

ZTO 235 BİTKİ FİZYOLOJİSİ

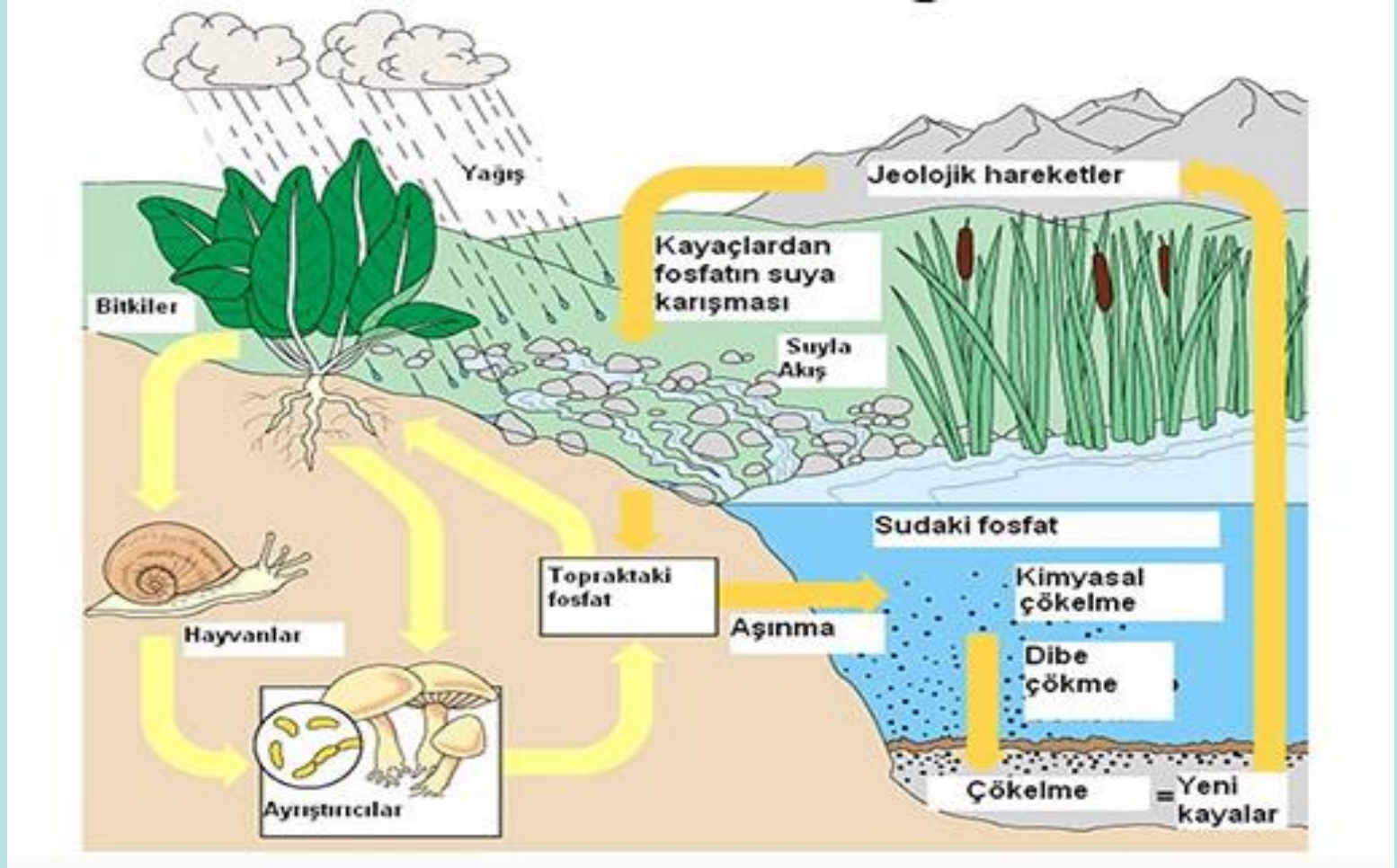
Doç. Dr. Özge ŞAHİN

**Ankara Üniversitesi Ziraat Fakültesi Toprak Bilimi ve
Bitki Besleme Bölümü**

06110 Ankara

osahin@ankara.edu.tr

Fosfor döngüsü



FOSFOR

Toprakta Fosfor

Fosfor fraksiyonları ve fosfat mineralleri

- ~ % 100' ü **ortofosfat** formundadır
- *Toplam miktar % 0.02 - 0.15 arasındadır
- Toplamın büyük kısmı **organik** formdadır
- Mineral topraklarda toplamın % 20-80' i organik bağlı P' dur.
- Toprakların P konsantrasyonları yaşlarına bağlıdır.
- Fosfor toprak reaksiyonundan en fazla etkilenen bitki besin elementidir. Bitkiler fosforu çoğunlukla topraktan H_2PO_4^- ve HPO_4^{2-} formunda alırlar.
- pH'nın 6,71' den düşük olduğu durumda bitkiler fosforun H_2PO_4^- formundan, pH'nın 6,71 'den büyük olduğu durumda ise HPO_4^{2-} formundan yararlanırlar. pH'nın 9'dan yüksek olduğu durumda topraktaki fosforun PO_4 formuna hakim durumda bulunur,

- Topraktaki P formları dinamik bir denge içinde olup, dengeyi;

✓ pH

✓ karbonat

✓ seskioksitler

✓ kil

✓ humus

✓ ağır metaller

✓ nem durumu

✓ su/hava oranı

✓ sıcaklık

✓ mikrobiyal aktivite gibi pek çok faktör etkiler

- Toprak çözültisinde **0.4-8.0 kg ha⁻¹ P** optimum

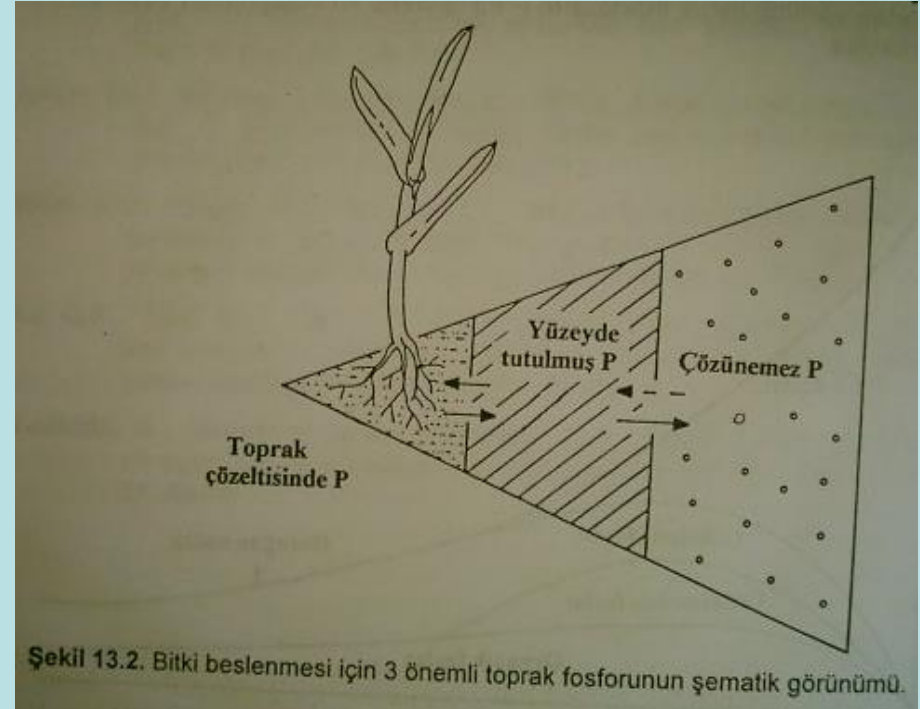
Bitki beslenmesi açısından 3 temel fosfor fraksiyonu önem taşır;

- **Toprak çözeltisindeki fosfor**
- **Değişebilir fosfor**
- **Değişemez fosfor**

- Topraktaki inorganik fosfor bileşiklerinin cinsi **pH' ya bağlıdır**
 - Kireçli ve yüksek pH' lı ($\text{pH} > 7$) Ca-fosfatlar, (**APATİT**)
 - Asit topraklarda ($\text{pH} < 7$) **Fe ve Al fosfatlar** halinde bulunur

Çizelge 13.1. Toprakta önemli fosfat mineralleri

Hidroksiapatit	$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{OH}$ Cl, CO_3
Florapatit	$\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$
Dikalsiyumfosfat	CaHPO_4
Trikalsiyumfosfat	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
Variscit	$\text{AlH}_2\text{PO}_4(\text{OH})_2$
Strengit	$\text{FeH}_2\text{PO}_4(\text{OH})_2$



Şekil 13.2. Bitki beslenmesi için 3 önemli toprak fosforunun şematik görünümü.

- **Fosfor adsorpsiyonu, desorpsiyonu ve mineralizasyonu**

Toprakta çözünebilir fosfor fraksiyonunu;

- **çözünebilir Ca- fosfatlar** ile
- **adsorbe fosfor** oluşturur

Adsorpsiyonda **pH önemli** bir yer tutar;

- pH < ise anyonlar daha kuvvetli adsorbe olur
- adsorbe edici materyalin

tipi, **ayırışma durumu** ve **yüzey alanı** da etkiler

- **Desorpsiyon:** toprak pH' sının OH⁻ (HCO₃⁻) iyonlarınca artırılması nedeniyle adsorbe olmuş P' un tekrar toprak çözeltisine salınmasıdır (**ANYON ANTAGONİZMİ !!!**)

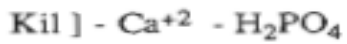
b.1) pH > 7,5 olan kireçli alkalın toprakta fosfor fiksasyonunun aşağıdaki gibidir.



b.2) Ca CO₃'ün yüzeyinde çökelen fosfor kimyasal eşitlikteki gibi Ca ile tepkimeye girerek fikse olmaktadır.



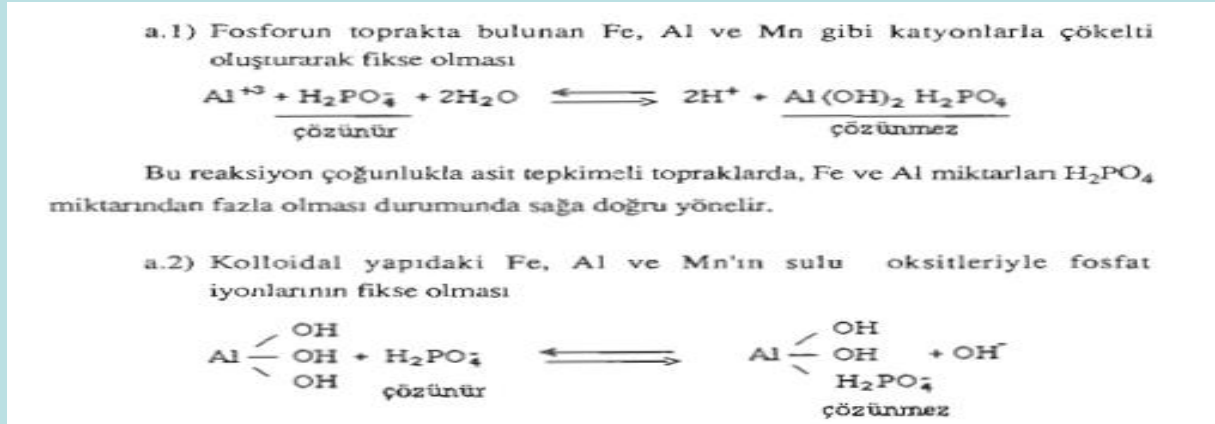
b.3) Kireçli alkalın topraklarda da fosfor fiksasyonu yüksektir. Şöyleki iki değerlikli katyon olan Ca⁺² ile doymuş olan killere bir değerlikli iyonlarla doymuş killere oranla daha fazla fosfor fikse ederler.



P yarayırlılığını;

- fosfor adsorpsiyonu yanında
- oluşan çökeltinin (Ca, Fe ve Al fosfatlar) çözünübilirliği de etkiler

- Fe ve Al oksitlerce ve aynı zamanda kil minerallerince zengin topraklarda daha çok **desorpsiyon** söz konusu iken

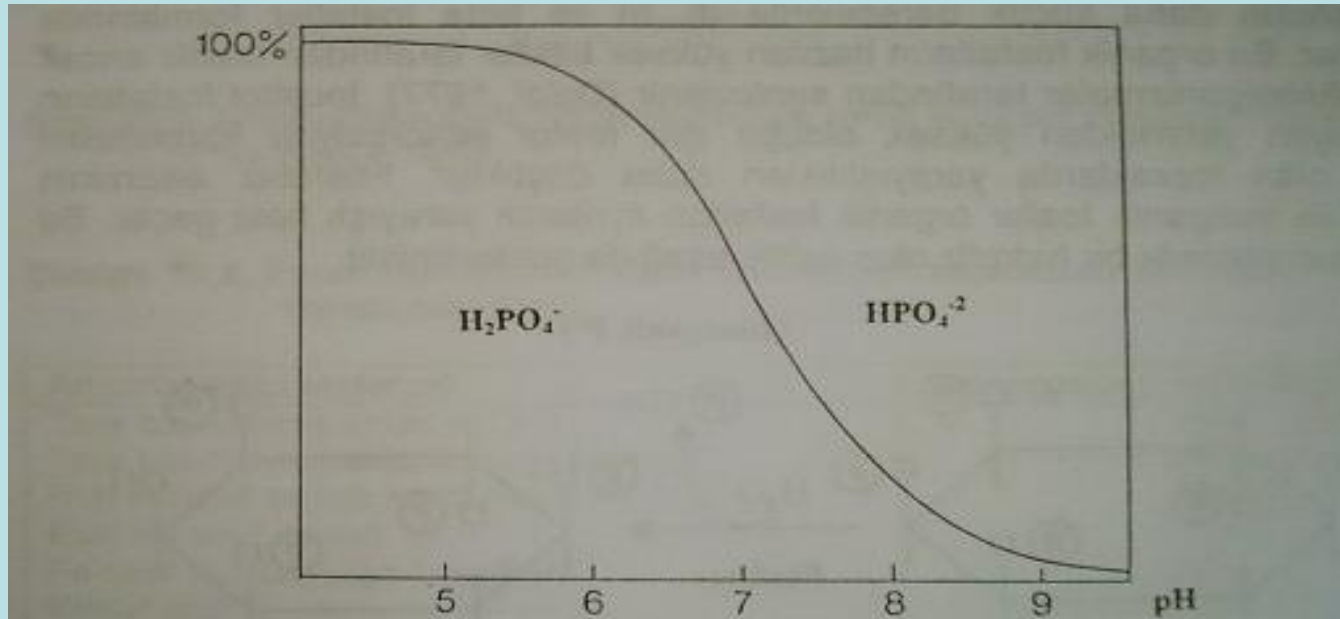


- Fakir **kumlu** topraklarda, **kalkerli** topraklarda ve özellikle **organik** topraklarda fosfor **çökmesi** başlıca söz konusu olur.
- **Asit topraklarda P noksanlığı Al toksisitesi yaratır (KİREÇLEME)**
- Anaerobik koşullarda (Fe^{+3} ' ün Fe^{+2} ' ye indirgenmesi) yarayırlı P artar
- Organik madde fosfor adsorpsiyonunu **doğrudan** ve **dolaylı** olarak etkiler
 - İçerdiği P mineralize olur
 - İçerdiği inositol fosfatlar P adsorbe eder

- Fosforu çözünür duruma getiren **Fosfataz enzimleri** çok sayıda mikroorganizma tarafından yüksek bitkilerin köklerinde üretilirler (örneğin *Aspergillus*, *Penicillium*, *Mucor*, *Rhizopus*, *Bacillum*, *Pseudomonas*)

Toprak çözeltisindeki fosfor ve kök ile interaksiyonları

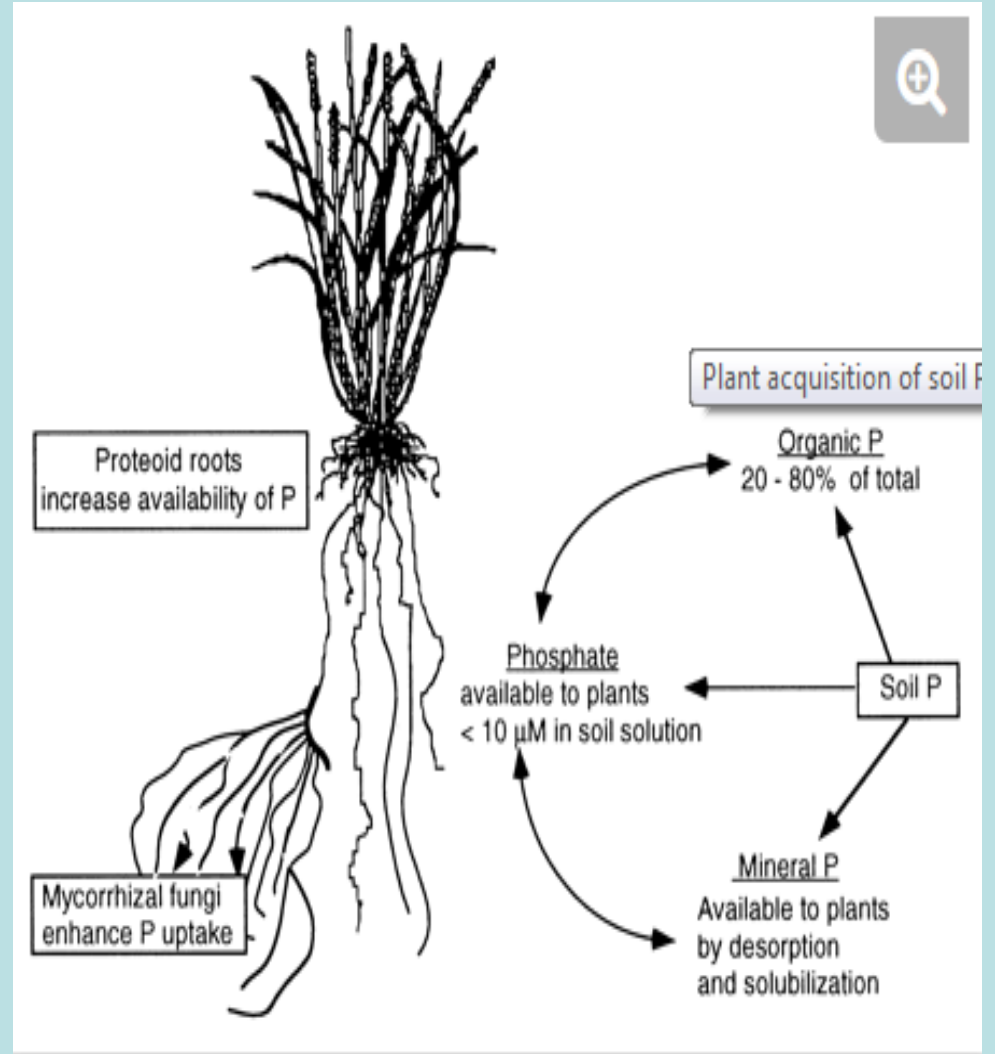
- Toprakta adsorbe P miktarı > yararlanılabilir P miktarı (100-1000 kat)
- verimli işlenebilir toprakların fosfor konsantrasyonları **düşük** (10^{-5} - 10^{-4} M = **0.3 ile 3 mg kg⁻¹ P**)
- önemli P formları HPO_4^{2-} ve H_2PO_4^- iyonlarıdır
- bu iki iyonun toprak çözeltisindeki oranları pH'ya bağlıdır



Şekil 13.4. HPO_4^{2-} ve H_2PO_4^- oranlarının pH ile ilişkisi (Mengel ve Kirkby, 1987)

- Bitkilerin P alımında köklerin çözelti ile teması önemlidir
- Çözeltiden P alındıkça kök yakınındaki P konsantrasyonu ile ana topraktaki P konsantrasyonu arasında bir fark (konsantrasyon gradienti) oluşur
- Bu konsantrasyon farkı nedeniyle P iyonları difüzyon ile köke hareket eder
- Bu yüzden bitkilerin P alımlarında fosforun **difüzyonu önemlidir**
- **Kitle hareketi** fosforun bitkilerin köklerine doğru taşınmasında rol oynayabilir
- Ancak toprak çözeltisinde P az olduğundan bunun **önemi de fazla değildir**
- Fotosentez ürünleri, asit kleytler, organik asitler
- İyon alımı sonucu rizosfer pH' sının değişmesi de P alımını etkiler

- **Mikorizalar** da fosforunun taşınmasında önemli rol üstlenebilmektedir
- fazla yarayışlı toprak P' u mikorizanın gelişmesini engeller (CHO kapsamı)
- Fosforun alınabilirliği üzerine **kök salgılarının** da önemli etkisi vardır
- **Şelatör ve asit üreten** mikroorganizmalar (*Aspergillus niger*, bazı *Penicillium* türleri) toprak ve gübre fosforunun çözünürlüğünde rol oynarlar



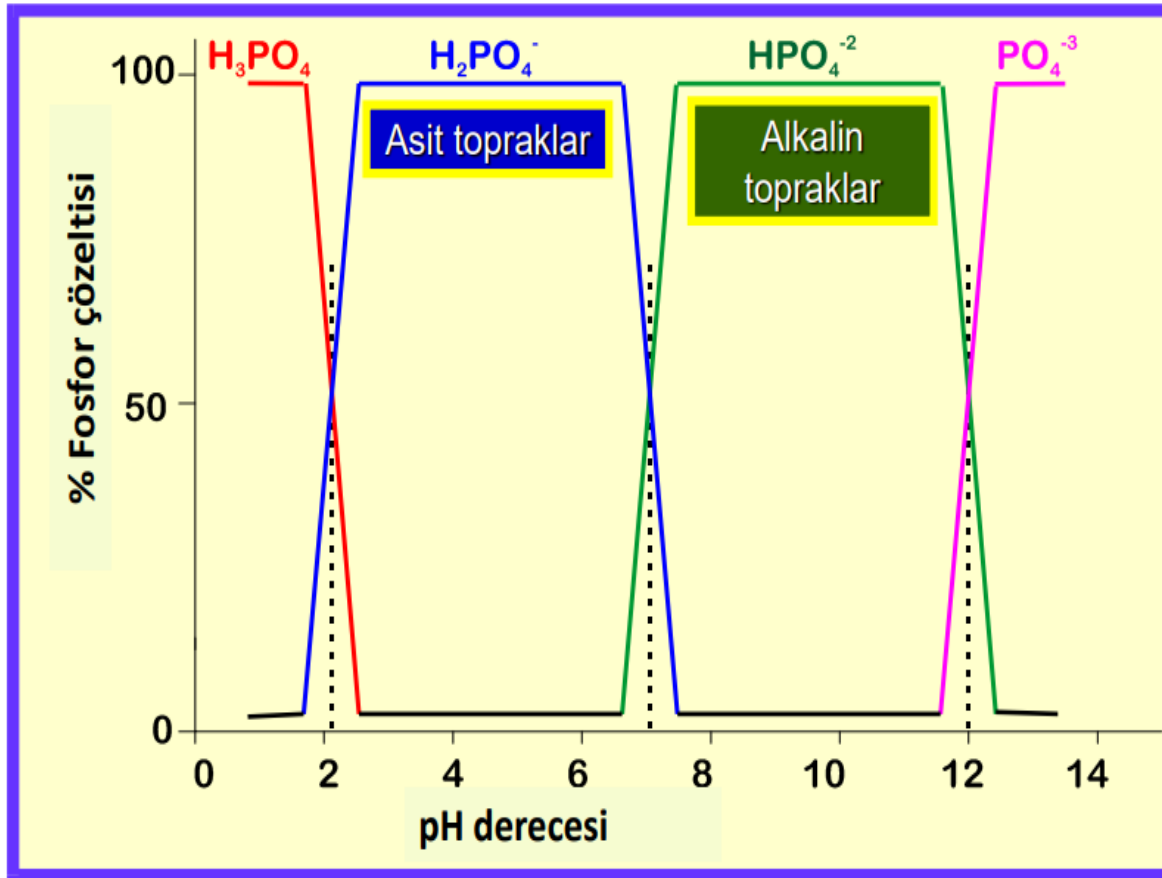
- **N beslenmesi** önemli rol oynar
 - NO_3 beslenmesi pH' yı $\uparrow$
 - NH_4 ve simbiyotik N_2 beslenmesi pH' yı $\downarrow$
- **Kireçsiz topraklarda OH** $\uparrow$ H_2PO_4^- iyonları ile değişime girer ve yararlı P $\uparrow$

Fosfor alımında kök morfolojisinin önemi

- **Difüzyon** olabilmesi için konsantrasyon gradienti önemlidir
- Bu yüzden P' u hızlı ve fazla tüketen genotiplerin P etkinliği önemlidir
 - Kılcal kök yoğunluğu ve uzunluğu fazla olan genotipler
 - Kök uzunluğu ve kök/gövde oranındaki artışlar
 - Yeşil aksama (gövdeye) oranla bitkilerin daha fazla kök oluşturması ve kök uzunluklarını artırması gibi faktörler

Bitkilerin beslenme ortamından P alımlarını daha etken yapmalarını sağlamaktadır.

Fosfat iyonlarının farklı pH derecelerinde bulunma şekilleri



Türkiye Topraklarının Fosfor Durumları

- Türkiye topraklarında P eksikliği ve artan aşırı P gübrelemesi **SORUN**dur

Türkiye topraklarının

- kireç,
- pH ve organik madde

yönünden sahip olduğu özellikler **P yararlanılabilirliğini sınırlandırır**

- Türkiye topraklarının **% 58' inde P yetersiz** ($6 \text{ kg P}_2\text{O}_5 \text{ da}^{-1}$) durumdadır

Çeşitli bölgelerden;

- Kapalı Havzası topraklarının **% 21.34' ünde**
- Orta Anadolu' da çeltik tarımı yapılan toprakların **% 25' inde**
- Beypazarı' nda havuç tarımı yapılan toprakların **% 5' inde**
- bitkiye yararlı **P az**
- Akdeniz Bölgesi seralarının topraklarının **% 71' inde yararlı P fazla ve çok fazla**

Çizelge 13.3. Türkiye topraklarının tarım bölgelerine göre P (kg P₂O₅ da⁻¹) dağılımı (%)

Bölgeler	Çok az <3 kg da ⁻¹	Az 3-6 kg da ⁻¹	Orta 6-9 kg da ⁻¹	Yüksek 9-12 kg da ⁻¹	Çok yüksek >12 kg da ⁻¹
Orta-Kuzey	24.67	33.59	19.41	9.15	13.18
Ege	19.72	27.26	20.65	11.05	20.98
Marmara	16.66	19.22	16.09	12.56	35.47
Akdeniz	15.62	24.59	20.31	12.55	26.93
Kuzey-Doğu	34.26	27.84	15.47	9.79	12.64
Güney-Doğu	39.50	31.13	15.41	6.81	4.15
Karadeniz	34.80	23.90	11.29	7.33	22.68
Orta-Doğu	48.41	27.84	12.52	5.11	6.12
Orta-Güney	27.21	26.61	18.38	11.18	16.62
Toplam	28.45	26.74	17.19	9.65	17.97

Bitkide Fosfor

Fosfor alımı ve taşınımı

Kök hücreleri ve

ksilem özsuyunun P kapsamı > toprak çözeltisinin P kapsamı (100-1000 kat)

- P alımı **aktif** alım şeklinde gerçekleşir
- Aktif alım açısından bitki tür ve çeşitleri arasında farklılıklar vardır

Çizelge 13.4. Mısır genotiplerinin uygulanan P düzeylerine bağlı olarak P konsantrasyonları ve kapsamlarındaki değişimler

	Fosfor konsantrasyonu, (%)			% Artış	
Çeşitler	P0	P50	P100	P50	P100
Furio	0.13	0.23	0.28	76.9	115.4
Riogrande	0.15	0.24	0.29	60.0	93.3
Sele	0.13	0.15	0.28	15.4	115.4
DK 743	0.13	0.19	0.24	46.2	86.6
Helix	0.14	0.23	0.26	64.3	85.7
Missouri	0.14	0.17	0.23	21.4	64.3
Betor	0.15	0.23	0.31	53.3	106.7
Poker	0.12	0.20	0.26	66.7	116.7
	Fosfor kapsamı,(mg bitki ⁻¹)				
Furio	1.27	2.39	3.02	88.2	137.8
Riogrande	0.71	2.35	3.45	231.0	385.9
Sele	0.94	1.28	3.47	36.2	269.1
DK 743	0.96	2.28	2.62	137.5	172.9
Helix	1.10	1.98	3.72	80.0	238.2
Missouri	1.04	1.79	2.46	72.1	136.5
Betor	0.92	1.68	1.98	82.6	115.2
Poker	0.71	1.82	3.54	156.3	398.6

NO_3 ve SO_4 ' in aksine P bitkide **indirgenmez**
Okside fomlarda bulunur

P bitkiler tarafından alındıktan (fizyolojik pH aralığında H_2PO_4^-) sonra

- **inorganik fosfat (Pi)**
- **esterleşmiş hidroksi grupların karbon zincirlerinde basit fosfat esterler**
- **enerjice zengin fosfat bağları tarafından diğer fosfatlara bağlanmış**
olarak bulunur

Fosforun enerji transferindeki rolü

Enerjice zengin pirofosfat ($\approx$) bağları $\rightarrow \text{ATP} \rightarrow$ (hidroliz)
30 kJ

Pirofosfat bağlarının sentezi için enerji;

- Fotosentez
- Solunum
- Karbonhidratların anaerobik parçalanmasından **sağlanır**

Böylece ATP içindeki enerji;

- Aktif iyon alımı
- Organik bileşiklerin sentezi gibi **enerji gerektiren**
çeşitli proseslerde kullanılır

- Bu tür proseslerde **fosforilasyon reaksiyonu** ile ATP' den bir fosforil grubu Başka bir bileşiğe geçerek enerji sağlar

Fosfat esterler parçalanma ve metabolik biyosentezlerde gereklidirler ve yapıları doğrudan hücrelerin metabolizmaları ve enerjice zengin fosfatlar ile ilgilidir enerji

P' un metabolizmadaki en önemli işlevi enerji transferini sağlayan **PİROFOSFAT** bağları oluşturmaktır

Ayrıca;

- sakkaroz sentezlenmesinde gerekli olan UDP
- fosfolipit sentezinde gerekli olan CTP
- selüloz oluşumu için gerekli olan GTP

gibi bileşikler **ATP' ye benzer** bileşiklerdir ve **hepsi de P içerirler**

ATPaz' ların aktivitesi ve enerji transferi

- Ca, Mg ve K gibi besin maddeleri gibi bir çok faktör tarafından etkilenir

ATP (adenozin trifosfat), sakkaroz sentezinde UTP (uridintrifosfat), selülüz oluşumu GTP (guanizintrifosfat) ve fosfolipid sentezinde CTP (sitidintrifosfat)

- RNA ve DNA sentezlenmesine katılır
 - DNA kalıtsal özelliklerin taşıyıcısıdır
 - RNA ise protein sentezinde fonksiyonlara sahiptir

İnorganik fosforun bitkide dağılımı ve düzenleyici rolü

- Bir çok enzimde , inorganik P (P_i) ya substrat ya da son üründür
(örneğin, $ATP \rightarrow ADP + P_i$)
- Ayrıca bazı önemli enzim reaksiyonlarını kontrol eder, bu enzimler;

fosfofruktokinaz $\rightarrow$ meyve olumu

Bitkide P ;

- yeterli ise vakuollerde birikir (% 85-95)
- noksan ise vakuolden sitoplazma ve kloroplasta gönderilir (% 100)

Fotosentezi etkiler; 1-1.4 mM kritik 2-2.5 mM optimum

✓ ATPaz' ların aktivitesi ve enerji transferi

Bir çok enzimde , inorganik P (Pi) ya substrat ya da son üründür
(örneğin, $\text{ATP} \rightarrow \text{ADP} + \text{Pi}$)

✓ Nişasta sentezini etkiler;

- Pi/trioz P oranı $\uparrow$ ADP-glukoz pirofosforilaz enzim aktivitesi durur
- Trioz P salınımını P taşıyıcıları kontrol eder
- P noksanlığında kloroplastlarda nişasta birikir
- Fotosenteze oranla gövde gelişimi daha çok azalır

Canlı hücrelerde **polifosfatlar** şeklinde depolanır

▶▶ Pirofosfat bağları, ATP, Enerji !!!

Generatif organlarda (tohum ve tanelerde) fosforun tipik depo formu
fitatlar şeklinde bulunur

▶▶ Fitat; **fitik asitin tuzudur** (*miyoinozitol 1, 2, 3, 4, 5, 6-heksakisfosfat*)

▶▶ K, Ca, Mg içerirler, Fe, Zn' ya affinitesi yüksektir

Baklagillerde toplam P' un % 50' si

Tahıllarda % 60-70' ini

Buğday kepeğinde % 86' sını

Yumru bitkilerinde % 15-23' ünü oluşturur

Generatif organlarda, K, Mg ve bazen de Zn, Ca' un depo yerleridir

- ▶ Ağır metallere (Zn, Fe) yüksek ilgisi **detoksifikasyon**
- ▶ fitik asit toprakların organik P fraksiyonlarında da bulunur

- ✓ Genetik özellikleri belirleyen DNA oluşumunu etkiler
- ✓ Organik bileşiklerin sentezinde rol oynar (ATP=Enerji transferi)
- ✓ Generatif organlarda **fitatlar** şeklinde bulunur

Fitatlar, **tohum çimlenmesinde önemli** rol oynar

Fitatlar parçalanarak genç fideciklere (**Fitataz** enzimi)

- fosforilasyon (ATP sentezi) ve protein sentezi için Mg
- hücre büyümesi için K
- nükleik asit ve hücre zarı oluşturulması için P sağlar

P noksanlığında;

- yaprak yüzey alanı, büyümesi ve sayısı azalır
- hücre ve yaprak büyümesi klorofil ve kloroplast oluşumlarına göre geriler
- genellikle klorofil içeriği artar ve yapraklar **koyu yeşil** renk alırlar

Çizelge 13.7. Soyada karbonhidrat ve P konsantrasyonu ile değişik büyüme parametrelerine P noksanlığının etkisi

Parametreler		Yüksek P	Düşük P
Yaprak alanı, dm ²		12.1	1.8
Yaprak sayısı		7	4
Gövde/kök kuru madde oranı		4.2	1.0
Klorofil, mg dm ⁻²		3.02	2.80
Yaprağın Pi içeriği		4.43	0.28
P _{org.} mg g ⁻¹ , kuru madde		2.44	0.59
Toplam P			
Gövde ve yaprak sapı		5.84	1.14
Kök		10.54	1.29
Toplam kök P/Toplam gövde P		0.54	1.57
Yaprak karbonhidratları	Nişasta	0.4	12.8
(g m ⁻² , yaprak)	Sakkaroz	0.7	0.2
Kök karbonhidratları	Nisata	23	160
(mg g ⁻¹ taze ağı.)	Sakkaroz	16	177

gövde büyümesi daha az etkilenir

gövde/kök oranı **düşer** (CHO köke taşındığı için)

▶▶ Fasülyede bu oran P noksan bitkilerde 5.0' dan 1.9' a **düşer**

▶▶ Mg noksanlığında kök gelişimi azalır ve oran 10.0' a kadar **artar**

P noksanlığında kök morfolojisi modifiye edilerek P alımı artırılır

Fosfor Noksanlığı

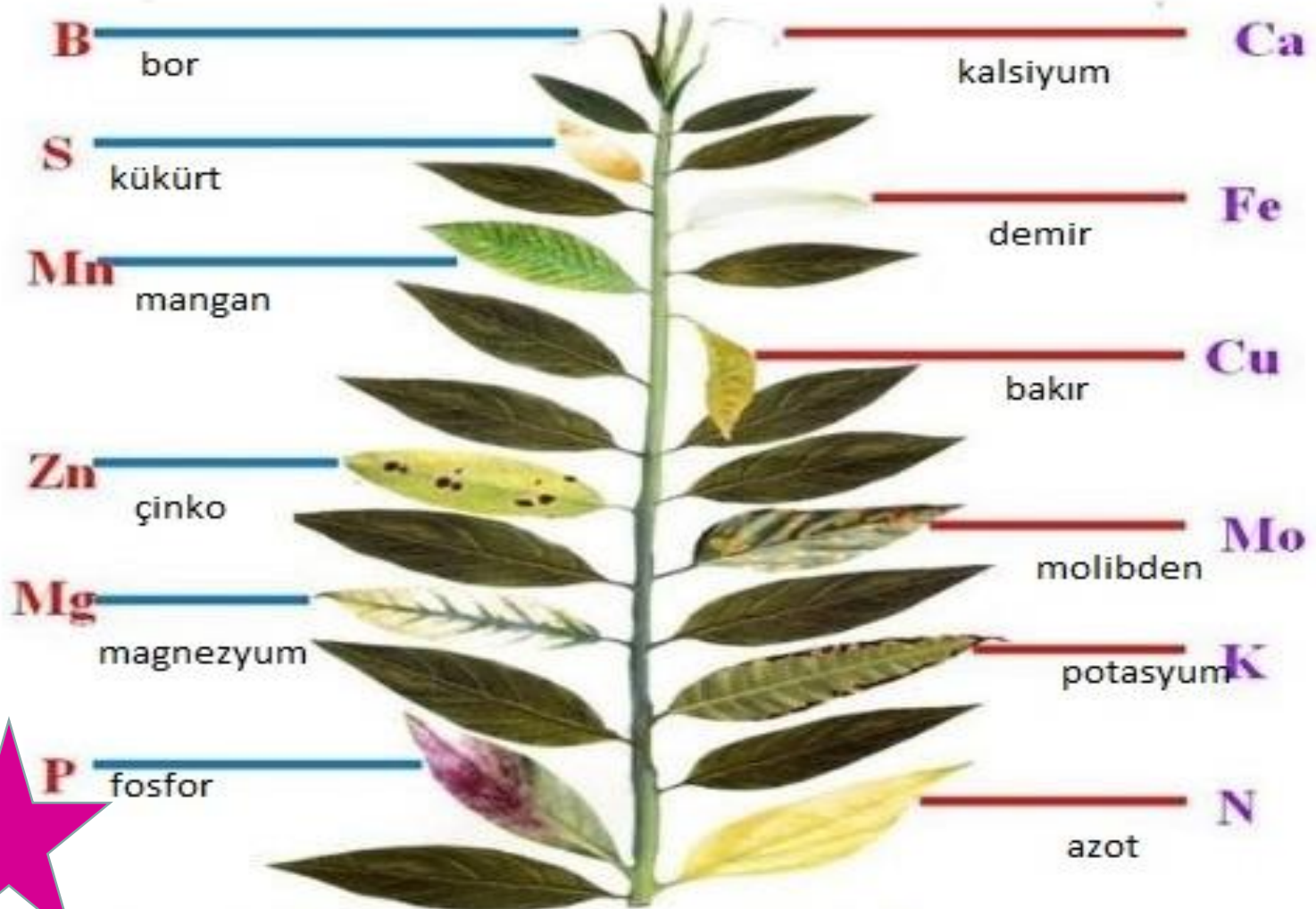
- Tanısı zordur
- Bitki normal görünebilir
- Sebzelerde kritik konsantrasyon < % 0.2' dir
- Mutlak P noksanlığından bahsedilemez;

× Toprak, İklim, genetik faktörler vb P alımını engeller

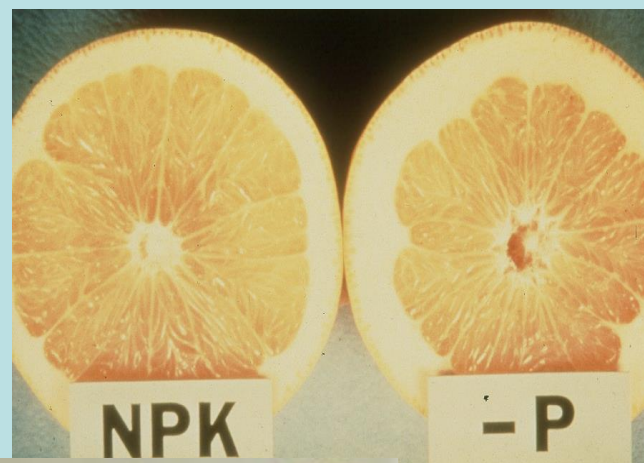
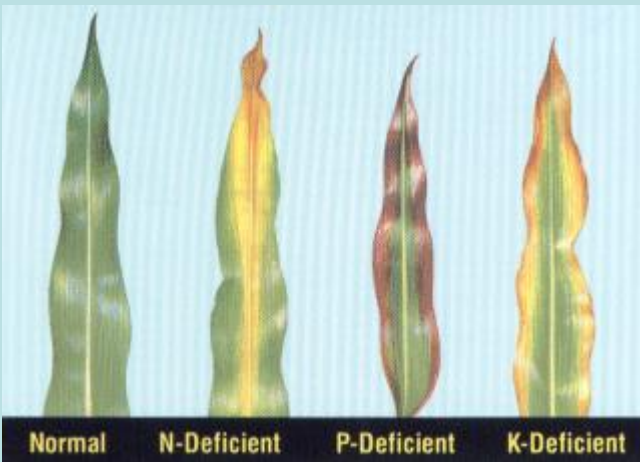
• Topraklarda P;

- Ca, Fe, ve Al fosfatlar
- Fe ve Al oksitler, hidroksitler ve hidrateoksitler
- organik fosfor bileşikleri (fitat) ve
- $\text{H}_2\text{PO}_4^{-}$ ve HPO_4^{-2} formunda toprak çözeltisinde bulunur

- **Bitkilerin P alımını etkileyen faktörler**
 - Kuraklık
 - Düşük sıcaklık
 - O₂ yetersizliği
 - Kompaksiyon
 - P formlarına
 - Bitki çeşidine
 - katyon absorpsiyon özelliğine (Rizosfere etki !!!)
 - kök gelişmesine
 - kök tüylerinin uzunluğu
 - mikorizanın varlığı gibi faktörlere bağlıdır



Element eksikliklerinin yaprakta görüldüğü yerler.





68



69



70



Domateste fosfor noksanlığı

Fotoğraflar Prof. Dr. Mehmet Aktaş



Ayçiçeğinde fosfor noksanlığı



Patateste fosfor noksanlığı



Karnabaharda fosfor noksanlığı



Krizantemde fosfor noksanlığı

Sıkلامende fosfor noksanlığı



Fotoğraflar Prof. Dr. Mehmet Aktaş



Şeker pancarında fosfor noksanlığı



Asmada fosfor noksanlığı

Fosfor Fazlalığı

- Fazlalığına pek rastlanılmaz (Toprakta tutulduğu için!!!!)
- Fazlalığı mikro element (Zn, Fe) noksanlığı oluşturur
- Fazlalık P fiksasyon kapasitesi düşük topraklarda görülebilir
 - Ca, B, Cu ve Mn noksanlığına yol açabilir

Toksikliği;

- % 1 P kapsayan yaşlı yapraklarda görülür
- Tuz stresine benzerlik gösterir
 - Aşırı inorganik P birikimi su dengesini bozar
- Ürün kaybı ile premature meyve oluşumuna yol açar



Banksia ss bitkisi toksisitesi