



İnorganik Maddeler

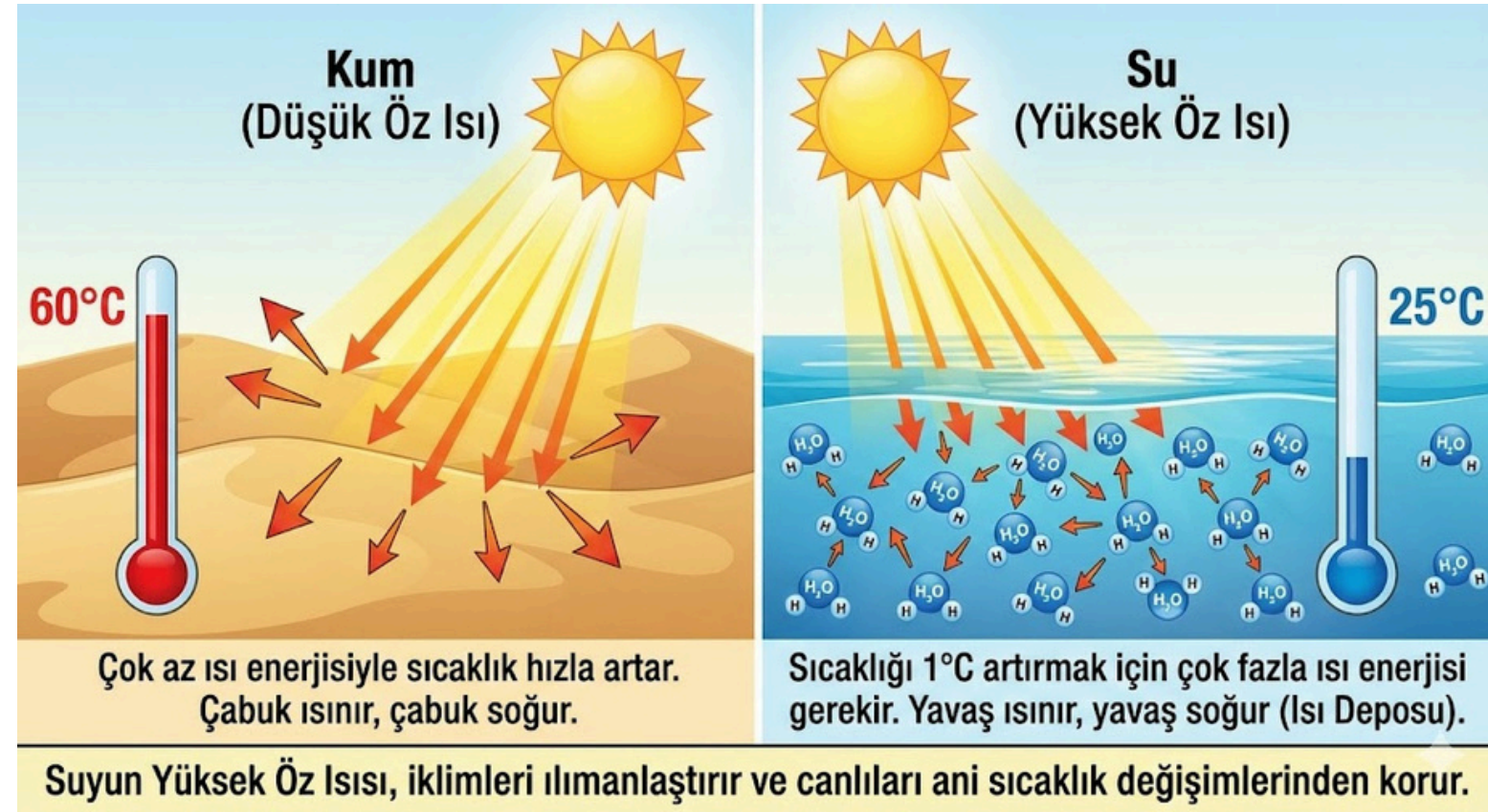
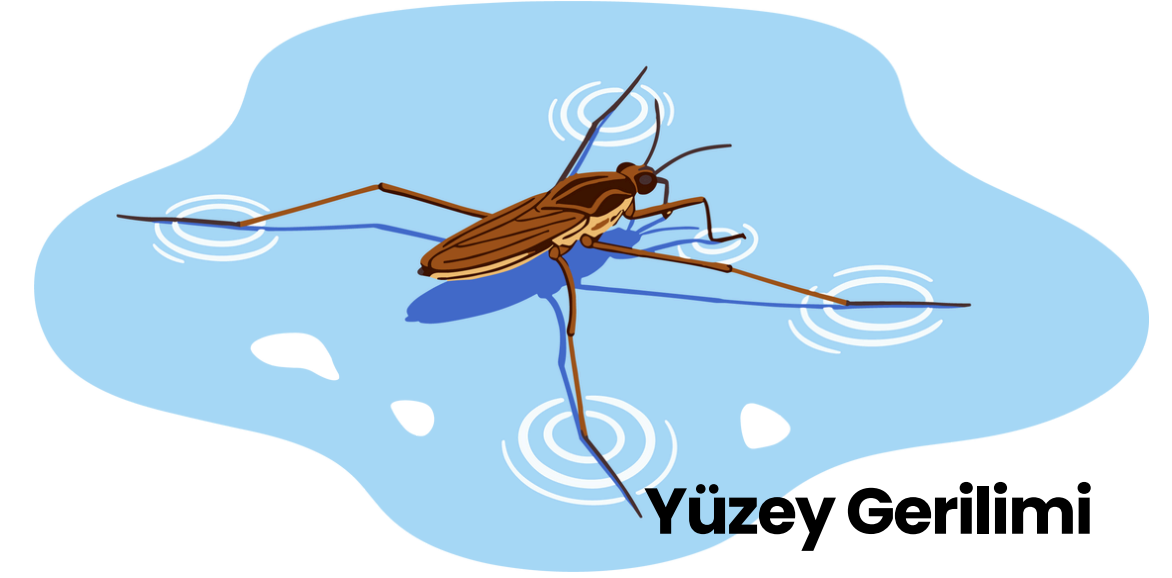
9. Sınıf – Maarif Model Konu Anlatımı –
2. Tema 1. Öğrenme Çıktısı

Limit Yayınları 9. Sınıf Soru Bankası 2.Tema Test – 1 Soru – 8

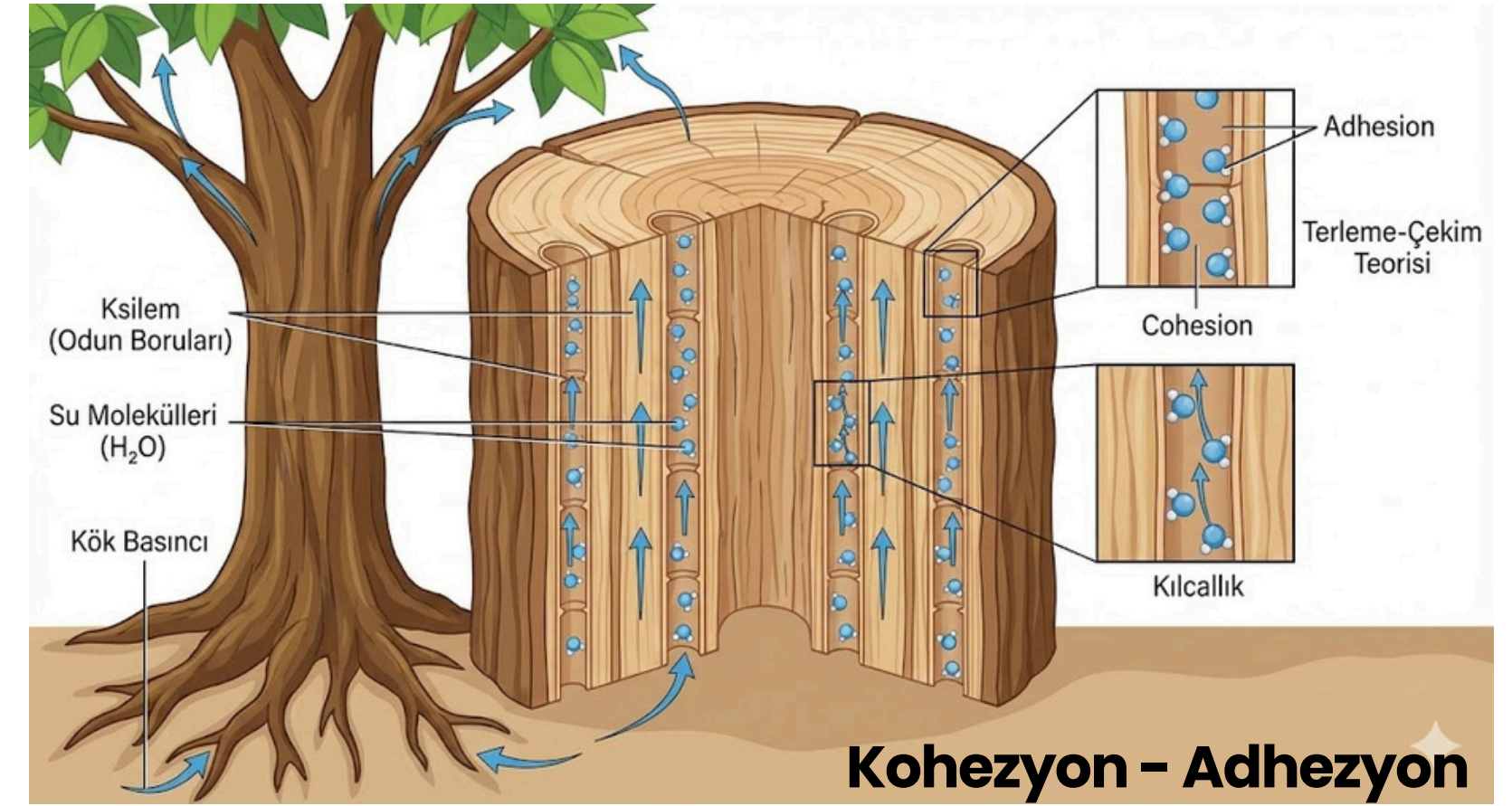
Aşağıdakilerden hangisi inorganik bileşiklere ait bir özelliktir?

- A) Solunumda enerji verici olarak kullanılırlar.
- B) Ototrof canlılar tarafından üretilirler.
- C) Sindirime uğramazlar.
- D) Hücre zarından geçemeyecek büyüklükte dirler.
- E) C, H, O ve N elementlerini bir arada bulundururlar.





Öz Isı yüksekliği



Limit Yayınları 9. Sınıf Soru Bankası

2.Tema 145. sayfa 1. Etkinlik

ETKİNLİK • 1 | UYGULAMA

Etkinlik Adı: İnorganik Moleküllerin Önemi

Amaç: Suyun özelliklerini tanıyabilme

Aşağıda su ile ilgili günlük hayatımızda karşılaştığımız olaylar verilmiştir.

Verilen örnek olayların altına suyun ilgili özelliğini yazınız.

1. Çok soğuk mevsimlerde göl üzerinde buz tabakası oluşur. Buz tabakasının altında bulunan suda balıklar ve diğer su canlıları yaşamaya devam eder.
2. Su molekülü geç ısınır ve geç soğur.
3. Yassı bir taşı suya paralel olacak şekilde denize atarsak taşı suda sektirebiliriz.
4. Bir bardak su içine 1 kaşık tuz atılırsa tuz tanelerini su içinde göremesek de suyu içtiğimizde suyun içindeki tuzu algılayabiliriz.

Limit Yayınları 9. Sınıf Soru Bankası

2.Tema Test – 1 Soru – 3

İnsanlar gökyüzüne bakarken hiç kuşkusuz Dünya dışında başka canlılar olup olmadığını merak etmişlerdir. Evrenin herhangi bir yerinde yaşam olup olmadığını araştıran biyologlar (astrobiyolog), araştırmalarını su bulunma ihtimali olan gezegenler üzerine yoğunlaştırmışlardır.

Astrobiyologların yaşam kanıtı bulmak için su olup olmadığını araştırmalarının temel sebebi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Kohezyon kuvveti sayesinde suyun akıcı olması
- B) Yüzey gerilimi ile bazı canlıların su üzerinde yürümeye olanak sağlaması
- C) Buzun su üstünde kalması ile suda canlılığın devam etmesi
- D) Çok ısıtılan suyun, içinde bulunduğu metal kaptan az ısınması
- E) Enzimlerin çalışması için suyun şart olması

Mineraller

Demir (Fe)



Fosfor (P)



iyot (I)



Potasyum (K)



Sodyum (Na)



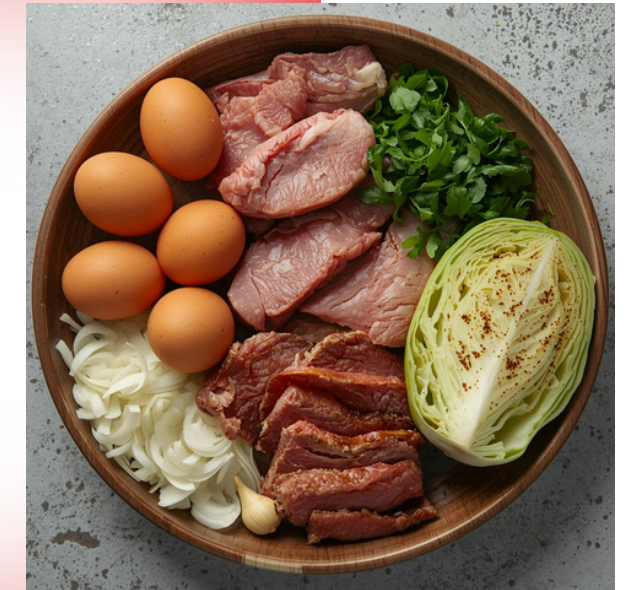
Kalsiyum (Ca)



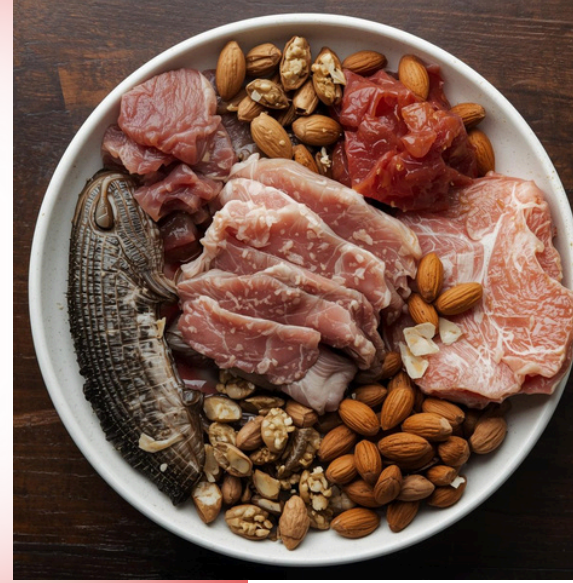
Magnezyum (Mg)



Kükürt (S)



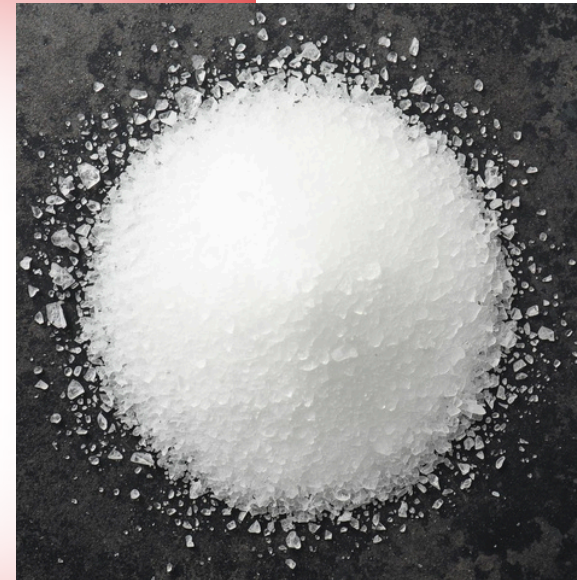
Çinko (Zn)



Flor (F)



Klor (Cl)



Selenyum (Se)

