

MANGAN

Toprakta Mangan

Yer kabuğundaki miktarı $\approx 900 \text{ mg kg}^{-1}$ dir

Doğada; oksitler sülfitler halinde Fe ile birlikte bulunur

Volkanik kayalarda Fe/Mn oranı 1/60' dir

- Buralardaki topraklarda % 5-17 Fe, % 0.5-8 Mn bulunur

Primer ve ferromagnezyumlu kayalarda bulunur

Kayalar ayırsınca sekonder mineraller oluşur;

prulozit (MnO_2) manganit (MnO(OH)) hasmanit (Mn_3O_4)

Topraklarda toplam Mn miktarı $20-3000 \text{ mg kg}^{-1}$
ortalama 600 mg kg^{-1} dir

- ◆ Mn^{+2} (toprak çözeltisinde kil ve OM' de adsorbe)
- ◆ Mn^{+3} ve Mn^{+4} (Mn-oksitlerde bulunur)

$\text{Mn}^{+2} + \text{kolay indirgenebilir Mn} = \text{Aktif Mn}$

bitkiler tarafından **alınabilir**
bitkiler tarafından **alınamaz**

Organik madde ile çözünür ve çözünemez bileşikler oluşturur

Yüksek pH'yla OM Mn yarayışlığını azaltır

- Asit topraklarda değişebilir Mn miktarı 1000 mg kg^{-1}
- OM ve pH'sı yüksek topraklarda 0.1 mg kg^{-1}

Topraktaki bakterilerin Mn oksitlemesi pH'ya bağlıdır (pH: 7 optimum)

- Bakterilerin ölmesi (buhar sterilizasyonu) Mn yarayışlığını artırır

Mn yarayışlığını;

- 1) Kireçleme **AZALTIR**
- 2) Fizyolojik asit karakterli gübreler $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ **ARTIRIR**

Topraktaki toplam Mn:

- ① Mineral Mn
- ② Organik komplekslerdeki Mn
- ③ Değişebilir Mn
- ④ Toprak çözeltisindeki Mn (Mn^{+2})

Mn

Mn sentetik kleytlerde Zn ve Ca ile yer değiştirebilir

Toprak çözeltisindeki Mn miktarı $>>$ Zn ve Cu miktarı

Mn noksanlığı;

iyi havalandan kurak ve yarı kurak bölgelerdeki **alkali ve kireçli** topraklarda daha sık görülür

Mn yıkanabilir (asit, yağlı, podzolik topraklar)

Bitkide Mangan

Mangan alımı ve taşınımı

Alım **AKTİF** tir

Mn^{+2} olarak alınır

(Bitkide Mn^{+2} olarak bulunabilir, okside olabilir)

Mn alımı açısından **bitkiler farklılık** gösterir

Redoks reaksiyonlarında önemlidir

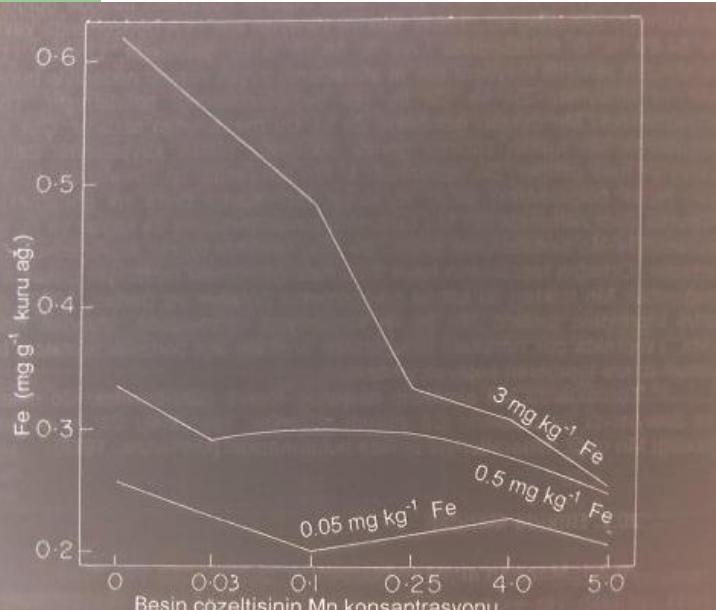
Mn alım oranı < diğer iki değerli katyonların alım oranı (Ca, Mg)

Antagonizm görülür ($Mg \otimes Mn$)

- İyon çiftleri nedeniyle de Ca, Mg, Fe, Zn ile işlevsellikte REKABET

Kireçleme (Ca ve pH artışı) Mn alımını **azaltır**

- pH' da alımı etkiler (4-6 arasında artar, >6' da azalır)



Şekil 20.2. Farklı düzeylerde Fe ile beslenen soya fasulyesi bitkisinin Fe kapsamına besin çözeltisinin Mn konsantrasyonunun etkisi (Somers ve Shive, 1942)

NH₄ ile beslenen bitkilerin Mn alımı
<
NO₃ ile beslenen bitkilerin Mn alımı

Mn alımını :

- Mg, Fe, Zn ve NH₄ iyonları azaltırken
- NO₃ iyonları artırır

Mn⁺² halinde **sınırlı oranda taşınır**

Manganın biyokimyasal fonksiyonları

Fotosistem II' deki (PS II) mangan-protein

Mn içeren süperoksit dismutaz (MnSOD) enzimlerini etkiler

Bitkiyi O_2^- radikallerinin **toksik** etkisinden **korur**



SOD enzimleri

① FeSOD

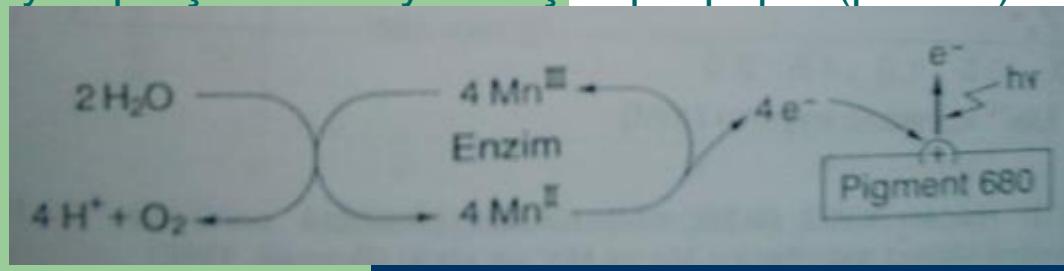
② MnSOD

③ CuZnSOD

olabilir

En yaygın Mn içeren enzim;

- PS II' de suyun parçalanmasıyla oluşan polipeptit (protein)

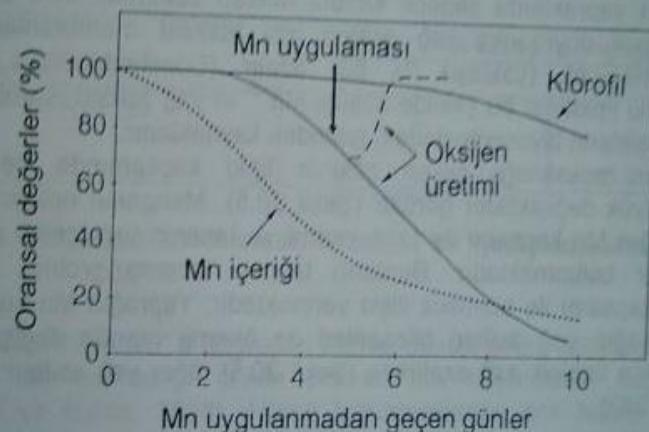


Fotosentezde manganın rolü

Yüksek bitkilerde;

- genel olarak fotosentezde
- özel olarak ta PS II' deki fotosentetik O₂ oluşumu

Mn eksikliğine çok duyarlı proseslerdir



Şekil 20.4. Yeraltı üçgülü bitkisinin genç yapraklarının Mn ve klorofil kapsamı ile fotosentetik O₂ üretimine Mn uygulamasının durdurulması ve tekrar Mn uygulamasının etkisi (Nable vd., 1984)

Protein, karbonhidrat ve lipid metabolizmasında manganın rolü

RNA polimerazı active etmesine rağmen; strüktürel olmayan karbonhidratların miktarı ile
kök gelişimi
daha fazla etkilenmektedir

Çizelge 20.3. Fasulye bitkisinin gelişimi ve bileşimine Mn eksikliğinin etkisi

Parametre	Yaprak		Gövde		Kök	
	+Mn	-Mn	+Mn	-Mn	+Mn	-Mn
Kuru ağırlık (g bitki ⁻¹)	0.64	0.46	0.55	0.38	0.21	0.14
Protein-N' u (mg g ⁻¹)	52.7	51.2	13.0	14.4	27.0	25.6
Çözünebilir N (mg g ⁻¹)	6.8	11.9	10.0	16.2	17.2	21.7
Çözünebilir karbonhidrat (mg g ⁻¹)	17.5	4.0	35.6	14.5	7.6	0.9

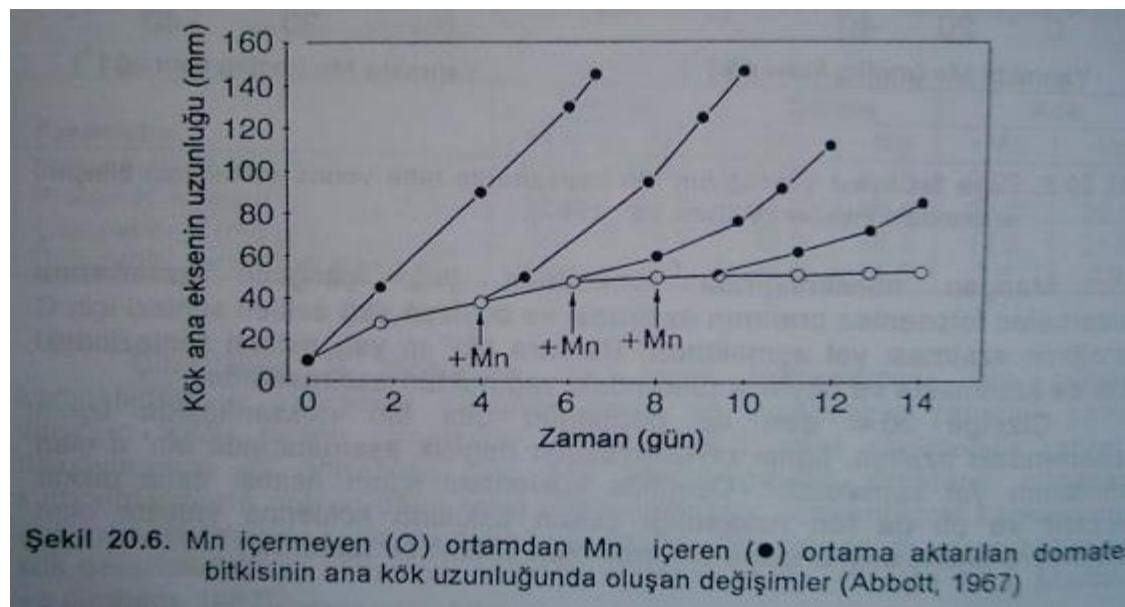
- Mn lipid metabolizmasını etkiler (yağ asitleri, karotenoidler vb bileşiklerin biyosentezini)
- Mangan eksikliği olan yapraklarda klorofil ile glikolipid ve poli doymamış yağ asitleri azalır

Hücre bölünmesi, uzaması ve genişlemesinde manganın rolü

Büyüme ve Gelişim için Mn' a ihtiyaç duyulur
Karbonhidrat azlığı da Mn noksanlığında kök büyümeyi engeller

Mn noksanlığından;

Hücre bölünmesine oranla hücre uzaması ve genişlemesi daha çok etkilendir



Şekil 20.6. Mn içermeyen (O) ortamdan Mn içeren (●) ortama aktarılan domates bitkisinin ana kök uzunlığında oluşan değişimler (Abbott, 1967)

Noksanlık Belirtileri:

- Genç yapraklarda kloroz nekrozlar
- Tahillarda kloroz + nekroz + gri benekler
- Dikotiledon bitkilerde kloroz damarlar arasında ve mozaik benzeri şekillerde
- Respirasyon ve transpirasyon değişmezken

Ürün

fotosentez

klorofilde azalma

• Donmaya aşırı duyarlılık

- Başak oluşumunun uzaması
- Tane sayısı ve veriminin azalması
- Polen metabolizmasının engellenmesi
- Tane dolumu için karbonhidrat yetersizliği

TEDAVİ:

- Toprağa ve/veya yaprağa $MnSO_4$ uygulanması
- Taşınım sınırlılığı nedeniyle yaprağa uygulamada tekrarlama
- % 1-2' lik $MnSO_4$ veya % 1' lik Mn-kleyt çözeltileri
- Tohumda Mn uygulama veya tohumda fazla Mn içeren çeşitleri seçme
- Mn noksanlığına duyarlılık açısından bitkiler arasında fark vardır
çok duyarlılar; yulaf, buğday, soya fasulyesi ve şeftali
duyarlı olmayanlar; mısır ve çavdar

Noksanlıkta kritik düzey açısından bitkiler arasındaki fark azdır

bitki türü, çeşidi ve çevre koşullarından bağımsız $10-20 \text{ mg kg}^{-1}$
inal

Mangan Fazlalığı

**Toksiklikte kritik düzey;
Bitkilere, genotiplere ve
Çevre koşullarına (sıcaklık ve Si beslenmesi)
göre büyük değişim gösterir**

Çizelge 20. 5. Değişik bitkilerin kritik Mn toksiklik düzeyleri

Bitkiler	Mn kapsamı (mg kg^{-1})
Mısır	200
Güvercin bezelyesi	300
Soya fasulyesi	600
Pamuk	750
Tatlı patates	1380
Ayçiçeği	5300

*: % 10 ürün azalmasına neden olan düzey kritik düzey olarak alınmıştır

Çizelge 20.6. Besin çözeltisinin Mn konsantrasyonunun soya fasulyesi çeşitlerinin kuru ağırlığı ve Mn kapsamına etkileri

Çeşit	Uygulanan Mn (mg kg^{-1})	Kuru ağırlık (g bitki^{-1})		Tepe Mn kapsamı (mg kg^{-1})
		Tepe	Kök	
T 203	1.5	5.4	0.61	208
	4.5	6.6	0.55	403
	6.5	7.0	0.55	527
Bragg	1.5	5.7	0.59	297
	4.5	5.3	0.64	438
	6.5	4.5	0.68	532

Toksiklik belirtisi:

- Toprak üstü aksam + generatif aksam öncelikle etkilenir
- Kahverengi benekler (polifenollerin oksidasyonu nedeniyle)
- Kahverengi benek yoğunluğu çeşit seçiminde faydalı olabilir
- Asit topraklarda Ca ve Mg noksantalıklarına oluşur
- N fiksasyonu engellenir

Mn toksisitesi:

- asit topraklarda
- kompakte topraklarda
- sterilizasyon yapılmış topraklarda
- Cl , NO_3 ve SO_4^{2-} içeren gübrelerin fazla kullanıldığı topraklarda görülür

Toksiklik düzeyi 1000 mg kg^{-1} ,

Tahıllar, şeker pancarı, patates, yonca, lahana, domates, marul Mn toksisitesine hassastır

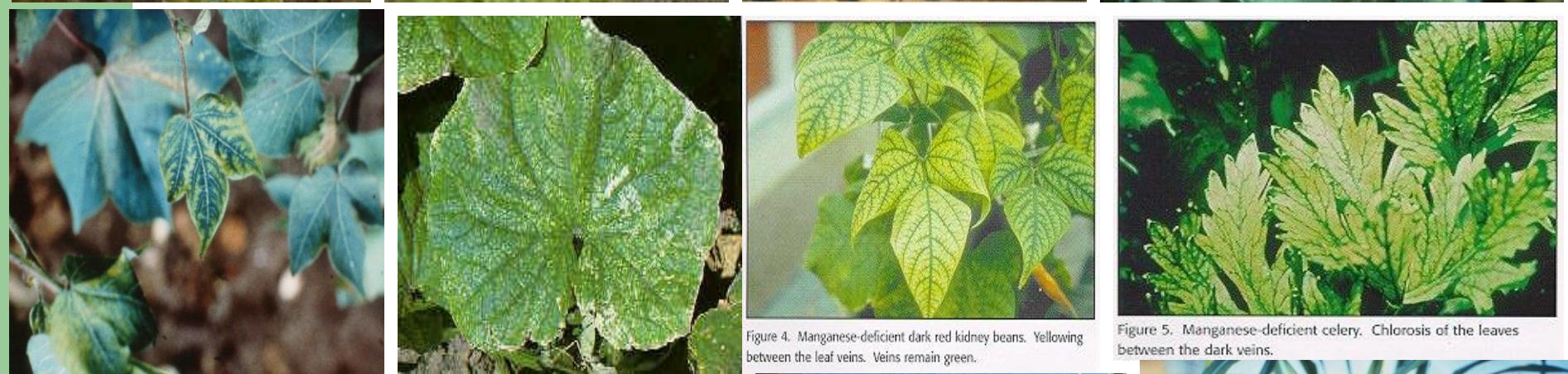


Figure 4. Manganese-deficient dark red kidney beans. Yellowing between the leaf veins. Veins remain green.

Figure 5. Manganese-deficient celery. Chlorosis of the leaves between the dark veins.



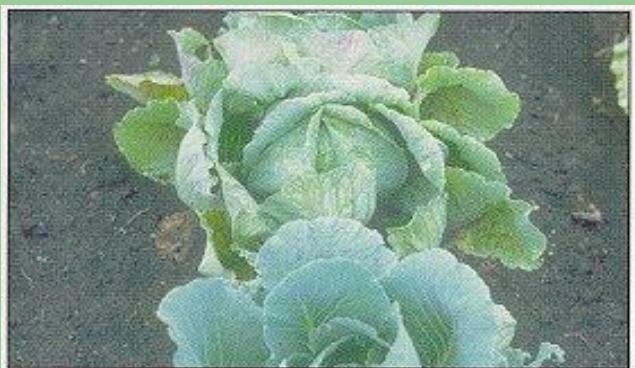


Figure 6. Manganese-deficient cabbage. Intervenial chlorosis of the leaves generally over the entire plant, center. Healthy plant in front.



Figure 7. Manganese-deficient onions. Olive green leaves may appear wilted, right. Normal plants were treated with manganese starter fertilizer, left.



Figure 8. Manganese-deficient corn grown on organic soil. Leaves are light green with yellowish stripes.



Figure 9. Manganese-deficient sugar beets. Mottling between the veins, right. Chlorosis usually begins on the younger leaves. Severe deficiency causes gray and black specks along the veins.



Figure 10. Manganese-deficient wheat. Leaves are discolored and yellowish and may resemble diseased leaves. Found most often on high pH soils.



Figure 11. Manganese-deficient soybeans. Symptoms are yellowing between the leaf veins with the veins remaining dark green. Found most often on organic soils and high pH soils.



Figure 12. Manganese-deficient soybeans on organic muck soil, center. Caused by a manganese chelate that created iron-manganese imbalance in the plant. The manganese chelate was converted to an iron chelate in the soil after application.



Figure 6. Manganese deficiency, field view.



Figure 7. Manganese deficiency.







inal