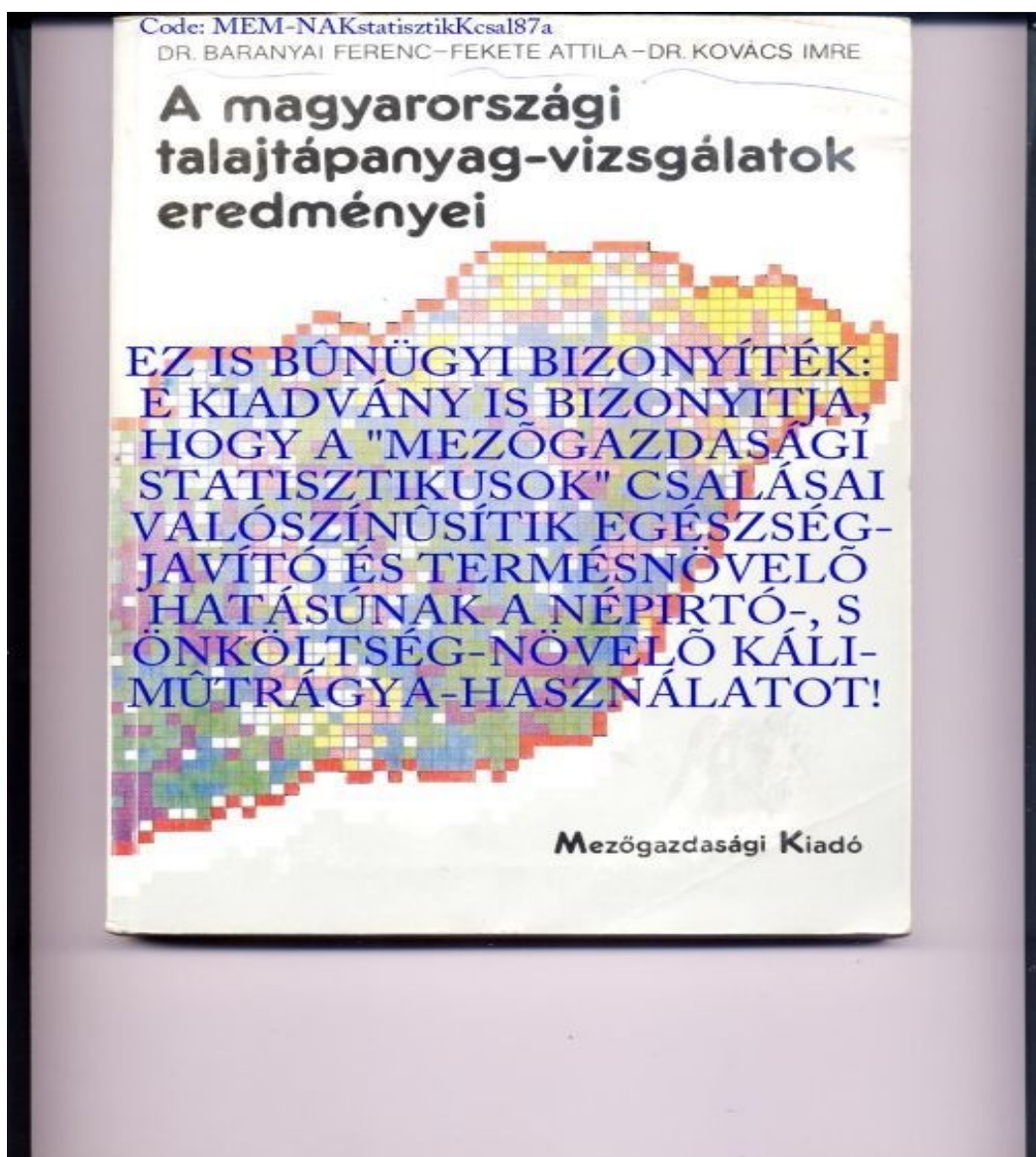
..... Tejfalussy /Sydo/ András	..... Böröcz Zsuzsanna	..... Pelczéder Tibor
..... Dr. Bicsók Gyula	..... Dr. Vajna Tamásné	..... Rosta László

## VII.

### A MAGYARORSZÁGI KEMIZÁLÁS KALIBRÁLÁSI CSALÁSAI

#### 1.

A műtrágyázási tartamkísérletekkel párhuzamosan, azok végeredményét nem megvárva, évtizedekig szóratták a mérgező kálisót (és vele a konyhasót) az egész országban. Ezáltal az optimális, a természetes 90mg/kg-ról a mérgező kb. 300 mg/kg szintet megközelítőre növelték valamennyi termőterület („tábla”) káliumtartalmát. Ezután összehasonlították a mérgezett talajokon termesztett növények terméseredményeit. És miután a legnagyobb termések is csak 300 mg/kg-hoz közelire növelt vízdoldott káliumtartalmú talajokon lehettek, most azt hazudják, hogy ez az optimális vízdoldott káliumtartalom, s ehhez képest értékelik a talajlaborok adatait, hogy minél több izraeli kálisót megvásároltathassanak.



Szerkesztette  
dr. Baranyai Ferenc

Lektorálta  
dr. Buzás István  
dr. Stefanovits Pál

**E KLADVÁNYUK TANÚSÍTTA,  
HOGY A "MEZŐGAZDASÁGI  
STATISZTIKUSOK" CSALÁSA  
VALÓSZÍNŰSÍTI EGÉSZSÉG-  
JAVÍTÓ ÉS TERMÉSNÖVELŐ  
HATÁSUNAK A NÉPÍRTO-, S  
ÖNKÖLTSG-NÖVELŐ KÁLI-  
MŰTRÁGYA-ALKALMAZÁST.**

(Az együtt növelt NPK dózisek segítségével, ezek a statisztikusok a valódi optimális, kb. 90 mg/kg vízolódott-talaj-káliumtartalom helyett a mérgezőre nőtt, kb. 300 mg/kg-ot rendeltek hozzá a több más okból sokkal jobb talajok magasabb termésszintjeihez!)

Verőce, 2008. 07. 15.

Tejfalussy András dipl.  
mérnök, mérési szakértő

© dr. Baranyai Ferenc, Fekete Attila, dr. Kovács Imre, 1987

ETO 631. 42 (439)  
ISBN 963 232 294 0

A termőföld mezőgazdaságunk legfontosabb termelőeszköze. Becsült értéke a nemzeti vagyon mintegy 20%-a. Társadalmi és ágazati érdekünk, hogy a termőföld minőségét megőrizzük, illetve termékenységét tovább fokozzuk. A mezőgazdaság szocialista átszervezését követően egyre magasabb színvonalú termelés folyik, amely intenzívebb talajhasználatlaltal és a kemikáliák növekvő felhasználásával is jár.

A termőtalaj védelmével, termékenységének fokozásával és a harmonikus növény-táplálással foglalkozni sőtében való tapogatózás lenne a talajok legfontosabb kémiail, fizikai és vízgazdálkodási tulajdonságainak ismerete nélkül.

A magyar mezőgazdaság évente közel 20 milliárd Ft értékű műtrágyát használ fel. Nagy érdekünk fűződik ahhoz, hogy ez a műtrágya a lehető legjobban hasznosuljon. Ezért vált szükségessé a talajvizsgálat elrendelése és új rendszerének kialakítása.

Az új vizsgálati rendszerben a talajvizsgálatok 1977-ben kezdődtek meg, s így ma már a mezőgazdasági területek mintegy 110 000 táblájáról (közel 5 millió hektáron) átlagosan 6 ha-os felbontással rendelkezésre állnak a legfontosabb vizsgálati adatok.

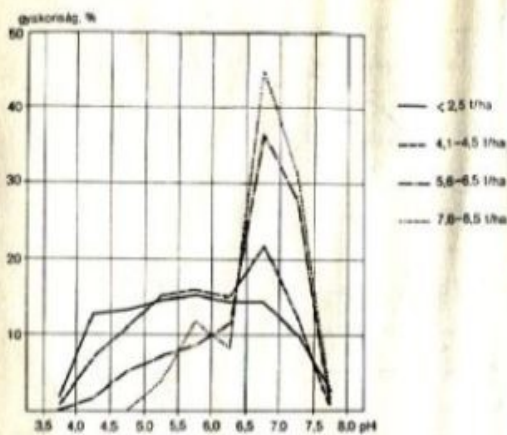
Könyvünkkel célunk az, hogy összefoglaljuk a vizsgálatok legfontosabb eredményeit, amelyek közreadásával szeretnénk bemutatni az ország mezőgazdaságilag művelt területeinek tápanyagviszonyait, a tápanyagok érvényesülését befolyásoló legfontosabb tényezőket, valamint a tápanyag-ellátottság összefüggéseit.

Bár a búzatermesztés tükrében tárgyaljuk a talajtényezők hatásait, nem foglalkozunk a tápanyag-gazdálkodás és a növénytermesztés összefüggéseinek átfogó bemutatásával.

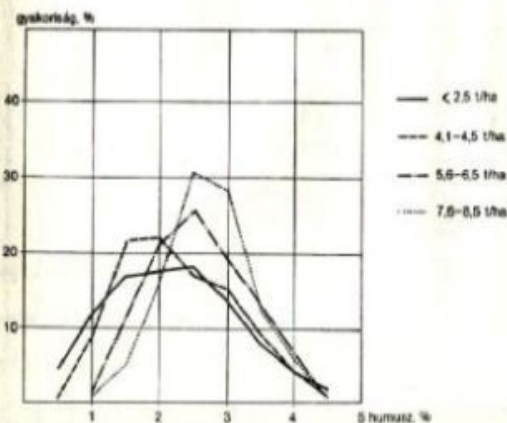
Bízunk abban, hogy könyvünkkel a gyakorlatot, az irányítást, az oktatást és kutatást területen dolgozó szakemberek számára hasznosítható információt tudunk adni.

Ezúton szeretnénk köszönetet mondani a növényvédelmi és agrorkémiai szervezet és a KSH Államigazgatási Számítógépes Szolgálat mindazon dolgozóinak, akik az adatok feldolgozásában, elemzésében és a könyv elkészítésében közvetlenül vagy közvetve részt vettek.

A szerzők



21. ábra. A különböző termésszintek részarányának változása a talajok kémhatásának függvényében



22. ábra. A különböző termésszintek részarányának változása a talajok humusztartalmának függvényében

92

Tejfalussy András dipl. mérnök,  
mérési szakértő véleménye:

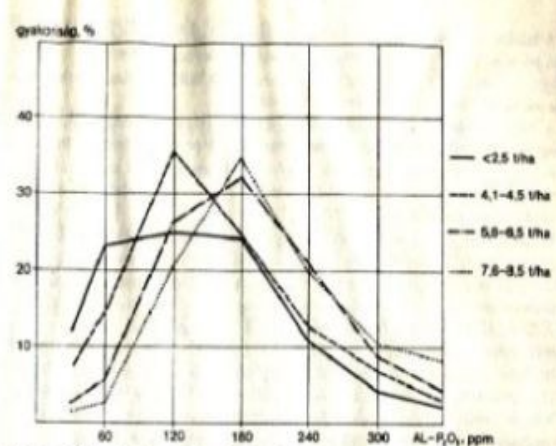
**FEKETE ATTILA ÉS TÁRSAI** a diagramokkal "igazolták" azt a hamis következtetést, hogy a talajok 300 mg/kg-os "vízolódott" káliumtartalma "az elrendő cél". Emiatt Magyarország talajait ma is a (főleg Izraelből importált) "kálium-műtrágyával" mérgezzük. Ez a statisztikai csalis arra való, hogy általa elferdjék először a talaj humusztartalma, pH-ja, kalciumtartalma és vízolódottsága ut. határozott meg a termést, akkor is, ha a káliumos műtrágyák már mérgezőre növelték a talajokban azok "oldódó" káliumtartalmát!

Az ok-okozat kálitrátsai mérések szerint, a vízolódható káliumnak a valódi optimuma a 90 mg/kg!

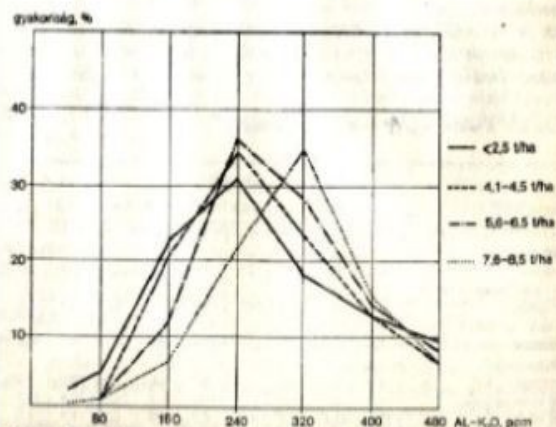
A magyar gazdálkodók részére ez azt jelenti, hogy nem tudnak gazdaságosan termelni, nem jó a termékek minősége, s mintha emiatt nem tudják törlesztetni a felvett bankhiteleket, a bankok átverését rendeznek ellenük, amelyek a káliföldiek olcsón felvásárolják a magyar földjeiket.

Az egész folyamat előre kitervelt termőföld-megkaparintási akció! E jelek szerint egyetemen az!

Verőce, 2008. 07. 15.



23. ábra. A különböző termésszintek részarányának változása a talajok AL-P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-tartalmának függvényében

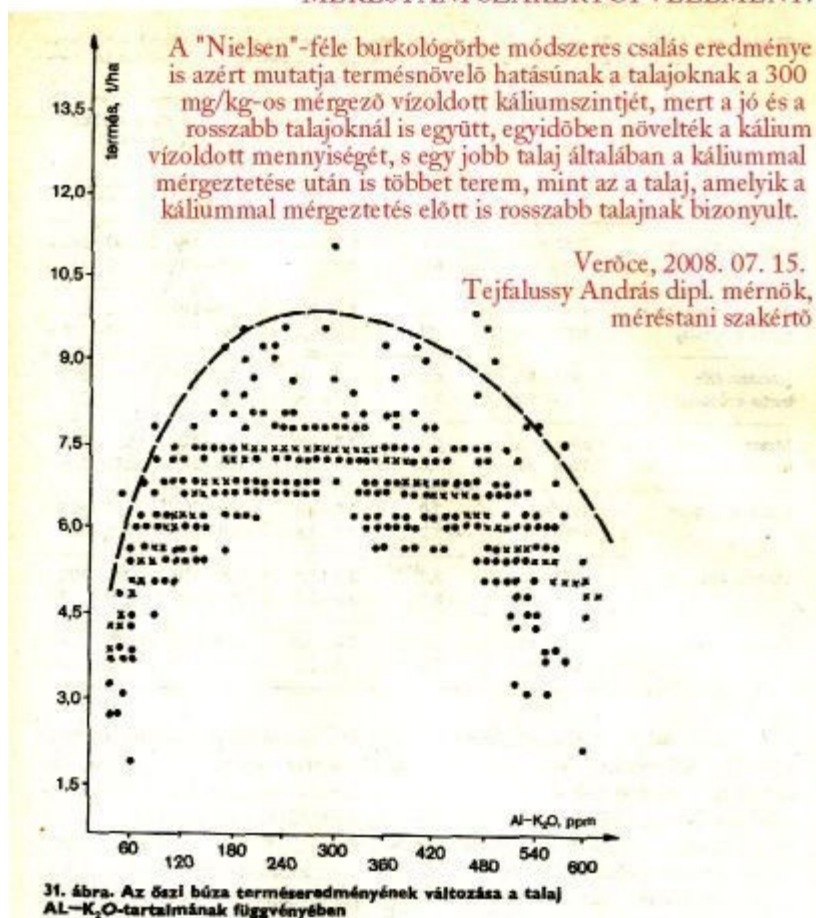


24. ábra. A különböző termésszintek részarányának változása a talajok AL-K<sub>2</sub>O-tartalmának függvényében

Code: MEM-NAKstatiztikKcsal87c



## MÉRÉSTANI SZAKÉRTŐI VÉLEMÉNY:



Az őszi búzára vonatkozó elemzések legfontosabb eredményeit a 43. táblázatban foglaltuk össze. Az adatokból a következőket állapíthatjuk meg:

- indokolt, hogy az összefüggéseket ne globálisan – az összes táblára együttesen – vizsgáljuk, szükséges a talajtípusok szerinti csoportokra bontás. Az egyes talajtípusok esetében a burkológörbék lefutása, így a maximális terméseredmények is eltérőek, és eltérő a maximális terméshez tartozó makrotápelemek optimális mennyisége is.

Code: MEM-NAKstatisztikaCsals7d

113

2.

A Nemzetközi Káli Társaság bérencei felcsalták a talajban lévő vízben oldható kálium optimum előírását, amelyhez a laborméréseket viszonyítják, 250 mg/kg fölé (a tényleges 80-90 mg/kg helyett), és jelenleg már a vegyszermentesen termelni akarókat is elkezdték rávenni a "természetesenek hazudott" 40%-os kálisó műtrágya használatára, előlük is eltitkolva, hogy az ún. 40%-os kálisóban és a Kamex-ben több, mint 20% konyhasó is van, s hogy a kálisóval műtrágyázás egyébként is mérgező, mert aszálykor kiégnek miatta a növények, és emellett a kálisó annyira megnöveli a növények káliumfelvételét, hogy azok nem csak önmagukat, de az elfogyasztóikat is megmérgezik (életrövidítő, ivartalanító és bárgyúsító is lesz a hatásuk).

### Hogyan segíti elő a hazai agráregyetemi oktatás a magyar termőterületek kibuc célra megszerzését

Például a hamis Leibig-törvényre alapozott alábbi talmudista csalással?

Nyilvánvaló, hogy egyes anyagok mérgezően túladagolása is okozhat termés csökkenést. Többletköltséggel jár, ha ezeket a mérgezően túladagolt anyagokat a piacról szerz(eztet)ik be: veszteségessé teszik a termesztést.

A Leibig-nek tulajdonított törvény tehát alapvetően hamis. Mi a célja? Azért oktatják, hogy eltereljék vele a figyelmet a mérgezően túladagolt anyagok termés csökkentő, károsító hatásairól? Hogy a káros anyagok károsító hatását nem káros anyagok hiányának hazudhassák?

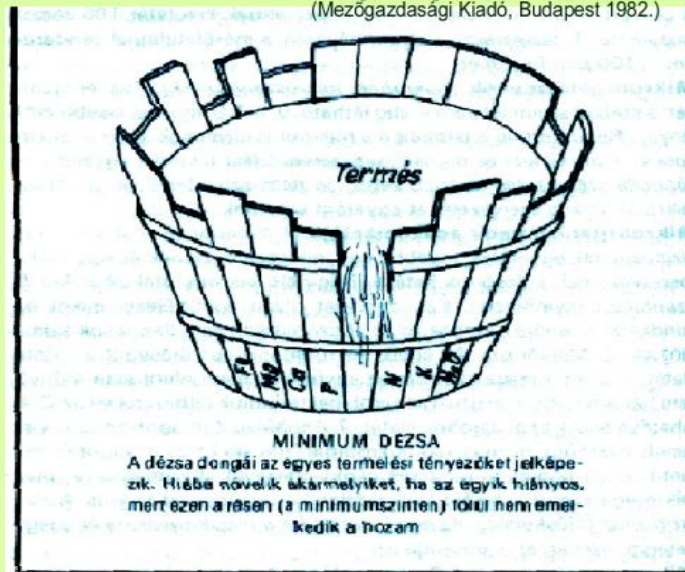
Erre alapozva vásároltatják a hazai termőtalajok oldott káliumtartamát mérgezőre növelő, aszálykár-fokozó izraeli káliumműtrágyákat. Ehhez az agráregyetemek a talajban vízdott káliumoptimumát, amely valójában kb. 80 mg/kg, újabban felhamisítják kb. 250-300 mg/kg-ra. Emiatt lett a hazai növénytermesztés veszteséges. Ilymódon lehet eladósítani a magyar gazdákat, hogy az izraeliek árverésen olcsón megkaparinthassák a magyar termőföldeket, magyar gazdaságokat "kibuc-célra".

E hazaárulás részletes bűnügyi bizonyítását lásd: [www.aquanet.fw.hu](http://www.aquanet.fw.hu).

Budapest, 2008. december 07.

Tejfalussy András dipl. mérnök méréstani szakértő  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT

Mezőgazdasági Lexikon II. kötet, 176. oldal  
(Mezőgazdasági Kiadó, Budapest 1982.)



**Minimumtörvény.** A → növények ásványi táplálkozásával kapcsolatos felismerések szintézise. Kimondja, hogy a növények fejlődésének ütemét, terméshozamát a környezetben (talajban) levő tápelemek közül az határozza meg, amely legkisebb mennyiségben (minimumban) van jelen a szükségeshez képest. Ha a minimumban levő elem mennyiségét növelik, a terméshozam csak addig növekszik, amíg egy másik elem nem kerül relatív minimumba, s válik minimumfaktorrá. A M. felismerése → Leibig nevéhez fűződik (1840, Leibig-féle M.), ezzel megvetette az ésszerű műtrágyázás alapját. A további kutatások ki derítették, hogy egy másik elem hatása a relatív minimumban levő elem jobb kihasználása is lehetséges, ezzel felismerték az elemek bonyolult kölcsönhatásait. A M. tágabb értelemben nemcsak a tápanyagokra, hanem az összes termelési tényezőre vonatkozik.

## M-N(?)=D(!) csalási módszer:

AKADÉMIAI ÉS EGYETEMI KORRUPCIÓ, HOGY HAMIS TÁPANYAG-PÓTLÁSI DÓZISOKAT (D) SZÁMOLNAK KI A MŰSZEREK PONTOSABB MÉRÉSI (M) ADATAI ÉS AZ OPTIMUM-KIKÍSÉRLETEZÉSI MÉRÉSEK TÖBBEZER %-IG MEGBÍZHATATLAN (N) ADATAIBÓL ÚGY, HOGY EZEK TÜRÉSEZETLEN, CSAK LÁTSZÓLAG "KONKRÉT" SZÁMÉRTEKEI ELTÉRÉSEIBŐL "AL-AKKREDITÁLT" (HAMISAN TÜRÉSEZETT) DÓZISOKAT SZÁMOLNAK KI!

Az "N" és "M" adatokat és azok pontatlanságait egymáshoz mérő (S) skála (itt: Kálium-skála)



A talajból az 1 kg kukorica termésrel kivont káliumot hol 0,6, hol pedig 20 grammnak "mérték" (hazudják), s ezek szerint (korrupciósán!) "pótolatják"!

S Akadémiai- és egyetemi korrupciók elhárítása a Ptk. 484-487. §. alapján!

Csalással hamisan értékelik ki a nagy költségű műszeres méréseket úgy, hogy pontatlan élettani kísérleti hamis adatokkal szintetizálják az eredményt.

Budapest, 2005. november 14.

ANTIRANDOM MÉRTÉKTANI SZAKBIZOTTSÁG,

Tejfalussy András dipl. villamcsmérnök  
mérési szakértő feladói

ALL RIGHTS RESERVED!

Code: N-M=D csalásról

Tejfalussy András észrevétele: az alábbi szöveg a kálisó mérgező használatátért főfelelős Kádár Imre (MTA-TAKI) műve, aki ezúton is igyekszik elterelni a figyelmet arról, hogy a kálisóval ők okozzák az anatómiai és genetikai torzulásokat!

A műtrágyázott takarmányok negatív állatétlettani hatásáról ritkán olvashatunk. Erdemes utalni néhány forrásra, melyek általunk ugyan nem elbírálnánk, de érzékeltetik az egyoldalú trágyázás ilyen következményét (In: STAUB 1983):

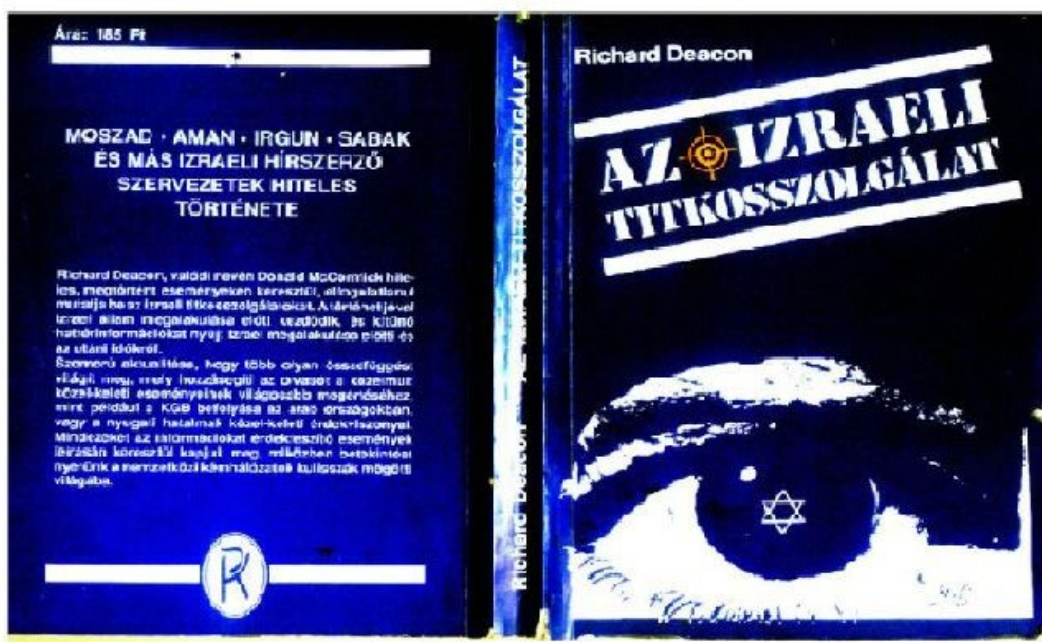
1. AHNELT és HAIN (1973) adatai szerint a hivatalos szaktanácsadás szerint intenzíven trágyázott, NPK-nyomelemekkel "kiegvegyűlyozottan" táplált, legelőn tartott birkák spermaminósége romlott és az állatok gyakran terméketlennek bizonyultak. A komposztált, szervestrágyából legelőn tartott állatoknál mindez nem jelentkezett. Code:kadarimre1

## VIII.

### BIZONYÍTÉKOK ARRA, HOGY A KÁLISÓVAL "ANTIDOPPINGOLÁST" AZ IZRAELI TITKOSSZOLGÁLAT SZERVEZI: A NEMZETKÖZI KÁLI TÁRSASÁG KÍNÁT ÉS EGYIK ISZLÁM ORSZÁGOT SEM TUDTA RÁBÍRNI ARRA, HOGY A MAGYARORSZÁGIHOZ HASONLÓ MÉRTÉKBEN KÁLISÓVAL MŰTRÁGYÁZZANAK:

1.

#### IZRAELI TITKOSSZOLGÁK



#### Mit jelent AZ "AGROCHEM.IA" (AGROKÉMIA) ?

E könyv szerint az Izraeli titkosszolgálatnak a megalapítója egy növénykutató volt, aki egy kizárólag zsidó célokat szolgáló tudományos nemzetközi zsidó titkosszolgálatot szervezett meg. Így a másokat az agrokémiai tudományos csalások segítségével mérgező (a mérgező káliumvegyületekkel műtrágyázást szervező) nemzetközi bűnszervezetet is főleg izraeliek irányítják. Mi lehet a cél? Például a kifosztás és ivartalanítás, a Mózes II. 23. 20-33.-ban, és V. 7. 2, 22.-ben előírt "életrovidítő kenyér és egészségrontó ivóvíz" "lassan népirtási" módszerével? Tehát a jelenlegi "agrokémia" elsősorban "Agrochemical Israeli Agency"?  
Budapest, 2008. 01. 04. (TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PIT)

#### "TALAJ- ÉS NÖVÉNYKUTATÓKNAK" ÁLCÁZOTT NEMZETKÖZI TUDOMÁNY- KOORDINÁLÓ ZSIDÓ TITKOS ÜGYNÖKÖK:

Aaronsonnak nemcsak az angolok gyanakvását kellett tudomásul vennie, de számolnia kellett némely cionista szembenállással is. Ezek úgy gondolták, hogy akkor szolgálják jobban a zsidó ügyet, ha minden begyűjtött információt a maguk céljaira használnak fel. De Aaron Aaronson eltökélt, céltudatos fiatalember volt és az angolok végül is elfogadták a tervét. Növénykutató volt, akinek a palesztinai parton, egy Atlit nevű helyen kémreli állomás működött. Itt rendezte be kémhálózatának a főhadiszállását. \*

Code: mosyadistak1

Code: IFA-Statistika

A/88/117.  
16. September 1988

FERTILIZER PRODUCT  
CONSUMPTION FORECASTS  
Series 1973/74 to 1986/87  
Part-Estimates 1987/89  
Forecast to 1992/93 (1990/91 by-product.)



Date of Forecasts May 1988

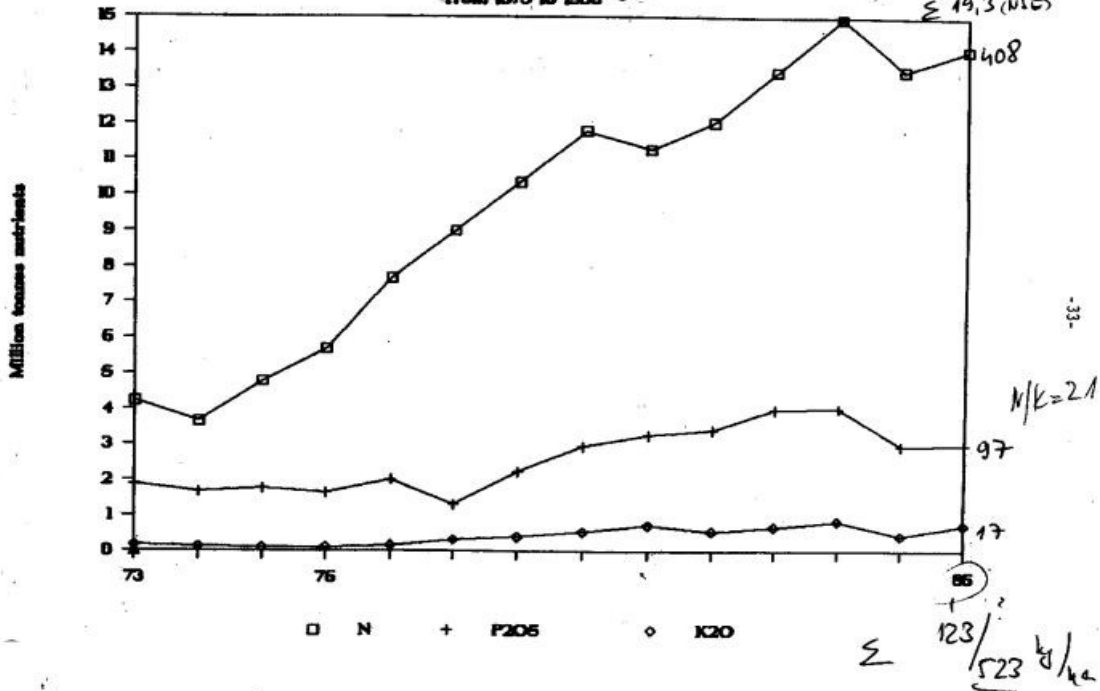
International Fertilizer Industry Association Limited  
Secretariat: 28, rue Marveuf, 75008 Paris.

Helene Ginet

International Fertilizer Industry Association Limited

# FERTILIZER CONSUMPTION - CHINA

from 1973 to 1986

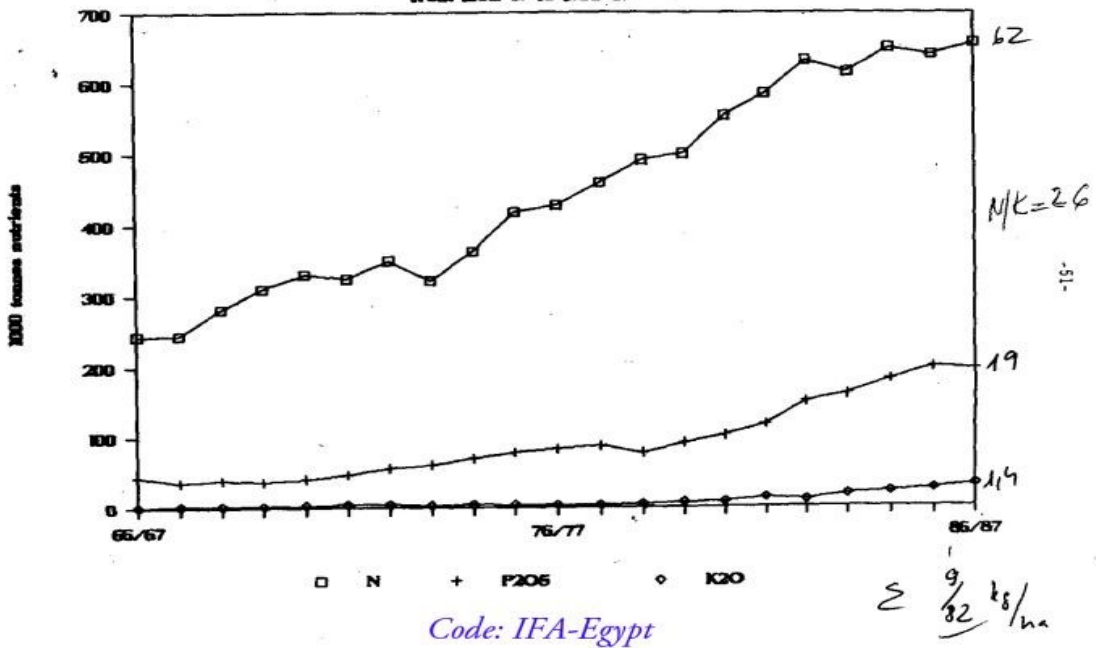


Emi löte ardeššal ?

Code: IFA-China

# FERTILIZER CONSUMPTION - EGYPT

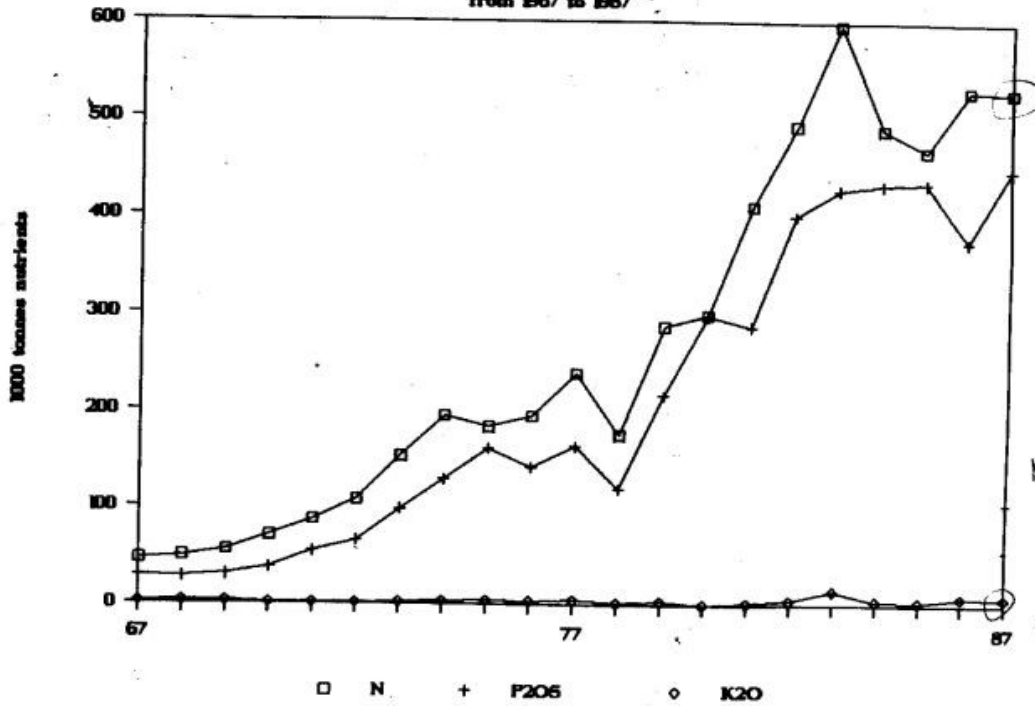
from 1966/67 to 1986/87



Code: IFA-Egypt

## FERTILIZER CONSUMPTION - IRAN

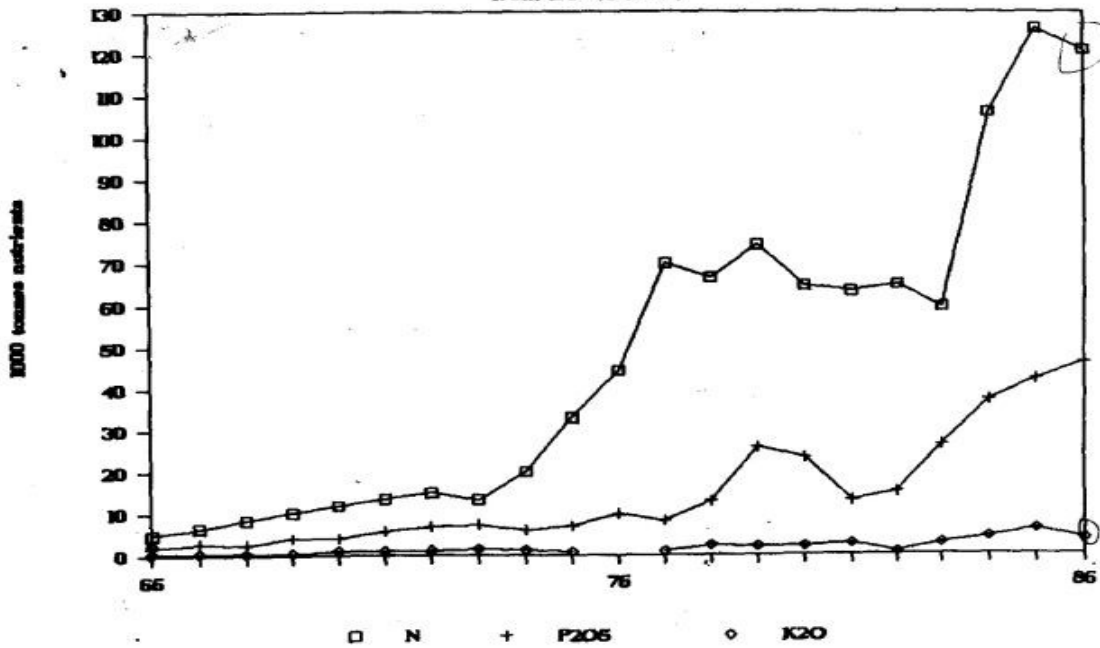
from 1967 to 1987



Code: IFA-Iran

## FERTILIZER CONSUMPTION - IRAQ

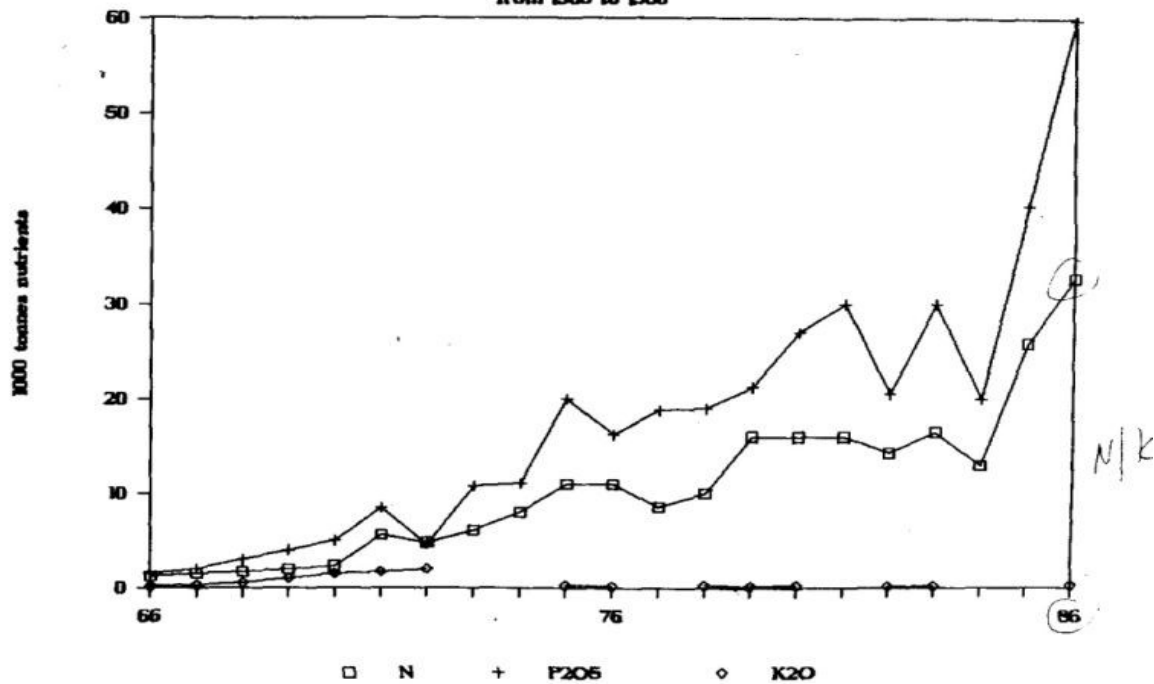
from 1966 to 1986



Code: IFA-Iraq

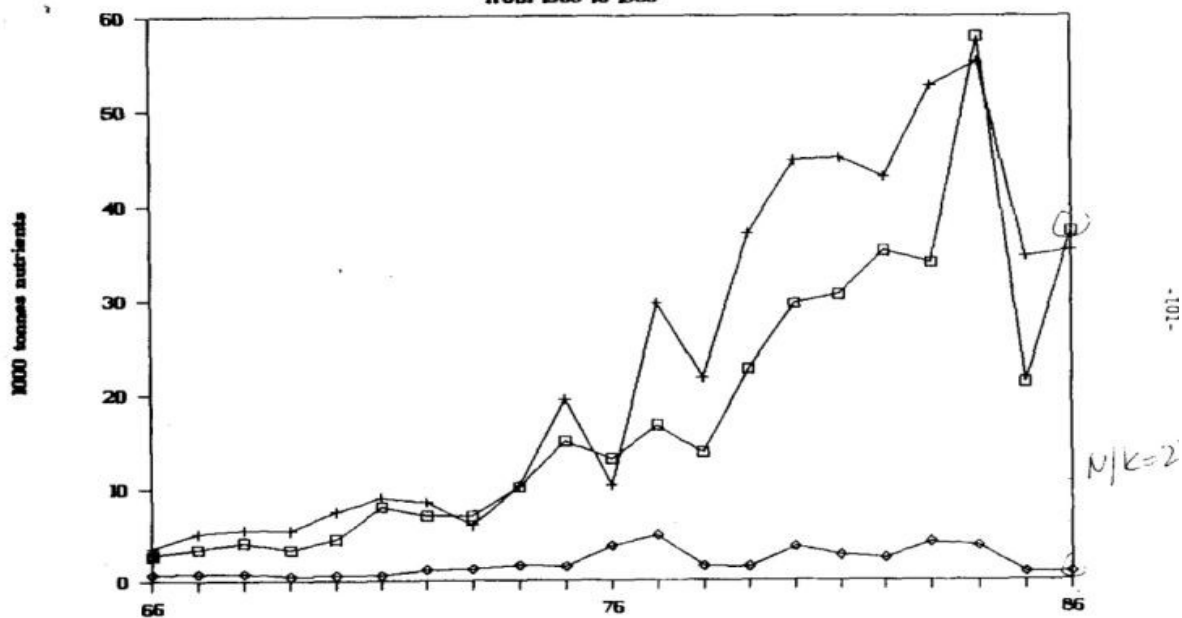
## FERTILIZER CONSUMPTION - ETHIOPIA

from 1966 to 1986



## FERTILIZER CONSUMPTION - LIBYA

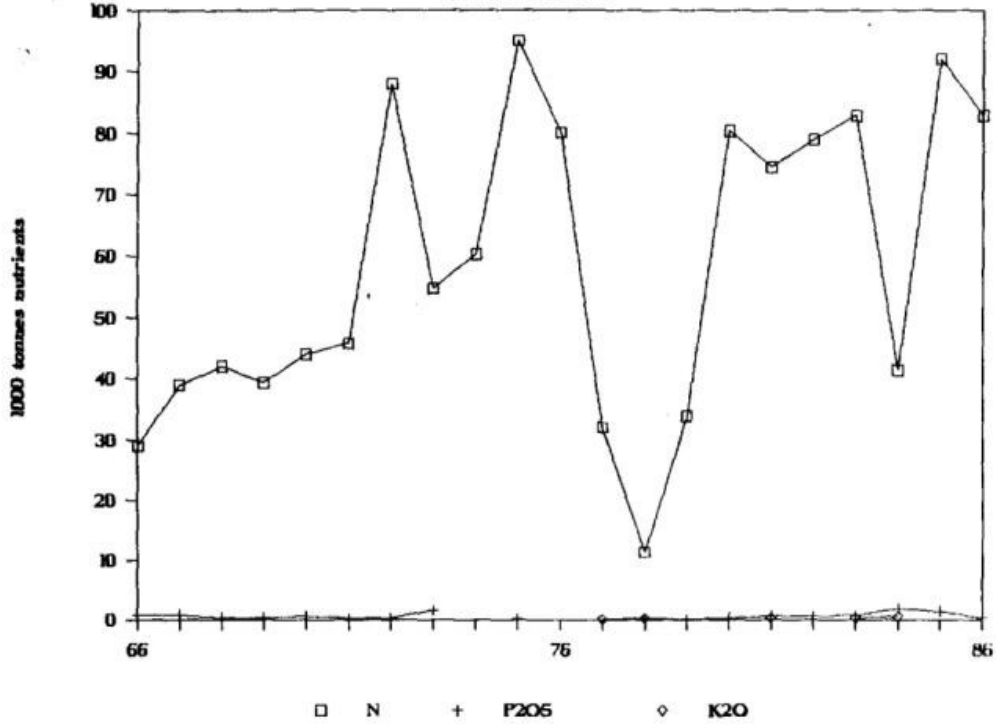
from 1966 to 1986





## FERTILIZER CONSUMPTION - SUDAN

from 1966 to 1986

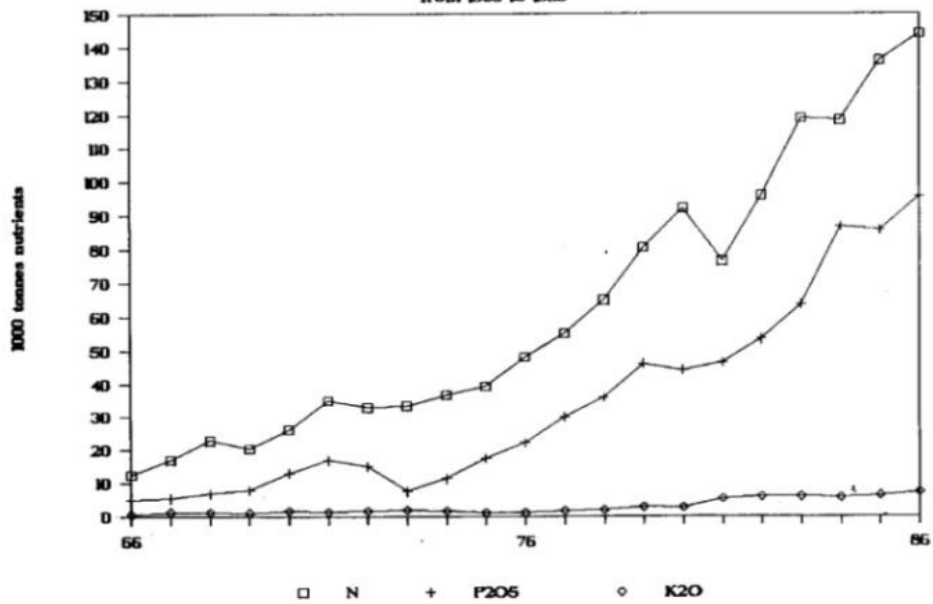


-145-

N/K = 90

## FERTILIZER CONSUMPTION - SYRIA

from 1966 to 1986

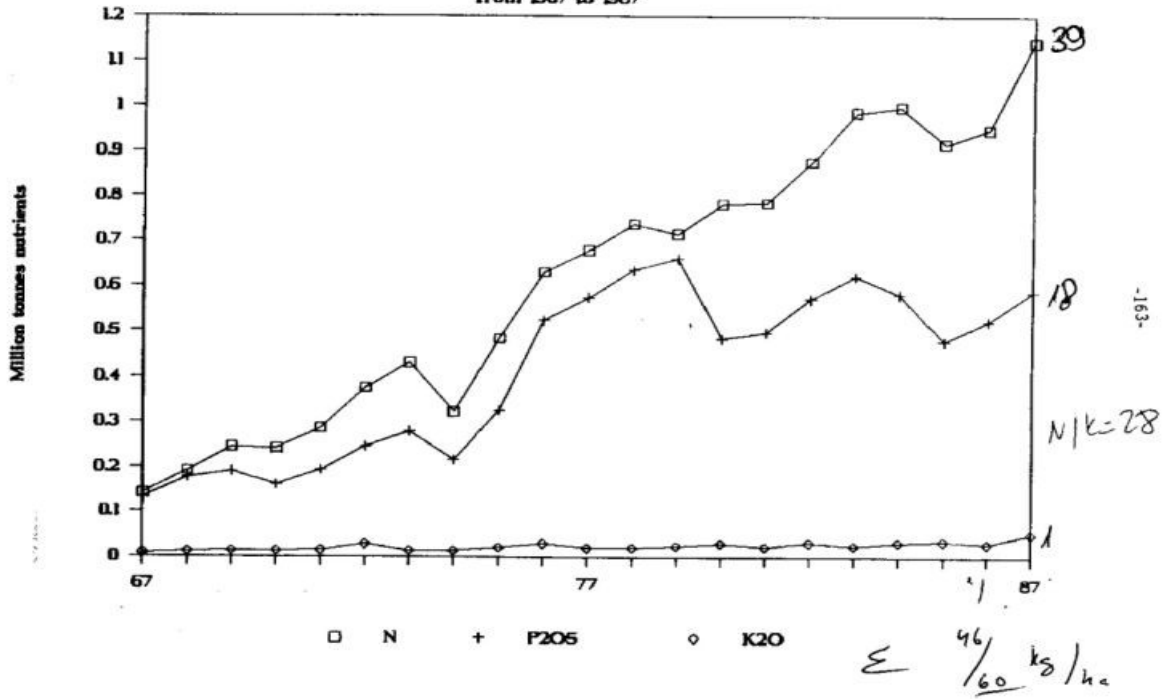


-151-

N/K = 25

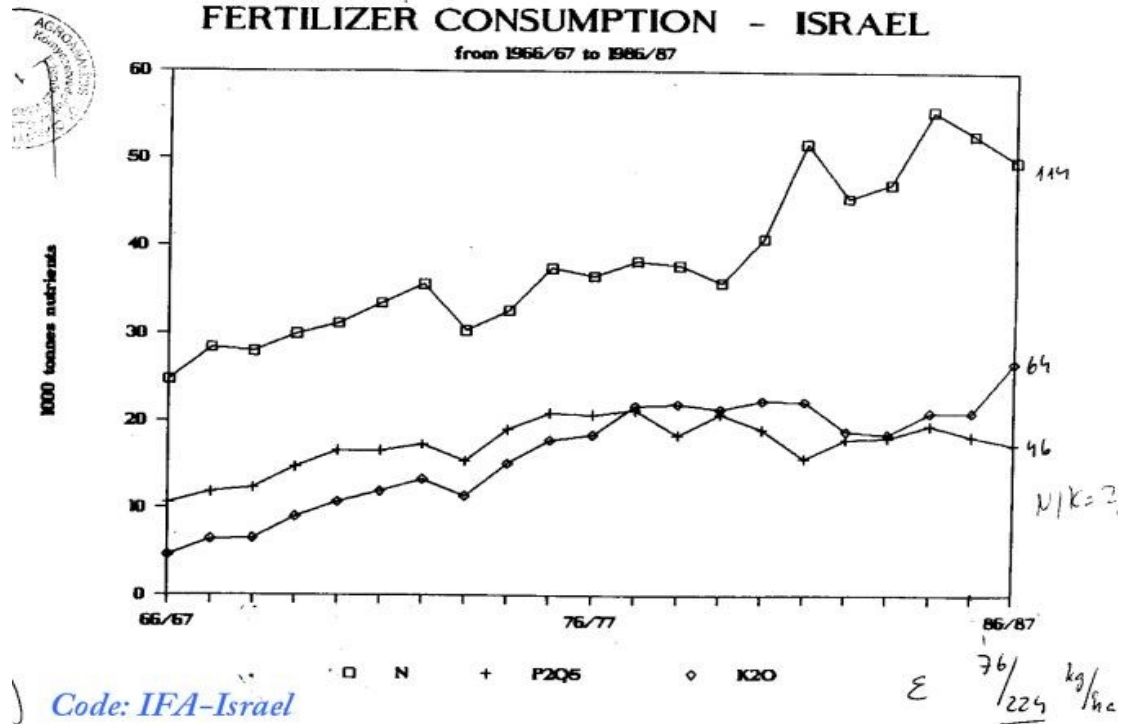
## FERTILIZER CONSUMPTION - TURKEY

from 1967 to 1987



## FERTILIZER CONSUMPTION - ISRAEL

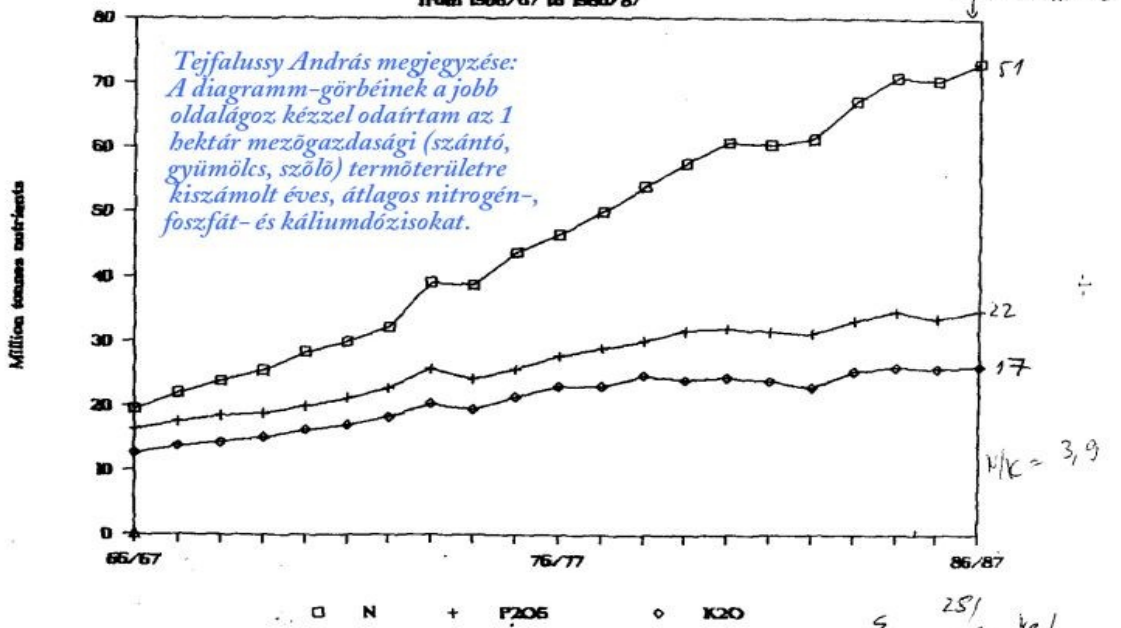
from 1966/67 to 1986/87



Code: IFA-Israel

# FERTILIZER CONSUMPTION - WORLD

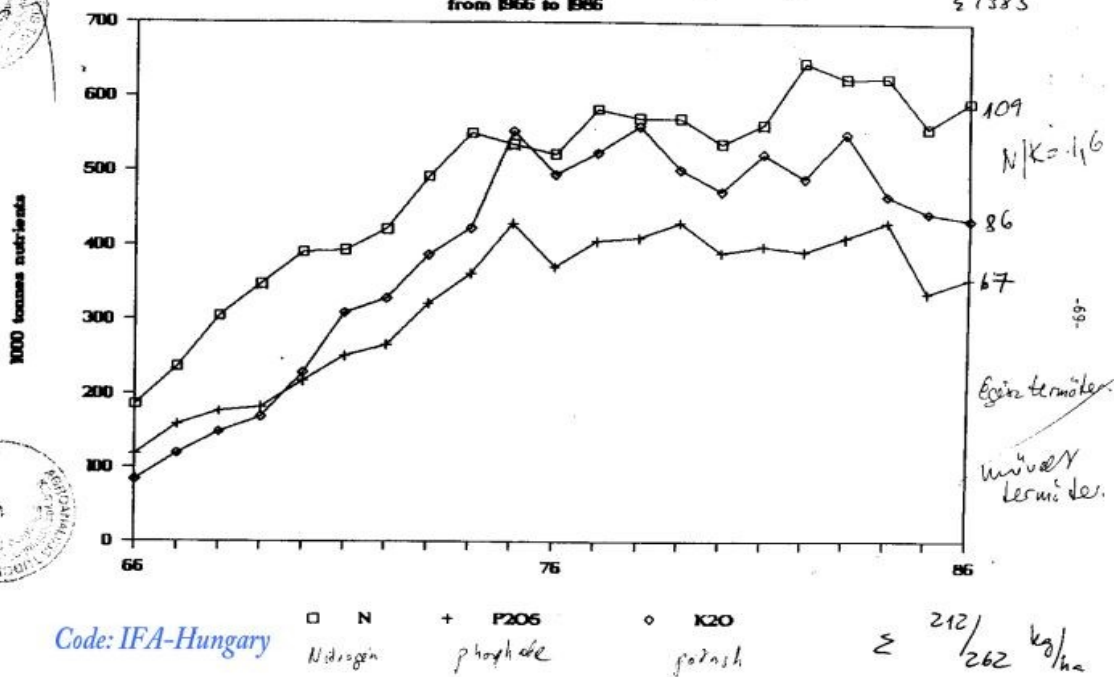
from 1966/67 to 1986/87



Code: IFA-World

# FERTILIZER CONSUMPTION - HUNGARY

from 1966 to 1986



Code: IFA-Hungary

□ N Nitrogén  
+ P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> phosphate  
◇ K<sub>2</sub>O potash

## IX.

# AZ ALÁBBI MŰTRÁGYÁZÁSI TARTAMKÍSÉRLETEK IDŐHÚZÁSRA KELLETTEK, HOGY EREDMÉNYÜKRE VÁRAKOZÁS IDEJE ALATT MEGNÖVELHESSÉK VALAMENNYI HAZAI TERMŐTERÜLET VÍZOLDOTT KÁLIUMTARTALMÁT

A NEM TERMELÉS- ÉS MŰSZAKI FEJLESZTÉSI FŐOSZTÁLY  
megrendelésére

a NEM TUDOMÁNYOS KUTATÁSI FŐOSZTÁLY és a  
NEM SZAKOKTATÁSI FŐOSZTÁLY  
közreműködésével végezt

A NEM TERMELÉS- ÉS MŰSZAKI FEJLESZTÉSI FŐOSZTÁLY  
megrendelésére

I. EGYSÉGS ORSZÁGOS MŰTRÁGYÁZÁSI TARTAMKÍSÉRLET

Code: EOTK-KUKORICA

MONOKULTURÁBAN TERMESZTETT  
KUKORICA  
Összefoglaló értékelése  
1966 - 1973

EGYSÉGS ORSZÁGOS MŰTRÁGYÁZÁSI TARTAMKÍSÉRLET

Code: EOTK-BÚZA

ŐSZI BÚZA  
Összefoglaló értékelése  
1966-1975

Készítette: Keszthelyi Agrártudományi Egyetem  
Mezőgazdaságtudományi Kar,  
Növénytermesztéstani Tanszék  
Műtrágyázási Részlege  
Budapest, VII. Garay u. 5.

Tanszékvezető egyetemi tanár: Dr. Láng Géza

Készítette: Keszthelyi Agrártudományi Egyetem  
Mezőgazdaságtudományi Kar,  
Növénytermesztéstani Tanszék  
Műtrágyázási Részlege  
Budapest, VII. Garay u. 5.

Borsó használatra

Code: EOTK-BORSÓ

EGYSÉGES ORSZÁGOS MŰTRÁGYÁZÁSI  
TARTAMKÍSÉRLETEK

BORSÓ  
Összefoglaló értékelés  
1970-1975

FÖLDMŰVELÉSTANI ÉS NÖVÉNYTERMESZTÉSI INTÉZET  
KESZTHELY

A kukorica, borsó és búza jelzőnövényes, sok éves fenti országos műtrágyázási kísérletek (Egységes Országos Műtrágyázási Kísérletek, EOTK) egyik jelzőnövényénél sem bizonyították a Nemzetközi Káli Társaság által a kálisóval (konyhasóval kevert kálisóval) folytatott műtrágyázás eredményeként beígért termésmenvelő hatást,

Az általam feltalált GTS-ANTIRANDOM SOFTWARE SZERINTI sokváltozós hatáskalibrálás ellenőrző méréseink pedig kimutatták a „randomizált parcellás” műtrágyázási kísérletekkel folytatott mérési- és statisztikai kiértékelési módszertani csalást.

## X.

# A KÁLISÓVAL (ÉS KONYHASÓVAL) MŰTRÁGYÁZTATÁSSAL ORSZÁGOS KÁROKAT OKOZÓK BŰNPÁRTOLÁSÁRA ELKÖVETETT ORSZÁGOS MŰSZAKI FEJLESZTÉSI BIZOTTSÁGI PÁLYÁZAT- ÉRTÉKELÉSI CSALÁS:

**Code: PalyazatiPenzKorrupció1967-2007c**

**A pályázat címe: "Periódikus" kálium-műtrágyázás**

**Nyilvántartási szám: 144/1988.**

**Felhasználási terület: mezőgazdaság**

**A pályázat tartalma:**

Magyarországon 1970-ben 837 ezer, 1985-ben 1338 ezer tonna műtrágya-hatóanyagot használtak fel. A nitrogén hatóanyag 43<sup>o</sup>/<sub>o</sub>-kal, a foszfor 55<sup>o</sup>/<sub>o</sub>-kal, a kálium 94<sup>o</sup>/<sub>o</sub>-kal lett több. Az adatok megdöbbentőek, hiszen a kálium hatóanyag felhasználás ilyen arányú növelését sem a vetésszerkezet változása, sem a káliumtermelés növelő hatása, sem talajaink káliumhiánya nem indokolta.

A pályázat széles körű kutatási eredményekre alapozva javasolja a kálium műtrágya periódikus használatát. A 20 éven át végzett nagyszámú kísérlet azt bizonyította, hogy a kálium hatására — az N és P-vel műtrágyázott területhez viszonyítva — az őszi búza termése nem változott, termésnövekedést a K-mal tartósan nem trágyázott parcellákon nem mértek. Ugyanakkor nem csökkent mérhetően a talaj könnyen felvehető káliumtartalma sem.

A módszer általános bevezetése jelentős megtakarítást eredményezhetne.

A Kompolti környéki kísérleti részen ez a módszer 25 mFt/év költségmegtakarítást eredményezett és emellett komoly környezetvédelmi eredmények is felmutathatók.

A pályázat készült: a Gödöllői Agrártudományi Egyetem Kompolti Kutatóintézetében.

62

*Tejfalussy András szakvéleménye mérési alapon:*

*Pimasz pénzügyi csalás is a "Periódikus" kálium-műtrágyázás" című, 144/1988. nyilvántartási számú pályázat (62. oldal), mivel a monokultúrás kukoricánál, a borsónál és az őszi búzánál is (sok év átlagában) nem a termésmennyiséget, hanem a növénytermesztési önköltséget növelte a "kálisóval műtrágyázás" a csaló pályázók és a hamis pályázatokat jutalmazók által utóbb az eredeti ellenkezőjére hamisított eredményű "EOTK" (Egységes Országos Műtrágyázási Tartam-Kísérletek) során!*

*Megjegyzésem a személyesen megsértettségem jogán:*

*A fenti hamis pályázatot benyújtók és jutalmazók útszéli hangnemben rágalmaztak engem, miután kiderültek a csalásaik az eredeti EOTK adatokból és az általunk végzett ok-okozat kalibráló ellenőrzési "ANTIRANDOM" mérésekink alapján. Lásd az ellenem hazudozó, rágalmozó mellékelt "írásaikat".*

Verőce, 2007. 09. 29.

Tejfalussy András dipl. mérnök mérési szakértő

# HAZAI KORMÁNYZATOK BOSSZÚJA

1.



MAGYAR NÉPKÖZTÁRSASÁG MINISZTERTANÁCSA  
ELNÖK

2  
Eh. 35/28.

AGRONAL PJT.

B u d a p e s t

A műtrágyázás hatásvizsgálataival kapcsolatos észrevételeiket tartalmazó levelüket megkaptam. Véleményük, javaslataik mérlegelésénél nem tekinthetek el attól a levelükben tett nem helytálló hivatkozásuktól, mely szerint: "A Magyar Mezőgazdaság 1988. december 7-1, 43. évf. 49. számában, különböző elemzések jelentek meg a kormányfő és az Országos Tervehivatal elnöke részéről az agrárgazdaság problémáival kapcsolatban". Az említett lapszámban ugyanis semmiféle az idézet tartalmának megfelelő nyilatkozat nem található.

A műtrágyázás hatásvizsgálatával kapcsolatos javaslataikról az a véleményem, hogy a szakmai vitákat a tudományos életben kell lefolytatni. Az egymással szembenálló módszerek használhatóságát pedig a gyakorlatnak kell eldönteni a jobb, a megbízhatóbb módszerek javára.

Szakmai körökben az Önök módszere nem ismeretlen és amennyiben az valóban jobb a jelenleg elterjedt megoldásnál, akkor biztos vagyok benne, hogy az üzemi termelés azt fogja előnyben részesíteni, hiszen az gazdaságosabb termék-előállítás eredményez. Ahhoz, hogy a gyakorlat minősíteni tudjon természetesen esélyegyenlőséget kell teremteni e téren is, mint gazdálkodásunk egészében.

Biztosíthatom Önöket, hogy a kormányzatnak ez az egyik legfontosabb célkitűzése.

Budapest, 1988. december 29.



*Németh Miklós*  
/ Németh Miklós /

Code: nemethmiklos

**A KÁLISÓ MÉRGEZŐ HATÁSÁT KIMUTATÓ ÚJ TUDOMÁNYOS HATÁSVIZSGÁLÓ  
MÉRÉS EREDMÉNYÉT MEGTORLÓ „ESÉLYEGYENLŐSÉGI INTÉZKEDÉS”:**

Code: Kamara-Boross családja

od:20518



BELÜGYMINISZTER

**"Államtitok" iktatású bizonyíték arra,  
hogy Magyarországon is kiroztatják  
titokban a talmidistanácizmus  
ellenzőit!**

1-a-151/1987.

Hiv.sz.: 92.000/7/1987

V á n c s a Jenő elvtársnak,  
mezőgazdasági és élelmiszerügyi miniszter

B u d a p e s t

Kedves Váncsa Elvtárs!

Tejfalussy András budapesti lakos bejelentéseivel kapcsolatban irt levelében foglaltakat megvizsgáltattam. A vizsgálat eredményéről a következők szerint tájékoztatom:

A Semmelweis Orvostudományi Egyetem Igazságügyi Orvostani Intézete által adott szakvélemény szerint "nevezett üldöztetéses téveszmékkel jellemzett elmebetegségben szenved. Ezzel összefüggő cselekményeire vonatkozóan képtelen azok következményei felismerésére, vagy a felismerésnek megfelelő magatartás tanusítására".

Fentiek alapján Tejfalussyval szemben a Btk. 24. § /1/ bekezdésére figyelemmel - mivel kóros elmeállapota a büntethetőséget kizárja - büntetőeljárás nem indítható.

Azonban annak elérése céljából, hogy ne zaklathassa a különböző szervezetek megalapozatlan kijelentéseivel, becsületsértő, rágalmazó leveleivel; megkereséssel fordultunk a lakhelye szerint illetékes tanács szakigazgatási szerve felé gondozásbavátale, gyógykezelése, illetve egészségi állapotával összefüggésben szükséges egyéb intézkedés megtétele érdekében.

Budapest, 1987. február 18.

Elvtársi üdvözléssel

A másolat hiteles.

Budapest, 1991.V.10.

Péliné/  
/Péliné/



Dr. Kamara János

200 h  
15  
Kötés  
Zoltán  
Államtitok

**A család belügyminisztérium egy 40 fokos lázas influenza alatt hamisított "elmeorvosi álvizsgálat" hamis, érvénytelen iratát "hasznosít/tat/ja". Kuncze Gábor belügyminisztersége idején (1997. szept. 10-én) agyrázkódásosra verték a rendőrök Tejfalussy András dipl. mérnök feltalálót, parlamenti méréstani szakértőt, az izraeli kálisó mérgezősége bemérése miatti bosszúból, a fenti hamis okirat alapján elrabolták és kirozták.**



A kálisóval műtrágyázást ellen fellépő tudományos szakértőket  
egy bizonyos szovjet vezető „kivégeztetéssel” jutalmazta:

A mű eredeti címe  
Arthur Koestler: Darkness at Noon  
© Jonathan Cape, 1940

Hungarian translation © Bart István, 1988

E könyv szereplői képzeletbeli személyek. A történelmi viszonyok azonban, melyek tetteiket meghatározták, valóságosak. N. Sz. Rubasov élete sokak életének szintézise, akik áldozatul estek az úgynevezett moszkvai pereknek. Közülük számosan személyes ismerősei voltak a szerzőnek. Könyvét az ő emléküknél ajánlja.

Párizs  
1938. október–1940. április

Nem sokkal ezelőtt föbe lőtték legfőbb mezőgazdasági szakértőnket, B.-t és harminc munkatársát, mert kitartott nézetei mellett, miszerint a nitrátműtrágya jobb, mint a kálíműtrágya. A Nagy Egyes a kálíműtrágya híve, B.-t és a többi harmincat következőképp mint szabotőröket végezték ki. Egy központosított mezőgazdaságú országban természetesen óriási jelentősége van annak, hogy a nitrát- vagy a kálíműtrágya mellett döntenek-e; könnyen lehet, hogy emiatt fog kitörni a következő háború. Ha a Nagy Egyesnek igaza volt a műtrágya kérdésében, akkor a történelem fel fogja oldozni őt, és akkor ennek a harmincegy embernek a kivégzése semmiségnek fog tűnni utólag. Ha viszont tévedett . . .

Csak ez az egy számít: objektíve kinek van igaza. A krikett-mo-

# XI.

## TEJFALUSSY ANDRÁS SZAKÉRTŐI KEZDEMÉNYEZÉSEI

1.

Code: OMFBNATO.wac

Verőcemezros, 1995. május 25.

AJÁNLVÁ. tértivényes

Wachsler Tamás úr,  
Honvédelmi Bizottság

Tisztelt Wachsler úr!

Szeretnék egy tájékoztató anyagot közvetlenül eljuttatni a NATO főparancsnokához, mivel a hazai kivizsgálási kezdeményezések a téma által keltett "faji" indulatok következtében sorozatban, szinte automatikusan elbuknak, pedig háborús vegyi anyag alkalmazása nyilvánvaló bizonyítékairól van szó.

Am ú. fejlett és közepesen fejlett európai és a volt Szovjetunió területén fekvő országokban is, hamis határértékek alapján káliummal mérgezik a talajokat /talajvizeket és ivóvizeket/, a növényeket és az élelmiszereket, kiiktatva az ezt észlelni képes valamennyi ellenőrző mérést.

Véleményünk szerint - miután a vele nem szimpatizáló országok szinte semmi káliumot sem használnak a műtrágyázásnál, és ez a méréseink szerint is így helyes - Izrael szervezi a kálium túladagolással való népiirtást és a maga számára történő "élettér nyerést", de teljesen mindegy, hogy ki és miért, tény az, hogy a határértékeket egyértelműen helyre kell igazítani, és az azt meghaladó káliumfogyasztást meg kell - akár hatalmi úton is - akadályozni.

Mellékelem példaként az orvosok által használt ún. káliótablettáról a vele kísérletező orvosok által írt "Összefoglaló jelentést", 1983-ból. Leírták, hogy 8 gramm káliumtabletta erős gyomorfájdalmakat okozott a káliumhiányban szenvedő betegek 83%-nál is, és nyálkahártya sérülésekkel is járhat a vele történő plusz kálium bevitel, ami mivelhogy az 1 grammos tablettákban csak 0,32 gramm kálium van és az csak 4-12 óra alatt szívódik fel /ez a KÁLIUM-RETARD tablettá lényege, a felszívódás veszélytelenebbé tételéhez a kálium kioldódás és felszívódás lelassítása/ csupán óránkénti 0,64 - 0,21 gramm káliumbevitelt jelent, aminek csak a 90%-a jut be ténylegesen a vérbe.

Javasolom, hogy ezek után nézze meg Ön a következőket is.

A BRPK által benyújtott Egészségügyi Tudományos Tanács Igazságügyi Bizottság elnöke által írt szakvéleményt, melyben az is benne van, hogy /Dr. Varga P. és tsi, 1977-es tankönyvének megfelelően, hogy a tanírodalmat is idénsem/ óránként 0,8 - 1,6 gramm infúzióval történő káliumbevitel esetén az vesebeteges mérgezést okoz, kábító hatás mellett /hyperkalacemia/. De az is benne van, a tankönyvvel ellentétben ill. a fenti jelentéssel is ellentétben, hogy hirtelen beadagolt 18 grammig a kálium plusz bevitele nem bűncselekmény ill. 40,6 gramm káliónak az emberekkel való megétetését is megengedik /halálos/.

Kérem önt a NATO főparancsnok címének a közlésére.

Cc.: 143-151/95. Ált. /BRPK/

Nyílt irat!

Tejfalussy /Sydo/ Andrá  
Ált.



Code: OMFBNATO-Wachsler950525

## *Nyílt levél!*

### ***Kérdés a Strasbourgi Nemzetközi Bírósághoz: Izrael és a vele szövetséges államok is mind fasiszták?!***

**IDÉZET:** " A cionista politikusok afféle rákos daganatot látnak az arab kisebbségben , amelynek az eltávolítását fölöttébb kívánatosnak tartják . Ez a szándék botrányt keltő módon fogalmazódott meg a hírhedt König-memorandumban , amelyet a galileai megbízott terjesztett az izraeli miniszterelnök elé 1976. tavaszán.

„A memorandum főbb pontjai : szigorítani kell az arabok rendőri, katonai ellenőrzését; olyan nemzeti pártot kell rákényszeríteni az arabokra , amely az izraeli hírszerzés irányítása alatt áll; különleges hírszerző rendszert kell kiépíteni a kommunista párt vezetői ellen folytatott kémkedésre, lejáratusuk végett;

szigorú intézkedéseket kell hozni a diákvezetők megrendszabályozására, be kell zárni az egyetemeket az arab diákok előtt, meg kell akadályozni tanulmányaik folytatását, és egyidejűleg ösztönözni őket az ország elhagyására , majd meg kell tiltani a számukra a visszatérést; el kell érni, hogy az arabok a nap huszonnégy óráját megélhetésük biztosítására fordítsák , s ne maradjon idejük arra, hogy általános helyzetükkel, oktatási igényeikkel törődjenek;

súlyos adók és bírságok kivetésével kell megfosztani az arabokat azoktól a pénzügyi, gazdasági eszközöktől, amelyek révén életszínvonalukat és társadalmi pozíciójukat javíthatnák; ki kell rekeszteni az arabokat a társadalombiztosítási juttatásokból, úgy, hogy azokból kizárólag a zsidók részesülhessenek;

folytatni kell az arab földek elkobzását új zsidó települések létesítése céljából; meg kell akadályozni az arab népesség természetes szaporodását, és intézkedéseket kell tenni az arabok számának csökkentésére.

A miniszterelnök nem cáfolta, hogy a König-memorandum a hivatalos kormánypolitika kifejezője."

\*\*\*

*A TALMUD, A ZSIDÓ TÖRVÉNYKÖNYV KÖTELEZŐEN ELŐIRTA azt, hogy a vallásos zsidóság irtson ki minden „bálványimádó” (vallástalan) zsidót is, s minden nemzsidót a Földről. Ennek folytatását bizonyítja a fent idézett hivatalos hír, Böcz Sándor "Mit kell tudni a palesztínokról" című könyvéből, amit az MSZMP lapkiadó vállalata a KOSSUTH 1981-ben publikált. Az idézet a 71. oldalán található, és a hazai Magyar Fórum lap is közzétette (1998. III. 26., 6. oldal).*

**Budapest, 2004. 01.27.**



*Tejfalussy András*

Környezetvédelmi és Vízügyi Minisztérium, Szabó Imre miniszter kezéhez  
Fax: 06-1- 201-4190

A konyhasóval kevert kálisót műtrágyaként engedélyezők és a konkrét használatát szaktanácsoló valamennyi hivatalos személy ellen azonnali nyomozás elrendelését indítványozom, mivel ki kell deríteni, hogy személy szerint ténylegesen kik mérgezték, mérgezik tudatosan a magyar földeket.

A Dr. Illés Zoltán helyettes államtitkár által 1990. XI. 20-án a KTM részéről jóváhagyott, Dr. Biczók Gyula KTM talajtani osztályvezető, valamint személyem, mint alulírt gmk társaság vezetője által aláírt I-1077/90. KTM számú keretszerződésünk alapján elvégzett káliműtrágyázási hatás-ellenőrzési mérésünk alapján (kiértékelését lásd a mellékelt 1992.09.09-i jegyzőkönyvben), de számos előző mérésünk során is igazolódott, hogy a Magyarországon általánosan alkalmazott (izraeli stb. importból származó) ún. káliműtrágyák talajtermékenység rontó, mérgező hatásúak.

Erre való tekintettel, a KTM-mel kötött ezen szerződés KTM által megszüntetése után is folytattuk a mérgezési ügy vizsgálatát, a Ptk. 484-487. §. alapján, megbízás nélküli kárelhárítási ügyvitel keretében, amiről rendszeresen tájékoztattam a KTM-et is, és a változó elnevezésű utódait is.

Egyre nagyobb minisztériumi csalások derülnek ki. Legújabbban például az, hogy a mezőgazdasági minisztérium, a hamisan 40%-os kálisónak nevezett, 60% kálisót + 26% konyhasót is tartalmazó izraeli terméket, mint „természetes műtrágyát” engedett árusítani és általánosan használni, még az ökotermesztésben is, a „Nemzetközi Káli Társaság” és a hasonló „befolyásoló tényezők” igényeit korruptan kiszolgálva. Ennek csak egy valódi értelme van, az, hogy a konyhasóval is tudatosan rontják a magyar talajok termőképességét. Miért? Hogy ily módon növelve a mezőgazdasági termelési költséget, lehetetlenné tegyék a kálisóval + konyhasóval talajmérgező mezőgazdasági üzemek részére a bankhitel-visszafizetését, különösen az aszályos években. Ugyanis a konyhasó és a kálisó is megsokszorozza az aszályos időjárás károsító hatását. Az emiatti csődeljárás útján a Magyarország felvásárlását bejelentő Izrael sokkal olcsóbban tulajdoníthatja el hazánk területét?

Könnyen bizonyítható - nevezettek saját publikációival is -, hogy ezt a hazaárulást főként Láng István volt akadémiai főtitkár és annak sleppje, többek között a jelenlegi főtitkár, Németh Tamás tudomásával folytatják. Részemről felhívtam több volt MÉM vezetőt, több agráregyetemi tanárt, sőt egy korábbi minisztert, Dr. Dimény Imrét is. Mind azt állították nekem, hogy fogalmuk sem volt róla, egyáltalán nem tudták, hogy konyhasó is lehet a műtrágyaként árusított kálium sókban.

Szerencsére Dr. Biczók Gyula, akivel tovább dolgoztam a kálisóval okozott károk elhárításán, azután, hogy (Láng István és/vagy sleppje javaslatára?) eltávolították őt a KTM-től, megtalálta a Magyarországi Kemizálási Kézikönyvet (1972), melyben dokumentálva van nem csak a „40%-os kálisó” kb. 60% KCl + 26% NaCl tartalma, de pl. a Kamex műtrágya 19% konyhasó tartalma is!

Fentiekre tekintettel Dr. Biczók Gyula részére is kérem ugyanazzal, az I-1077/90. KTM számú szerződés szerint a KTM által elfogadott mérnöknapi normával kifizetni a KTM által kirugása óta eltelt idő minden munkanapjára a megbízás nélküli ügyvitelt, mint ahogy magánszemélyként (aki az alulírt gmk végelszámolója és a Tudományos Rendőrség PJT munkatársa is), a részemre is.

Verőce, 2009. 07. 03.

Tejfalussy András dipl. mérnök (elnök, végelszámoló)  
AGROANALÍZIS TUDOMÁNYOS TÁRSASÁG gmk



## XII. FÜGGELÉKEK

1.

### **MIÉRT KEZDTE MEG HÁROM AGRÁREGYETEMI TANÁR IS RÁBESZÉLNI A BIOTERMESZTŐKET A MINDENT MEGMÉRGEZŐ KÁLIUM-VEGYÜLETEK "TALAJTRÁGYAKÉNT" HASZNÁLATÁRA? (A BIOKULTÚRA lap idei 1. számában jelent meg az alábbi hibás cikk.)**

1.

#### **KÁLISÓ, A TERMÉSZETBEN ELŐFORDULÓ ANYAG A TÁPLÁLÉKLÁNC NÉLKÜLÖZHETETLEN ELEME**

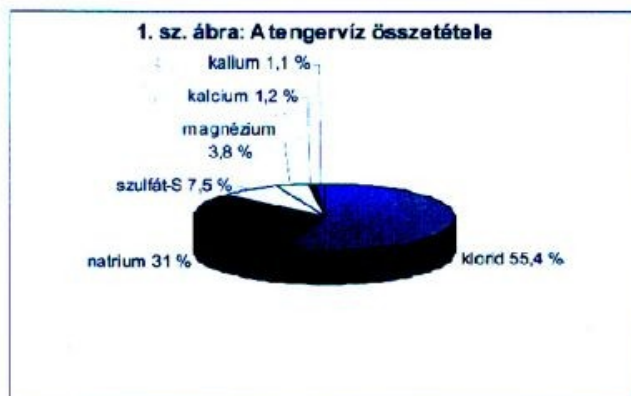
A kálisó természetes anyag, bányászati úton nyerhető ki, a növény és az ember számára nélkülözhetetlen tápelem. A kállumpótlást kállumtartalmú vegyületekkel, kálisóval végezzük.

2.

#### **A kálisók előfordulása**

3.

A kálium különböző típusú vegyületeit hívjuk kálisónak: az ide tartozó fontosabb vegyületek a  $K_2CO_3$ ,  $K_2SO_4$ ,  $KNO_3$ ,  $KCl$ . Ezek a vegyületek megtalálhatók a talajban a kőzetek mállása folytán, vagy a tengervízben. A kutatók szerint négy-milliárd évvel ezelőtti, mikor a föld-felszín hőmérséklete  $100\text{ }^\circ\text{C}$  alá csökkent, megkezdődött a víz kondenzációja. A sók, - mint például a kálisók is - a szárazföldről oldódtak a tengerbe, majd a tengerek vizének elpárolgása után jöttek létre a sóbányák. A tengerben lévő sóvegyületek közül a szulfátok után a kloridok, a fémek közül pedig a káliumtartalmú vegyületek oldódnak legjobban a vízben. E hatás eredményeként a kálium-klorid kristályosodik ki utoljára, így ez a só alkotja a sóbányák legfelső rétegét (fedőréteg). Amíg az édesvizek sótartalma  $50\text{-}500\text{ mg/l}$ , addig, a tengervíz sótartalma elérheti a  $40.000\text{ mg/l}$  értéket is. A vízben több mint harminc elem sója található. A tengervíz fontosabb összetevői láthatók az 1. sz. ábrán.



4.

#### **A kálium a termőtalajban**

A talajok káliumkészletét a talajképző kőzet határozza meg, ettől függően a kálium mennyisége a talajban  $0,3\text{-}3,0\text{ m}\%$  között változik. Az ásványok mállása és az ionsere eredményeként kálium szabadul fel. Az összes káliumkészletnek csak néhány százaléka válik a

*Észrevételek (a cikk-szöveg mellé írt 1-30. hivatkozási számok sorrendjében):*

- 1. A káliumsók vízben könnyen oldódó sók, s ebben a formában nem "természetes anyagok" a talajban vagy az ételekben. Betegséget és halált is okozhat a káliumot mérgezően túladagoló hatásuk!*
  - 2. A káliumsókkal veszélyesen megbetegítik a növényeket és azok elfogyasztóit is, akik a talajban vízben oldva lévő kálium élettanilag optimális, természetes kb.  $90\text{ mg/kg}$ -os mennyiségét (koncentrációját) a "kálium pótlása" ürügyn megzöbbszörözik.*
  - 3. A tengervízben a só alkotóelemei ionokra disszociálva léteznek, azaz nem "természetes kálisó-tartalmúak". A  $KCl$  neve "kálisó". Az összes káliumsó nem "kálisók", hanem káliumsók. A sóbányák káliumsói a termőtalajban nem "természetesek", hanem talajidegen, erősen mérgező hatású vegyi anyagok!*
  - 4. A "tengervíz összetételéhez" maga a víz is hozzátartozik!*
- (Code: BiokulturaHamisK-Optimum2008-1a)

- növény számára felvehetővé. Az agyagásványokon a kötött-kálium, a kicserélhető - kálium és a vízoldható-kálium egyensúlyra törekszik. Amennyiben a talajoldat K-tartalma csökken, akkor a K-ionok mennek oldatba, így biztosítva a növény számára a K-ellátást. Ha a talaj K-tartalma alacsony, akkor a káliumpótlásáról gondoskodni kell, mert hiánya nemcsak a hozamra és a minőségre hat kedvezőtlenül, hanem a növény ellenállóságára is. A homoktalajoknak kicsi az adszorpciós kapacitása, így a K-tartalom könnyen kimosódik, az ilyen talajok gyakran mutatnak K-hiányt. A magas agyagásvány-tartalmú talajoknál a kálium lassan vándorol lefelé, ezért a mélyen gyökerező növények gyakran káliumhiányosak. A gyakori káliumtrágyázás ellenére is előfordulhat – a mélyen gyökerező növényekben (pld. gyümölcs, szőlő) – hogy a növények káliumhiányt mutatnak, mivel a kálium felsőbb rétegben megkötődik.
7. A növények számára biztosított káliumellátottság függ a talaj minőségétől és a természetű növénykultúrától. Általában a talajok káliumellátottsága akkor jó, ha a (K<sub>2</sub>O-ban mért) mennyisége 240 -340 mg/kg talaj között van. A káliumszükséglet megállapítása a terméssel kivont mennyiségének ismerete alapján történik.

### A kálium szerepe a növényben

9. A káliumnak a növénytermesztésben betöltött kiemelkedő szerepe Liebig (1840) munkája óta ismert. A klasszikus tápelemek közé tartozik a C, H, O, N, S, P, K, Ca, Mg, Fe. A kálium nélkülözhetetlen szerepét csak az 1860-as években bizonyították a vízkultúrában. Megállapították, hogy a kálium koncentrációja meghatározó a növények növekedésére. A káliummal jól ellátott növények magasabb energiaszintet mutatnak, amely abban nyilvánul meg, hogy intenzívebbé válik az anyagcsere, melynek következtében növekszik a növények gomba, fagy, és szárazságtűrő képessége.

10. A tápelemek közül a nitrogén után a kálium fordul elő legnagyobb mennyiségben a növényben. A búzaszem átlagos tápelem összetételét mutatja a 2. sz. ábra.



12. A kálium nem építő eleme a sejtek. Szerepe nagyon fontos a növények vízháztartásában.

#### ÉSZREVÉTELEK:

5. A vízben oldott kálium természetes optimuma (90 mg/kg) többszörösre felcsalása esetén tűnik csak úgy, hogy pótolni kell a káliumot!
6. A mérgező káliumvegyületek miatti többlet-káliumnak a kimosódása és megkötődése elősegíti a talaj mérgevelését, tehát igen hasznos!
7. Valójában 90 mg/kg a talajokban vízben oldva lévő káliumnak az optimuma. Ezt kalibráló mérések igazolják, lásd: [www.aquanet.fiv.hu](http://www.aquanet.fiv.hu).
8. A terméssel kivont kálium mennyiségét egy hamis optimum előírással összehasonlítva mindig hamis káliumszükséglet állapítható meg!
9. A MÉRGEZŐ KÁLIUMVEGYÜLETEKKEL "TRÁGYÁZTATÁST" kieszelő Liebig "minimum-törvénye" a kálium túladagolással mérgezést is elfedő (ok-okozat átkalibrálási) tudatos csalás. Ugyanis, a túladagolás is korlátozza az életképességet, nem csak az aluladagolás!
10. A mérések szerint erősen lecsökkenti a szárazságtűrést a kálium vegyületekkel való talajvegyészerezés, lásd: [www.aquanet.fiv.hu](http://www.aquanet.fiv.hu)!
11. Az 1 kg. kukorica(szem) káliumtartalmát hol 9, hol 0,6 grammnak publikálják. Tehát pontatlan, hamis labor-adatokból számolnak ki hamis "kálium pótlási szükségleteket"! Nagyságrendben pontatlan laboratóriumi mérések + hamis optimum előírás = TUDATOS CSALÁS!
12. Az emlősállatokban és az emberekben a szervezetük összes káliumtartalmának a 98%-án a sejteken belül! Elég elképesztő az az állítás, hogy a növényi sejtekben egyáltalán nincs szerves kötésben lévő kálium!
- (Code: BiokulturaHamisK-Optimum2008-1b)

10. Hiányában a növények vízzárló képessége csökken. A káliummal jól ellátott talajokban a növények szárazságtűrő képessége javul. A jó káliumellátás nagy turgor-nyomást eredményez, ami elősegíti a növényi növekedést. A fiatal részek káliumban gazdagok, míg az előregedő részekben a kalcium halmozódik fel. A kálium hatása a növények életfolyamatára:
- 1 A szénhidrátok anyagcseréjét (cukor, keményítő) szintézisét, illetve lebontását segítik.
  - 2 Az enzimek aktiválását végzik (szerepe több mint hatvan enzimmél bizonyított)
  - 3 Segíti a N-felvételt, így a fehérjeszintézisre is közvetlenül hat
  - 4 Esszenciális szerves savak semlegesítésében vesz részt
  - 5 A levelek légzőnyílásainak és a sejtek vízviszonyainak szabályozását végzi
  - 6 Segíti a foszfátok (elsősorban az ATP képződését)
14. 15. A káliumhiányos növények hamarabb elszáradnak, a leveleik visszahajlanak, a növekedésük gátolt, a levelek mérete kisebb. A káliumhiány-tünet először az idősebb növények leveleiben jelentkezik, a kálium kiáramlik a fiatalabb szervekbe. A káliumhiány következtében nekrotikus fehér, vagy barna foltok keletkeznek a levél szélein. A termesztett növények 1 t termés által kivont kálium-oxidban mért káliumtartalmát mutatja az 1. sz. táblázat.

1. sz. táblázat: A terméssel kivont kálium mennyisége, 1 t termésben

Kivont K K <sub>2</sub> O kg/t	Búza	Kukorica	Cukorrépa	Burgonya	Borsó	Napraforgó	Repce
17.	18	22	5,5	9	35	70	43

18. A cukorrépa és a burgonya esetében az 1 tonna terméssel kivont K<sub>2</sub>O mennyisége (5,5; 9) nem mutat magas értéket, de ha figyelembe vesszük a hektáronkénti hozamokat, akkor ez a mennyiség már igen jelentős lehet. Burgonyánál pld. 40 t/ha-os termést figyelembe véve 360 kg kálium-oxidban mért mennyiséget jelent.
19. A burgonya kálium-érzékenységét jól mutatják a fenti adatok: ennek ismeretében már az 1800-as évek végén a világ számos országában végeztek káliumtrágyázási kísérleteket különböző növénykultúrákban. A hazai kutatók közül Kádár Imre káliumtrágyázási munkái jelentősek. A kutafási eredmények bizonyították, hogy a növények elégtelen kálium-ellátottsága a hozam csökkenés mellett minőségi paraméterek csökkenését is okozza. A káliumhiányos növényekben csökken a növények szénhidrát (cukor, keményítő) mennyisége, de az olajos növényi magvak esetében is csökkenő olaj-tartalom mutatható ki.
18. Az 1. sz. fotón mutatjuk be Anglia területén kálium-szulfáttal végzett talajkezelés hatását a burgonya hozamára.

#### A kálium szerepe az állati táplálkozásban

- Általában a takarmányok a káliumot kielégítő mennyiségben tartalmazzák, gyakoribb a nátrium- és magnéziumhiány. A szervezet a kismértékű K-hiányt vagy túlsúlyt képes kiegyenlíteni. A nagyobb K-hiány súlyos betegségeket okozhat, a kálium szervezetből víz és nátrium leadása mellett ürül ki. A takarmányok 0,6 % (szárazanyagra vonatkoztatva) mennyiségben tartalmazzak káliumot. A K-hiányos táplálkozás fejlődési rendellenességhez vezet. A káliumhiányos növényekben a nem fehérje N felhalmozódik, melyből az ammónia könnyen felszabadul, betegséget okoz! A fiatal, gyorsan növő fűvet, apró magvakat (magasabb kálium tartalom) fogyasztó állatoknál felléphet a Mg hiánya a fűtetánia. Az OETI vizsgálatok szerint a táplálékkal

23.

24.

#### ÉSZREVÉTELEK:

14. Hatás-kalibráló ANTIRANDOM mérések szerint, meleg és vízhiányos időben gátolja a nitrogénfelvételt a káliumklorid és káliumnitrát is.  
15. Dr. Törgyessy György és társai mérései szerint a talaj növelt oldott káliumtartalma rontja a sejt-vízaránylást (evapotranspirációt)!
16. Valójában ilyen a kálium túladagolási mérgezés miatti növénykárosodás tüntetegyűttese.
17. Számos más tudományos publikáció ettől nagyságrendűleg eltérő adatokat közöl (lásd 11.), vagyis "szisztematikusan ködösítettek"!
18. Kádár Imre egymástól nagymértékben eltérő káliumtartalom-adatokat publikál, s ez is akadályozza a káliumszükséglet-kalibrálásokat.
19. A káliummal való károsodások észrevételét nebezíti a "kálium-oxid"-dal számolás is. (Nincsen káliumoxid a talajban és a termésben.)
20. Szlovák akadémiai kutatók mérései és a saját ok-okozat kalibráló (ANTIRANDOM) méréseink szerint a talaj 90 mg/kg-nál nagyobbra növelt, vízben oldott káliumtartalma lényegesen CSÖKKENTI a cukorrépa cukorfokát, ill. a burgonya keményítő tartalmát is!  
(Code: BiokulturaHamisK-Optimum2008-1c)

bevitt kálium mennyisége 2-6 g/nap, a nátrium mennyisége ennek duplája. 25.

### Mikor használjuk a kálium-trágyázást? 26.

A növények fejlődéséhez a tápelemeket biztosítani kell. Ökológiai szempontok megkövetelik a termőhely specifikus trágyázást a következő szempontok figyelembevételével:

- a talaj tápanyagtartalma, tápanyag szolgáltató képessége
- a talaj szerkezete, pH-ja
- a termesztett növények igénye
- a trágya formája és érvényesülése

27.

A növények megfelelő tápanyag ellátottsága csak talaj és növényvizsgálati eredmények alapján határozható meg, melyet az időjárási körülmények is jelentős mértékben befolyásolnak.

28. A kálisók közül a KCl tartalmúak a legelterjedtebben alkalmazottak. Az ilyen típusú műtrágyáknak a klorid-tartalma miatt klorid érzékeny növényfajok esetén célszerű szulfát- vagy nitrát-tartalmú kálisót alkalmazni.

Klorid érzékeny növények: dohány, bogyósok, szamóca, bab, uborka, dinnye, paprika, hagyma, burgonya, paradicsom.

Az istállótrágya használatakor az első évben 10 t-ként 40 a következő évben már csak 20 kg K<sub>2</sub>O felszabadulásával számolhatunk.

Dr. habil Szakál Pál

Dr. habil Schmidt Rezső

29. A szerk. megjegyzése: A következő kálium trágyák alkalmazhatók a biogazdálkodásban: nyers kálisó (pl. kainit, szilvinit, stb.) és a nyers kálisóból fizikai eljárásokkal kinyert káliumszulfát (amely tartalmazhat magnézium-sókat is). A felsorolt kálium trágyák is csak akkor használhatók, ha talaj és/ vagy növény analízis kimutatja a (várható) K hiányt, és a Biokontroll Hungária engedélyt adott alkalmazásukra. (RP)

30.

### ÉSZREVÉTELEK:

21. Az OÉTI azt hazudta a rendőrségnek, hogy az étellel és itallal káliumbevitel sebessége 70 gramm/nap határig ártalmatlan. Miközben egy felnőtt naponkénti étkezési káliumszükséglete csak 0,8 gramm, az OÉTI azt hazudja, hogy az a jó, ha 2-6 gramm!
22. Káliumhiányos táplálkozás valójában nem lehetséges, mivel mindig feleslegben van a természetes élelmiszerekben a kálium. Csak a kálium túladagolás miatti mérgezésről kell félni, amit viszont tudatosan elhallgatnak.
24. Amerikai állatorvosi könyv szerint nem a magnézium hiánya, hanem káliummérgezés (hyperkalaemia) okozza a tetánia!
25. A vér, a magzatvíz, a tengervíz, s e miatt a (Ringer-) fiziológiás infúziós oldat élettanilag optimális nátrium/kálium tartalma kb. 20/1. Az MTA elnökség, az OÉTI és a bűntársaik hamisan tüntetik fel optimálisnak a 2/1-es nátrium/kálium arányt.
26. Nem kell "biztosítani", ami magától is ott van, pl. a hazai termőföldi gyökérszónában meglévő, átlagosan 1-6 súly% káliumkészletet! "Káliummal trágyázás" nem lehetséges a biotermesztésben (sem), nincs "természetes állapotú kálium". A talaj tápanyagszolgáltató képességére nincs pontos kalibráló mérés. A (mű)trágyák formája szerinti hatóanyagok érvényesülését kizárólag a több tényező (az ANTIRANDOM TOLERANCIA CONTROL software szerinti) mérésekkel lehet kalibrálni, ilyenrel viszont csak mi rendelkezünk.
27. A talaj-összetétel és növény-összetétel mérő drága műszerek nagyságrendjükből pontos mérési adatokat szolgáltatnak. Csalás, hogy kis minták mérési adatait nem mért sokkal nagyobb terekre vonatkoztatják, a választott "térkép léptékarány függvényében".
28. A "műtrágyák" nem természetes trágyák, és az alapelveiben is sértik a biotermesztést. Az ok-okozat kalibráló Antirandom mérések kimutatták, hogy a káliumtartalmú kálisó és a klorit nem tartalmazó káliumnitrát is mérgezi a növényeket, csökkenti a tűrőképességüket.
29. A káliumklorid nem azért mérgező, mert "nem nyers", hanem azért, mert a talaj vízben oldott káliumtartalmának növelése mérgező!
30. A pontos talaj- és növényanalízis és a mintákon mért adatok hamis kalibrálásokkal a nem mért talajokra vonatkoztatása, valamint a hamis optimum meghatározás biztosan a biotermékek minőségének leromlásához és a termelési önköltségek növekedéséhez vezet. A káliumvegyületekkel műtrágyázás hosszú időre mérgezi a talajt, megakadályozva a természetes talajéletet, s tönkreteszi a gazdát! (Hamisan kalibrálták át a káliumvegyületek hatásainak a talajmentes, vízkultúrák növénytermesztésénél bémért adatait a termőtalajokra!) A fentiekkel kapcsolatos nagyszámú, egyértelmű konkrét bizonyítékot lásd a [www.aquanet.fw.hu](http://www.aquanet.fw.hu) tudományos honlapon!

Budapest, 2008. 01. 20.

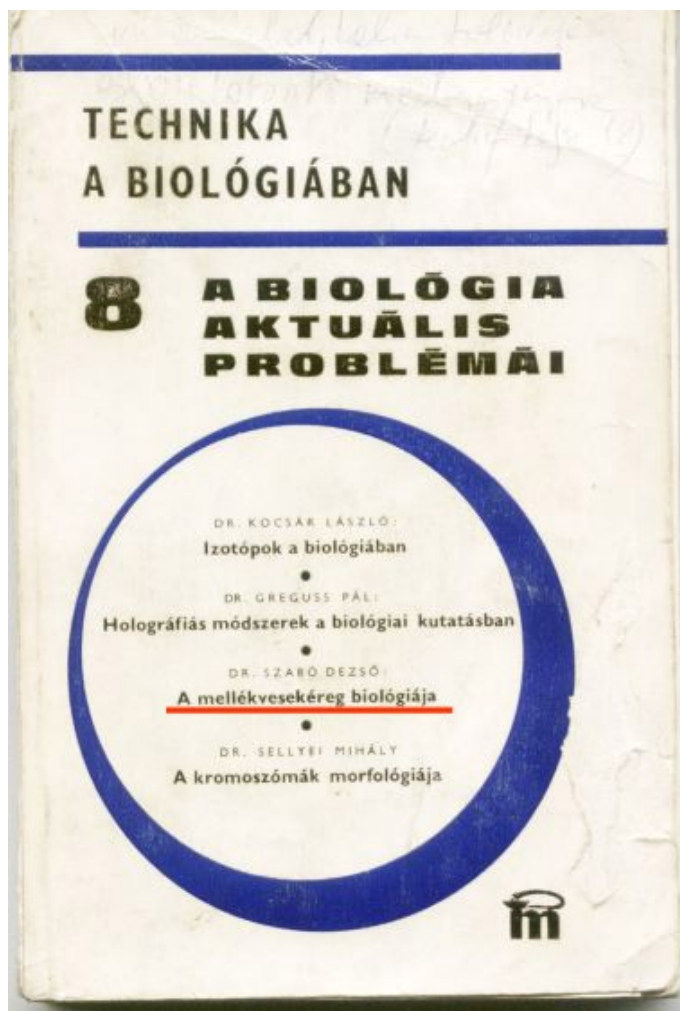
Tajfalussy András dipl. m. érnök, mérés-tani szakértő (+36-202181408)  
TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT (2621 Verőce, Lugosi u. 71.)

KAPJÁK: AGRÁREGYETEMEK ÉS BIOTERMESZTŐK, STB.  
(Code: BiokulturaHamisK-Optimum2008-1d)



Alaposan kikísérletezett biológiai fegyver a kálisó étkezési túladagolása

**NOBEL-DÍJAT IS KAPTAK A FIZIOLÓGIÁSNÁL GYORSABB KÁLIUMBEJUTTATÁSSAL ÉS A KONYHASÓHIÁNYOS ÉTKEZTETÉssel ELŐIDÉZHETŐ ÉLETRÖVIDÍTÉS ÉS IVARTALANÍTÁS KÖRLEFOLYÁSÁT MÉRÉSEKKEL TISZTÁZÓ KUTATÓK:**



**ISBN 963 240 469 6**

**A kiadásért felel a Medicina Könyvkiadó igazgatója**

**Felkészítő szerkesztő: Krúdy Erzsébet**

**Műszaki vezető: Fraunhofer Péter**

**Műszaki szerkesztő: Vidosa László**

**Az ábrákat rajzolta: Sebestyén Lajosné**

**A borítót tervezte: Kiliánky János**

**Terjedelme: 11,4 (A/5) iv -- Ábrák száma: 76**

**Példányszám: 7000**

**76/4553 Franklin Nyomda, Budapest. Felelős: Vágó Sándorné igazgató**

A mellékvesekéreg-hormonok, szerkezetük és biológiai hatásuk felfedezéséért Kendall, Reichstein és Hench 1950-ben Nobel-díjban részesültek. Munkásságukat megelőzően a mellékvese-„zsír”-okról alig volt több ismeretes, mint hogy acetonban oldódnak, az ozmiumsavat redukálják és optikailag kettőtörők. A szteroidkémia legújabb eredményeit összefoglaló, napjainkban megjelent munkából [21] lemérhető az e téren elért rendkívül gyors haladás.

A mellékvesekéreg biológiája összetett témakör. Fajspecifikus különbségek miatt számos részletkérdésre vonatkozóan csak szórványos adatokkal rendelkezünk. Viszonylag átfogó képünk van az ember és — a leggyakrabban vizsgált laboratóriumi állat — a patkány mellékveséjéről.

134. oldalról

A zona glomerulosa hipertrófiáját többek közt nátriumhiányos vagy káliumdús diétán tartott kísérleti állatok mellékveséiben lehet megfigyelni. Dezoxikortikoszteron-kezeléssel a zona glomerulosa atrófiája idézhető elő.

140. oldalról

A csökkent glukokortikoid-termelés következtében kialakul a glukózképzés zavara, mely elégtelen zsír- és cukorfelhasználással párosul. A különböző stresszhatásoknak kivédésére a szervezet képtelenné válik. (Emiatt lett a "parlagfű allergia" is!?)

167. oldalról

Aldoszteron hatására csökken a nátrium kiválasztása, a káliumé fokozódik. Az aldoszteron elsődleges hatása a vesetubulus hámsejtjeinek iontranszportjára érvényesül, de a verejtékmirigyekben és az emésztőrendszer mirigyhámsejtjeiben is megváltoztatja a

167. oldalról

Bár aldosteron hiányában is jelentős a nátrium-visszatartás és a kálium-kiválasztás, idővel nátriumdeficit jön létre. A kialakuló elektrolitzavar a szövetekben ozmóziszavarhoz vezet. Az extracelluláris térből víz vándorol a sejtekbe. Dehidratáció következtében csökken a keringő vérmennyiség, a vér viszkozitása növekszik. A keringés romlik, majd a vese véráramlásának zavara a glomerulusfiltráció csökkenéséhez, végül a veseműködés elégtelenségéhez vezet. A mellékvese-károsodás miatt elégtelen kortikoszteroid-termelés következtében részben az ismertett mechanizmus alapján alakulnak ki az Addison-kóros betegek tünetei. A felsoroltakhoz még a bőr és a nyálkahártyák fokozott pigmentációja járul. Ennek oka az, hogy a csökkent kortikoszteroidszint következtében nemcsak az ACTH-, hanem az MSH- (melanocytástimuláló hormon) termelés is fokozódik.

Idejében adott megfelelő mennyiségű kortikoszteroidokkal a homeosztázis helyreállítható. A mineralokortikoidok túladagolása vagy termelődésük kóros fokozódása (hiperaldoszteonizmus) ugyancsak a só- és elektrolit-háztartás zavarához vezet.

Egészséges felnőttek mellékveséje napi 50–150 µg aldosteront termel (2. táblázat). Magasabb aldosteron-mennyiség esetén hiperaldoszteonizmusról beszélünk. Primer aldosteronizmusban a plazma reninaktivitása alacsony, szekunder aldosteronizmusban magas.

168. oldalról

*Primer aldosteronizmus (Conn-szindróma* esetén elsődleges a fokozott aldosteron-szekréció, melynek hátterében leggyakoribb a magányosan vagy többszörösen előforduló mellékvesekéreg-adenóma. Ritkább, ha a mellékvesekéreg normális sejtekből áll vagy kistökü sejtburjánzás figyelhető meg. Nagyon ritka, ha rosszindulatú mellékvese-daganat a fokozott aldosteron-termelés oka.

A fő tünetek a mineralokortikoidok túladagolásának felelnek meg. A klinikai képet magas vérnyomás, szív- és veszeelváltozások, izomgyengeség jellemzi. Nátrium-visszatartás, fokozott kálium-ürítés, a plazma reninaktivitásának csökkenése, az aldosteron-elimináció fokozódása a leggyakoribb laboratóriumi leletek.

*Szekunder aldosteronizmusban* a renin—angiotenzin rendszer fokozott aktiválódása másodlagosan vezet az aldosteron-szekréció fokozódásához.

A renintermelés fokozódásának számos oka lehet. A vesén átfolyó vérmennyiség csökkenése a renintermelés fokozódását eredményezi. Súlyos vérvesztés is okozhatja a vese vérellátásának csökkenését. Az extracelluláris folyadékmennyiség csökkenése, a plazmatérfogat csökkenése, a vénás pangás ugyancsak a vese vérellátásának csökkenéséhez, ezen keresztül fokozott renintermeléshez, majd fokozott aldosteron-szekrécióhoz vezethet.

Ritka esetekben a vese juxtamedulláris apparátusának hiperpláziája vagy renintermelő vesedaganat a másodlagos aldosteronizmus oka.

169. oldalról

Normális körülmények között a mellékvesében az androgén és ösztrogén kortikoszteroidok termelődése az ivarmirigyekhez viszonyítva nem számottevő. A mellékvese androgénjeinek kóros túlsúlya azonban virilizációhoz vezethet. Felnőtt férfiaknál ez a jelenség nem mindig szembetűnő, de fiúknál és nőknél igen feltűnő lehet. A mellékvese eredetű kóros androgénprodukciónak leány magzatokban a sinus urogenitalisból fejlődő képletek fejlődési zavarát, klitoriszmegnagyobbodást és a szeméremajkak összenövését

okozhatja. Ez a rendellenesség pseudohermafroditizmus néven ismeretes. Gyermekeknél a mellékvese-androgének túlsúlya a klitoris, ill. a pénisz megnagyobbodását, erőteljes izomzat kifejlődését, a testnövekedés gyorsulását, a hónalj- és faszőrzet idő előtti megjelenését és a szakáll növekedését okozza. Egyes esetekben akneképződés, a hang mélyülése és a haj ritkulása egészíti ki a kórképet. Felnőtt nőknél a mellékvese eredetű virilizmus megnyilvánulásai: klitoriszmegnagyobbodás, test- és arcszőrösödés, kopaszodás, érdes hang, a menstruáció elmaradása, terméketlenség, az emlők sorvadása.

A mellékvesekéreg-daganatok egy része is virilizációt okozhat.

A mellékvese-ösztrogének túlsúlya ritkán okoz feminizációt, a másodlagos női nemi jelleg túlsúlyát. Ez felnőtt nőknél nem szembetűnő, annál inkább férfiaknál és gyermekeknél, ha az emlők megnagyobbodnak. Fialal lányoknál idő előtti menstruáció indul meg.

A mellékvese-androgének és -ösztrogének fokozott termelődése nem mindig a másodlagos nemi jelleg dominanciájában nyilvánul meg. Bizonyos esetekben rosszindulatú daganatok (pl. emlőrák, prosztaták) növekedését serkenthetik.

## IRODALOM

1. Ács Zs.: Transzkortin-receptor-kortikoszteroid hatás. Kandidátusi értekezés. Budapest 1974.
2. Ács, Zs., Stark, E.: The role of transcortin in the regulation of corticotrophin secretion. *J. Endocr.* 56, 317 (1973).
3. Arnold, J.: An investigation into the finer structure and chemistry of the adrenal. *Virchow's Arch. path. Anat.* 35, 64 (1866).
4. Bácsy, E., Sz. Szalay, K., Pantó, Gy., Nagy, G.: Distribution of potassium in rat adrenal zones studied by electronprobe X-ray microanalysis. *Experientia* 29, 485 (1973).
5. Beisel, W. R., Di Raimondo, W. C., Forsham, P. H.: Cortisol transport and disappearance. *Ann. Intern. Med.* 60, 641 (1964).
6. Boyd, J. E., Mulrow, P. J., Palmore, W. P., Silvo, P.: Importance of potassium in the regulation of aldosterone production. *Circ. Res. Suppl. I. Vols. XXXII, és XXXIII.* 1-39-45 (1973).
7. Brown-Sequard, C. E.: *Arch. Gen. Med.* 8, 385 (1856) Idézve: Olmstead, J. M. D. Charles-Edouard Brown-Sequard. J. Hopkins Press, Baltimore 1946.
8. Challis, J. R. G., Davies, I. J., Benirschke, K., Hendrickx, A. G., Ryan, K. J.: The effects of dexamethasone on plasma steroid levels and fetal adrenal histology in the pregnant rhesus monkey. *Endocrinology* 95, 1300 (1974).
9. Diczfalusy, E.: Endocrinological functions of the human foeto-placental unit. *Fed. Proc.* 23, 791 (1964).
10. Dominguez, O. V., Loza, C. A., Mordn, L. Z., Valencia, A. S.: ACTH and sulfatase activity. *J. Steroid Biochem.* 5, 867 (1974).
11. Edelman, I. S.: Mechanism of action of steroid hormones. *J. Steroid Biochemistry* 6, 147 (1975).
12. Ehrenpreis, S., Fleisch, J. H., Mittag, T. W.: Approaches to the molecular nature of pharmacological receptors. *Pharmacological Reviews* 21, 131 (1969).
13. Eisenstein, A. B.: *The Adrenal Cortex*, Little, Brown and Co., Boston 1967.
14. Eneroth, P., Ferngren, H., Gustafsson, J. Å., Ivemark, B., Stenberg, Å.: Excretion of steroid hormones in an anencephalic newborn infant. *Acta endocr. (Kbh.)* 70, 113 (1972).
15. Fusita, H., Ihara, T.: Electron-microscopic observations on the cyto-differentiation of adrenocortical cells of the human embryo. *Z. Anat. Entwickl.-Gesch.* 142, 267 (1973).
16. Gláz, E., Vecsei, P.: *Aldosterone.* Akadémiai Kiadó, Budapest 1971.
17. Halász, B., Pupp, L., Uhlarik, S.: Hypophysiotrophic area in the hypothalamus. *J. Endocrinol.* 25, 147 (1962).
18. Holt, P. G., Oliver, I. T.: Plasma corticosterone concentrations in the perinatal rat. *Biochem. J.* 108, 339 (1968).

19. *Idelman, S.*: Ultrastructure of the mammalian adrenal cortex. *Int. Rev. Cytol.* 27, 181 (1970).
20. *Johannisson, E.*: The fetal adrenal cortex in the human. *Acta endocr. (Kbh.) Suppl.* 130, 7 (1968).
21. *Kovács K., Halmos M.*: Újabb eredmények a szteroidok kémiájában. Akadémiai Kiadó, Budapest 1975.
22. *Larman, J. T.*: The adrenal gland in the human fetus, an interpretation on its physiology and unusual developmental pattern. *Pediatrics* 27, 140 (1961).
23. *Liddle, G. W.*: The Adrenals. (In: *Williams, R. H.*: Textbook of Endocrinology) Saunders Co., Philadelphia 1974.
24. *Makara, B. G.*: ACTH elválasztást serkentő sztrezszorok afferens pályáiról. Kandidátusi értekezés, Budapest 1970.
25. *McKerns, K. W.*: Functions of the Adrenal Cortex. North Holland Publ. Co. Amsterdam 1968.
26. *Omura, T., Sanders, E., Estabrook, R. W., Cooper, D. I., Rosenthal, O.*: Isolation from adrenal cortex of a non-heme iron protein and a flavo-protein functional as a reduced triphosphopyridine nucleotide-cytochrome P-450 reductase. *Arch. Biochem. Biophys.* 117, 660 (1966).
27. *Ókrös, I.*: Digitonin reaction in electron microscopy. *Histochemie* 13, 91 (1968).
28. *Palkovits M.*: A központi idegrendszer szerepe az aldosteron-termelés szabályozásában. Doktori értekezés, Budapest 1972.
29. *Palkovits, M., De Jong, W., Van der Wal, B., DeWied, D.*: The aldosterone secretory response to sodium restriction in chronically hypophysectomized corticotrophin-maintained rats as a function of duration and amount of growth hormone treatment. *J. Endocrin.* 50, 407 (1971).
30. *Petralli, J. P., Hinton, D. M., Moriarty, G. C., Sternberger, L. A.*: The unlabeled antibody enzyme method of immunocytochemistry. Quantitative comparison of sensitivities with and without peroxidase-antiperoxidase complex. *J. Histochem. Cytochem.* 22, 782 (1974).
31. *Rappay, Gy., Kondics, L., Bácsy, E.*: Intracellular distribution of arylsulphatase activity in adrenal cortical cells of the rat. *Histochemie* 34, 271 (1973).
32. *Rotter, W.*: Die Entwicklung der fetalen und kindlichen Nebennierenrinde. *Virchows. Archiv. path. Anat. and Physiol.* 316, 590 (1949).
33. *Sandberg, A. A., Slaunwhite, W. R.*: Transcortin: a corticosteroid-binding protein of plasma II. Levels in various conditions and the effects of estrogens. *J. clin. Invest.* 38, 1290 (1959).
34. *Schapiro, S., Percin, C. J., Kotichas, F. J.*: Half-life of plasma corticosterone during development. *Endocrinology* 89, 284 (1971).
35. *Shackleton, C. H. L.*: Steroid excretion in the neonatal period: a

175. oldalról

- comparative study of the excretion of steroids by human, ape and rhesus monkey infants. *J. Steroid. Bioch.* 5, 113 (1974).
36. *Simpson, S. A., Tait, J. F., Bush, I. E.*: Secretion of a salt retaining hormone by the mammalian adrenal cortex. *Lancet*, 2, 226 (1952).
  37. *Simpson, S. A., Tait, J. F., Wettstein, A., Neher, R., von Euw, J., Reichstein, T.*: Isolierung eines neuen kristallisierten Hormons aus Nebennieren mit besonderer hoher Wirksamkeit auf den Mineralstoffwechsel. *Experientia* 9, 333 (1953).
  38. *Stamwhite, W. R., Sandberg, A. A.*: Transcortin: a corticosteroid binding protein of plasma. *J. clin. Invest.* 38, 384 (1959).
  39. *Solyom, J.*: Anterior pituitary and aldosterone secretion. *Lancet* 1, 507 (1974).
  40. *Spät, A., Józán, S.*: Effect of prostaglandin  $E_2$  and  $A_2$  on steroid synthesis by the rat adrenal gland. *J. Endocr.* 65, 55 (1975).
  41. *Stark, E., Ács, Zs., Makara, G. B., Mihály, K.*: The hypophyseal-adrenocortical response to various different stressing procedures in ACTH-treated rats. *Canad. J. Physiol. Pharmacol.* 46, 567 (1968).
  42. *Stark, E., Ács, Zs., Sz. Szalay, K.*: Further studies on the hypophyseal-adrenocortical response to various stressing procedure in ACTH treated rats. *Acta physiol. Acad. Sci. hung.* 36, 55 (1969).
  43. *Stark, E., Fachel, J.*: The effect of blood corticoid levels on ACTH-release caused by stress. *Acta med. Acad. Sci. hung.* 19, 367 (1963).
  44. *Stark, E., Fachel, J., Makara, G. B., Mihály, K.*: An attempt to explain differences in the hypophysealadrenocortical response to repeated stressful stimuli by their dependence on differences in pathways. *Acta med. Acad. Sci. hung.* 25, 251 (1968).
  45. *Stark, E., Fachel, J., Mihály, K.*: Pituitary and adrenal responsiveness in rats after prolonged treatment with ACTH. *Can. J. Biochem. Physiol.* 41, 1771 (1963).
  46. *Stark, E., Fachel, J., Mihály, K.*: Untersuchung der Nebennierenrindenfunktion nach Wiederholung eines aspezifischen Reizes. *Endokrinologie* 49, 27 (1965).
  47. *Stark E., Gyévai A., Bukulya B., Szabó D., Szalay K., Mihály K.*: A corticosteroid termelés és finomszerkezet közötti összefüggés az embryonális mellékvesekéregben. *Orvostudomány* 24, 171 (1973).
  48. *Stark, E., Gyévai, A., Szalay, K., Ács, Zs.*: Hypophyseal adrenal activity in combined human foetal tissue cultures. *Can. J. Phys. Pharmacol.* 43, 1 (1965).
  49. *Starkel, S., Wegrzynowski, J.*: Beitrag zur Histologie der Nebenniere bei Feten und Kindern. *Arch. Anat. Entwicklungsgesch.* 34, 214 (1910).
  50. *Sucheston, M. E., Cannon, M. S.*: Nomenclature of a developmental zone of the adrenal cortex of mammals. *Gen. and Comp. Endocr.* 11, 603 (1968).

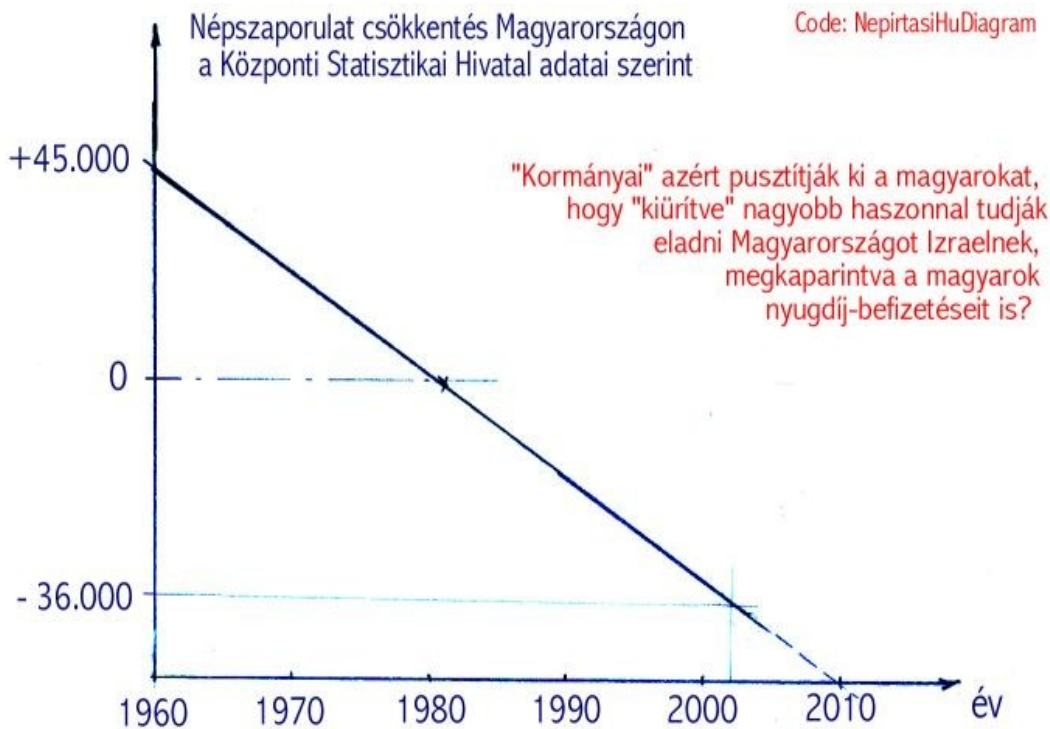
51. *Symington, T.*: Functional Pathology of the Human Adrenal Gland. Livingstone Ltd., Edinburgh 1967.
52. *Szabó, D.*: Ultrastructural localisation of a crystalline substance in the adrenal zona fasciculata of the rat. *Acta morph. Acad. Sci. hung.* 16, 121 (1968).
53. *Szabó, D., Dzsinič, Cs., Ökrös, I.*: Ultrastructural localisation of adrenal cholesterol by autoradiography and digitonin reaction after cycloheximide-induced inhibition of corticosterone synthesis. *Histochemie* 27, 43 (1971).
54. *Szabó, D., Dzsinič, Cs., Ökrös, I., Stark, E.*: The ultrastructure of the aged rat zona fasciculata under various stressing procedures. *Exp. Geront.* 5, 335 (1970).
55. *Szabó, D., Gláz, E., Kelemen, J.*: Subcellular localisation of adrenal cholesterol by autoradiography and digitonin reaction after aminoglutethimide-induced inhibition of corticosterone synthesis. *Histochemistry* 38, 213 (1974).
56. *Szabó, D., Gyévai, A., Gláz, E., Stark, E., Péteri, M., Alánt, O.*: Cushing szindrómát okozó mellékvese-tumor szövettényészetének finomszerkezete és hormontermelése. *Morph. és Ig. Orv. Szemle* 15, 243 (1975).
57. *Szabó, D., Stark, E., Kelemen, J.*: A macska mellékvese fetalis zónájának finomszerkezete. *Biológia* 23, 101 (1975).
58. *Szabó, D., Stark, E., Varga, B.*: The localization of acid phosphatase activity changes in lysosomes in the adrenal zona fasciculata of intact and hypophysectomized rats following ACTH administration. *Histochemie* 10, 321 (1967).
59. *Sz. Szalay, K.*: A zona glomerulosa extracellularis/intracellularis kálium koncentráció arányának lehetséges szerepe az aldosteron elválasztás szabályozásában. Kandidátusi értekezés, Budapest 1975.
60. *Sz. Szalay, K., Bácsy, E., Stark, E.*: Mellékvesesejt kálium- és nátriumtartalom kísérletes hyper- és hypoaldosteronizmusban. Meghatározás elektronsugár-röntgen mikroanalízissel. *Orvostudomány*, 26, 43 (1975).
61. *Szentágothai, J., Flerko, B., Mess, B., Halász, B.*: Hypothalamic control of the anterior pituitary An experimental-morphological study. Akadémiai Kiadó, Budapest 1968.
2. *Temple, R., Wolff, J.*: Stimulation of steroid secretion by antimicrotubular agents. *J. Biol. Chem.* 348, 2691 (1973).



**DR. SZABÓ DEZSŐ** (szül.: 1925) 1952—1963 között a budapesti Orvostudományi Egyetem I. Kórbonctani és Kísérleti Rákkutató Intézetében dolgozott, ahol előbb gyakornokként, majd tanársegédi beosztásban vett részt az intézeti oktató- és kutatómunkában. 1958-ban kórbonctan—kórszövettanból szakorvosi képesítést nyert. 1963 óta a Magyar Tudományos Akadémia Kísérleti Orvostudományi Kutató Intézetének Morfológiai Osztályán az Elektronmikroszkóp Laboratórium vezetője. 1967-ben angol és orosz nyelven jelent meg Orvosi színes mikrofényképezés című könyve, melyért 1968-ban akadémiai nívódíjjal jutalmazták. 1968-ban ösztöndíjasként a stockholmi Wenner—Green Intézetben 4 hónapos, 1971—72-ben mint vendégprofesszor a montreáli McGill Egyetem Patológiai Intézetében 1 éves tanulmányúton vett részt. Kandidátusi értekezését a kollagén ultrastruktúrájának vizsgálatáról írta. 1969 óta kandidátus, tudományos főmunkatárs. Jelenleg a mellékvesekéreg elektronmikroszkópos szerkezetének tanulmányozásával foglalkozik, amely tárgykörből számos közleménye jelent már meg hazai és külföldi szaklapokban.

228. oldalról

3.



A magyarok éves népszaporulata kb. 100.000-rel lett kevesebb a meddőséget és életrövidülést okozó kálium sókkal "műtrágyáztatás" és "konyhasó pótolgatás" (akadémikusok által) hazánkban is megszervezése, vagyis 1960. óta. Ezen tudatos népirtásnak a további bizonyítását és bűnügyi bizonyítékait, lásd a [www.aquanet.fw.hu](http://www.aquanet.fw.hu) internetes honlapon!

Tejfalussy András dipl. mérnök, méréstani szakértő /TUDOMÁNYOS RENDŐRSÉG PJT/



HUNGARY, 2008. 02. 18.