

9. Sınıf Biyoloji İnorganik Bileşikler

DERS / KAZANIM 9. Sınıf Biyoloji Testleri Çöz	SORU SAYISI 20 Soru	ÖNERİLEN SÜRE 40 Dakika	MÜFREDAT UYUMU %100 MEB Uyumlu
---	------------------------	----------------------------	-----------------------------------

- Bir sahil kasabasında gündüz denizden karaya doğru esen rüzgarların, gece ise karadan denize doğru esmesinin temel nedeni suyun hangi fiziksel özelliği ile doğrudan ilişkilidir?
A) Suyun kohezyon kuvvetinin yüksek olması
B) Suyun öz ısısının yüksek olması sayesinde geç ısınıp geç soğuması
C) Suyun iyi bir çözücü olması
D) Buzun yoğunluğunun sıvı sudan daha az olması
E) Suyun yüzey geriliminin canlılara hareket imkanı sağlaması
- Doktoruna halsizlik, çabuk yorulma ve tırnaklarında kaşık şeklinde çökmeler şikayetiyle giden bir bireye yapılan kan tahlili sonucunda hemoglobinin seviyesinin normalin çok altında olduğu görülmüştür. Bu bireye öncelikle hangi minerali içeren takviyeler verilmelidir?
A) Magnezyum
B) Kalsiyum
C) Demir
D) İyot
E) Fosfor
- Bitkilerin köklerinden aldığı suyu onlarca metre yükseklikteki yapraklarına kadar taşıyabilmesinde; su moleküllerinin birbirini çekmesi (I) ve su moleküllerinin odun borularının çeperine tutunması (II) etkili olur. Bu durumlar sırasıyla hangi kavramlarla ifade edilir?
A) I: Adhezyon, II: Kohezyon
B) I: Yüzey gerilimi, II: Öz ısı
C) I: Kohezyon, II: Adhezyon
D) I: Buharlaştırma, II: Yoğunlaşma
E) I: Hidroliz, II: Dehidrasyon
- İnsan kanının pH değeri yaklaşık 7,4'tür. Bu değerin 7,0'a düşmesi veya 7,8'e çıkması ölümcül sonuçlar doğurabilir. Vücudumuzda pH dengesini koruyan sistemlere ne ad verilir ve kanda bu görevi hangi molekül üstlenir?
A) Enzimler - Glikoz
B) Tampon çözeltiler - Karbonik asit / Bikarbonat
C) Hormonlar - İnsülin
D) Vitaminler - C vitamini
E) Mineraller - Sodyum klorür

5. Bir araştırmacı, bir gölün kış aylarında yüzeyinin buz tutmasına rağmen alt kısımlarda yaşamın devam ettiğini gözlemlemiştir. Bu durumun temel nedeni aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Suyun donarken hacminin artması ve yoğunluğunun azalması
- B) Suyun çok iyi bir çözücü olması
- C) Buzun güneş ışığını yansıtarak suyu ısıtması
- D) Suyun buharlaşma ısısının yüksek olması
- E) Su moleküllerinin hidrojen bağları içermesi

6. Toprakta magnezyum mineralinin eksik olduğu bir bölgede yetişen bitkilerde, yaprakların sarardığı ve fotosentez hızının düştüğü gözlenmiştir. Magnezyumun hangi özelliği bu durumun temel sebebidir?

- A) ATP sentezinde görev alması
- B) Klorofil pigmentinin yapısına katılması
- C) Hücre duvarının sertleşmesini sağlaması
- D) Su emilimini kolaylaştırması
- E) Protein sentezini başlatması

7. Ortanca bitkisi (Hydrangea), yetiştiği toprağın pH değerine göre farklı renklerde çiçek açar. Asidik topraklarda mavi, bazik topraklarda ise pembe çiçek açan bu bitki ile ilgili hangi yorum yapılamaz?

- A) Çevresel faktörler bitkinin fenotipini etkileyebilir.
- B) Toprak pH'ı bitkinin metabolizmasındaki bazı kimyasal süreçleri değiştirir.
- C) Ortanca bitkisi doğal bir pH belirteci gibi davranır.
- D) Bitkinin çiçek rengi sadece genetik faktörlerle belirlenir.
- E) Toprağa kireç (bazik) eklenmesi mavi çiçekli bitkiyi pembeye dönüştürebilir.

8. Aşırı terleyen bir sporcunun sadece saf su içmesi durumunda vücudunda mineral dengesizliği ve buna bağlı kas krampları oluşabilir. Sporcu içeceklerinin içinde suyun yanı sıra sodyum, potasyum ve klor gibi iyonların bulunmasının temel amacı nedir?

- A) İçeceğin tadını güzelleştirmek
- B) Vücudun enerji ihtiyacını karşılamak
- C) Osmotik basıncı ve elektriksel iletimi düzenlemek
- D) Vücut sıcaklığını hızla düşürmek
- E) Vitaminlerin emilimini artırmak

9. Asit yağmurları, fosil yakıtların yanması sonucu atmosfere salınan kükürt ve azot gazlarının su buharı ile tepkimeye girmesiyle oluşur. Aşağıdakilerden hangisi asit yağmurlarının ekosistem üzerindeki doğrudan bir etkisi değildir?

- A) Topraktaki minerallerin çözünerek yıkanıp gitmesi
- B) Göllerdeki pH değerinin düşerek balık ölümlerine yol açması
- C) Tarihi eserlerin (mermer ve metal) aşınması
- D) Bitkilerin yapraklarındaki koruyucu tabakanın zarar görmesi
- E) Atmosferdeki karbondioksit oranının azalması

10. Laboratuvarında bir çözeltinin asit mi yoksa baz mı olduğunu anlamaya çalışan bir öğrenci, çözeltiye turnusol kağıdı batırdığında kağıdın maviye döndüğünü gözlemliyor. Bu çözelti ile ilgili hangisi kesinlikle doğrudur?

- A) pH değeri 7'den küçüktür.
- B) Tadı ekşidir.
- C) Çözeltideki H⁺ iyonu sayısı OH⁻ iyonu sayısından fazladır.
- D) Çözelti bazik özellik gösterir.
- E) Mavi turnusolu kırmızıya çevirir.

11. İnsan vücudunda kalsiyum minerali; kemik yapımı, kas kasılması ve kanın pıhtılaşması gibi hayati süreçlerde görev alır. Uzun süre yetersiz kalsiyum alan bir bireyde aşağıdaki durumlardan hangisinin gerçekleşmesi beklenmez?

- A) Kemiklerde yumuşama ve kırılabilirlik artışı
- B) Yaralanmalarda kanın pıhtılaşma süresinin uzaması
- C) Kaslarda kramplar ve kasılma sorunları
- D) İleri yaşlarda osteoporoz (kemik erimesi) riski
- E) Sinir hücrelerinde impuls iletiminin hızlanması

12. Su molekülleri arasında oluşan hidrojen bağları sayesinde suyun yüzeyinde bir gerilim oluşur. Bu yüzey gerilimi sayesinde bazı böcekler suyun üzerinde batmadan yürüyebilir. Suyun yüzey gerilimini azaltmak için;

- A) Suyun sıcaklığını artırmak
- B) Suyu tuz eklemek
- C) Suyun miktarını artırmak
- D) Suyu daha dar bir kaba koymak
- E) Suyu dondurmak

13. İyot minerali, boyun bölgesinde bulunan tiroit bezinden salgılanan tiroksin hormonunun yapısına katılır. İyot eksikliğinde tiroit bezi bu hormonu üretebilmek için çok çalışır ve büyür. Bu hastalığa ne ad verilir?

- A) Anemi
- B) Skorbüt
- C) Guatr
- D) Raşitizm
- E) Gece körlüğü

14. Asitler ve bazlar tepkimeye girdiğinde tuz ve su oluşur. Vücudumuz için önemli bir tuz olan Sodyum Klorür (NaCl) ile ilgili hangi ifade yanlıştır?

- A) Hücre dışı sıvının osmotik basıncını düzenler.
- B) Fazla tüketimi tansiyon yüksekliğine neden olabilir.
- C) Sadece dışarıdan besinlerle alınabilir, vücutta sentezlenemez.
- D) Hücre zarından geçemeyecek kadar büyük moleküllerdir.
- E) Sinirsel iletimde görev alan iyonları sağlar.

15. Suyun öz ısısının yüksek olması canlılar için neden hayati bir öneme sahiptir?

- A) Hücre içindeki kimyasal tepkimelerin gerçekleşmesi için sıvı ortam sağlar.
- B) Vücut ısısının kolayca değişmesini engelleyerek kararlı bir iç çevre (homeostazi) oluşturur.
- C) Zararlı atıkların seyreltilerek vücuttan atılmasını sağlar.
- D) Besinlerin sindirim kanalı boyunca ilerlemesine yardımcı olur.
- E) Suyun yüzeyinde canlıların yürümesine olanak tanır.

16. Bir öğrenci hazırladığı deney düzeneğinde; I. tüpe saf su, II. tüpe asit çözeltisi, III. tüpe baz çözeltisi koyuyor. Hangi tüpün pH değeri 7'den büyüktür?

- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) Yalnız III
- D) I ve II
- E) II ve III

17. Minerallerle ilgili verilen özelliklerden

hangisi tüm mineraller için ortaktır?

- A) Kemik ve dişlerin yapısına katılma
- B) Klorofil yapısında bulunma
- C) Sindirime uğramadan hücre zarından geçebilme
- D) Hormonların yapısına katılma
- E) Kanın pıhtılaşmasında görev alma

18. Güneşli bir günde, bir köpeğin dilini dışarı çıkararak hızlı hızlı soluk alıp vermesi suyun hangi özelliğini kullanarak vücut sıcaklığını düşürmeye çalıştığını gösterir?

- A) Çözücü özelliği
- B) Buharlaşma ısısının yüksek olması
- C) Kohezyon kuvveti
- D) Öz kütlesi
- E) Adhezyon kuvveti

19. İnsan vücudunda bulunan inorganik bileşikler için aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) Düzenleyici olarak görev yapabilirler.
- B) Hücrelerin yapısına katılabilirler.
- C) Gerekliğinde enerji verici olarak parçalanırlar.
- D) Eksikliklerinde çeşitli hastalıklar ortaya çıkar.
- E) Canlılar tarafından dışarıdan hazır olarak alınırlar.

20. Fosfor (P) minerali canlılarda; I. DNA ve RNA, II. ATP, III. Hücre zarı yapılarından hangilerinin içeriğinde bulunur?

- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) I ve II
- D) II ve III
- E) I, II ve III

9. Sınıf Biyoloji — İnorganik Bileşikler

9. Sınıf Biyoloji İnorganik Bileşikler testi, TestYurdu tarafından 2026 MEB müfredatına %100 uyumlu kazanım testleri formatında özenle hazırlanmıştır. Soruları interaktif bir şekilde çözebilir, anında sonuçlarınızı ve detaylı başarı analizinizi görebilirsiniz.

» [Testi İnteraktif \(Online\) Çöz](#)

» [9. Sınıf Biyoloji Testleri Çöz](#)

» [9. Sınıf Testleri Çöz](#)



QR Kod ile Çöz

⚠ **Cevap anahtarına ulaşmak ve testi online çözmek için yukarıdaki bağlantıları kullanabilir veya yukarıdaki QR kodu taratabilirsiniz.**