

DERS / KAZANIM 10. Sınıf Kimya Testleri Çöz	SORU SAYISI 25 Soru	ÖNERİLEN SÜRE 50 Dakika	MÜFREDAT UYUMU %100 MEB Uyumlu
---	------------------------	----------------------------	-----------------------------------

1. Kış aylarında yollarda oluşan buzlanmayı önlemek amacıyla tuz dökülmesi, kimyanın hangi temel prensibi ile açıklanabilir ve bu işlemde en yaygın kullanılan NaCl tuzu hakkında hangisi yanlıştır?

- A) Tuz, suyun donma noktasını düşürür.
- B) NaCl, iyonik yapılı kristal bir katıdır.
- C) Karayollarında kullanılan tuz, bitki örtüsüne ve araç kaportalarına zarar verebilir.
- D) Saf su 0°C'de donarken, tuzlu su daha düşük sıcaklıklarda sıvı halde kalabilir.
- E) NaCl tuzu, sadece kovalent bağlar içerdiği için suda moleküler olarak çözünür.

2. Annesine kek yapımında yardım eden Elif, tarifte karbonat (NaHCO_3) kullanıldığını görür. Kek fırına verildiğinde hamurun kabarmasının kimyasal sebebi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Karbonatın ısı etkisiyle CO_2 gazı açığa çıkarması
- B) Karbonatın un ile tepkimeye girerek O_2 gazı üretmesi
- C) Karbonatın kekteki suyu çekerek katılaşmayı sağlaması
- D) NaHCO_3 bileşiğinin kristal yapısının genişlemesi
- E) Karbonatın kekteki asidik maddelerle tepkimeye girip H_2 gazı çıkarması

3. Kireç taşı (CaCO_3) doğada mermer, tebeşir ve kireç taşı olarak farklı formlarda bulunur. Bu bileşiğin kullanımı ve özellikleriyle ilgili verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Suda çok iyi çözünen bir tuzdur.
- B) İnşaat sektöründe çimento ve kireç üretiminde kullanılır.
- C) Asitlerle tepkimeye girerek CO_2 gazı oluşturur.
- D) Mağaralardaki sarkıt ve dikitlerin oluşumundan sorumludur.
- E) Isıtıldığında kalsiyum oksit (sönmemiş kireç) ve karbondioksit ayrışır.

4. Laboratuvarında bir miktar NH_4Cl (nişadır) tuzu ile ilgili deney yapan bir öğrenci, bu tuzun özellikleri hakkında şu notları alıyor. Bu notlardan hangisi hatalıdır?

- A) Yaygın adı nişadırıdır.
- B) Kuru pil üretiminde elektrolit olarak kullanılır.
- C) Sulu çözeltisi bazik özellik gösterir.
- D) Metal yüzeylerin temizlenmesinde (kalaycılıkta) kullanılır.
- E) Gıdalarda kıvam artırıcı veya tatlandırıcı olarak bazı ülkelerde kullanılır.

5. Çamaşır sodası (Na_2CO_3) sert suların yumuşatılmasında neden kullanılır?
- A) Sudaki mikroorganizmaları öldürdüğü için
B) Sudaki Ca^{2+} ve Mg^{2+} iyonlarını çöktürerek ortamdan uzaklaştırdığı için
C) Suyun pH değerini nötr yaptığı için
D) Suyun kaynama noktasını düşürdüğü için
E) Sabunun köpürmesini engelledięi için
6. Tuzlar genel olarak iyonik yapılı bileşiklerdir. Tuzların fiziksel özellikleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?
- A) Oda koşullarında genellikle katı haldedirler.
B) Erime ve kaynama noktaları oldukça yüksektir.
C) Katı halde elektrik akımını iletirler.
D) Sert ve kırılğandır, tel ve levha haline getirilemezler.
E) Sulu çözeltileri elektrolittir.
7. Asidik, bazik ve nötr tuzlar, tuzu oluşturan asit ve bazın kuvvetine göre sınıflandırılır. Buna göre aşağıdakilerden hangisi nötr bir tuzdur?
- A) Na_2CO_3 D) CH_3COONa
B) NH_4Cl E) AlCl_3
C) KNO_3
8. Bir gıda fabrikasında salamura zeytin üretimi yapılmaktadır. Bu işlemde yoğun miktarda NaCl kullanılmasının temel amacı aşağıdakilerden hangisidir?
- A) Zeytine sadece lezzet vermek
B) Zeytinin rengini koyulařtırmak
C) Mikroorganizma faaliyetlerini engelleyerek bozulmayı önlemek
D) Zeytindeki yağ oranını artırmak
E) Zeytinin pH deęerini 1'e düşürmek
9. Aşağıdaki asit-baz çiftlerinden hangisinin tepkimesi sonucunda oluşan tuzun yaygın adı 'Yemek Sodası'dır?
- A) $\text{NaOH} + \text{HCl}$ D) $\text{NH}_3 + \text{HCl}$
B) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3$ E) $\text{KOH} + \text{HNO}_3$
C) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$
10. Sarkıt ve dikitlerin oluşumu, travertenlerin meydana gelmesi aşağıdaki tuzlardan hangisinin kimyasal çökelme sürecine bir örnektir?
- A) Na_2CO_3 D) NH_4Cl
B) NaCl E) KNO_3
C) CaCO_3

11. Mide yanması şikayeti olan bir kişi, doktor tavsiyesiyle içinde sodyum bikarbonat bulunan bir antiasit ilaç kullanmaktadır. Bu ilacın midedeki etkisiyle ilgili hangisi doğrudur?

- A) Mide asidini (HCl) nötralleştirerek pH'ı aşırı düşürür.
- B) Mide asidi ile tepkimeye girerek CO₂ gazı ve nötrleşme ürünleri oluşturur.
- C) Midedeki protein sindirimini hızlandırır.
- D) Mide duvarını asidik bir tabaka ile kaplar.
- E) Sadece fiziksel bir karışım oluşturur, kimyasal tepkime gerçekleşmez.

12. Aşağıdaki tuzlardan hangisi karşısında verilen kullanım alanıyla eşleşmez?

- A) NaCl - Deri tabaklama
- B) Na₂CO₃ - Cam üretimi
- C) NaHCO₃ - Yangın söndürme cihazları
- D) CaCO₃ - Gübre üretimi (Amonyum nitrat kaynağı)
- E) NH₄Cl - Lehimcilikte yüzey temizleme

13. İyonik kristal yapılı tuzlar darbe aldığında neden parçalanır?

- A) Atomlar arasındaki bağlar çok zayıf olduğu için
- B) Darbe ile aynı yüklü iyonların birbirini itmesi sonucu kristal düzeni bozulduğu için
- C) Tuzlar sıvı halden katı hale geçerken boşluklu yapı oluşturduğu için
- D) Tuzlar sadece ametal atomlarından oluştuğu için
- E) Tuz kristallerinde iyonlar serbestçe hareket edebildiği için

14. Gübre fabrikalarında ve patlayıcı yapımında yaygın olarak kullanılan, beyaz renkli, suda çok iyi çözünen tuz aşağıdakilerden hangisidir?

- A) NaCl
- B) NH₄NO₃
- C) CaCO₃
- D) CaSO₄
- E) BaSO₄

15. Aşağıdaki olaylardan hangisinde bir tuzun kimyasal özelliğinden yararlanılmamıştır?

- A) Karbonatın kek hamurunu kabartması
- B) Çamaşır sodasının sert suyu yumuşatması
- C) Tuzlu suyun elektriği iletmesi
- D) Kireç taşının ısıtılarak sönmemiş kirece dönüşmesi
- E) Kaya tuzunun öğütülerek sofraya tuzu haline getirilmesi

16. Simyacılar döneminden beri bilinen 'Nişadır' tuzu ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Formülü NH₄Cl'dir.
- B) Amonyak ve hidrojen klorürün tepkimesinden oluşur.
- C) Tekstilde boyama işlemlerinde kullanılır.
- D) Oda koşullarında gaz halindedir.
- E) Öksürük şuruplarında balgam söktürücü olarak bulunabilir.

17. Camın ana bileşenlerinden biri olan ve 'Soda külü' olarak da bilinen tuzun formülü nedir?

- A) NaOH
- B) Na₂CO₃
- C) NaHCO₃
- D) NaCl
- E) Ca(OH)₂

18. Tuzların iyonik yapıda olması onlara hangi özelliği kazandırır?

- A) Düşük erime noktası
- B) Sadece suda çözünme yeteneği
- C) Katı halde elektrik iletkenliği
- D) Belirli bir kristal örgü yapısı
- E) Esneklik ve dövülebilirlik

19. Aşağıdaki ifadelerden hangisi tüm tuzlar için ortaktır?

- A) Sulu çözeltilerinin pH değerinin 7 olması
- B) Suda çok iyi çözünmeleri
- C) Yapılarında en az bir metal ve bir ametal iyonu bulundurmaları
- D) İyonik bağlı bileşikler olmaları
- E) Beyaz renkli olmaları

20. Mutfaklarda kullanılan kabartma tozu paketlerinin üzerinde 'Sodyum Bikarbonat' yazar. Bu bileşik hakkında verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Antiasit özelliği gösterir.
- B) Kağıt üretiminde kullanılır.
- C) Formülü Na_2CO_3 'tür.
- D) Suların sertliğini gidermede yardımcı olabilir.
- E) Gıda endüstrisinde katkı maddesi olarak kullanılır.

21. Aşağıdaki tuzlardan hangisinin sulu çözeltisi mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirir?

- A) NaCl
- B) Na_2CO_3
- C) NH_4Cl
- D) KNO_3
- E) NaHCO_3

22. Tuzlar hakkında hazırlanan bir doğru-

yanlış tablosunda hangi eşleştirme hatalıdır?

- A) Erime noktaları yüksektir - Doğru
- B) Tamamı suda moleküler çözünür - Yanlış
- C) Kristal örgü yapısındadırlar - Doğru
- D) Sıvı halde elektriği iletmezler - Yanlış
- E) Sadece nötrleşme tepkimeleriyle oluşurlar - Doğru

23. İçme sularının dezenfeksiyonunda kullanılan klor gazı üretiminde ham madde olarak hangi tuz kullanılır?

- A) CaCO_3
- B) NaCl
- C) NH_4Cl
- D) Na_2CO_3
- E) NaHCO_3

24. Aşağıdaki maddelerden hangisi bir tuz değildir?

- A) Nişadır
- B) Yemek sodası
- C) Çamaşır sodası
- D) Sönmüş kireç
- E) Kireç taşı

25. Tuz göllerinden elde edilen ham tuzun rafine edilerek sofratuzuna dönüştürülmesi sürecinde, saflaştırma işlemi hangi fiziksel özelliğe dayanır?

- A) İletkenlik
- B) Çözünürlük farkı
- C) Erime noktası
- D) Renk
- E) Sertlik

10. Sınıf Kimya — Tuzlar ve Özellikleri

MEB'in güncel kazanımları düşünülerek tasarlanan **10. Sınıf Kimya Tuzlar ve Özellikleri** testi, eğitimde öncü olan TestYurdu güvencesiyle sizlere sunulmaktadır. Sınav deneyiminizi en üst seviyeye taşımak için testlerimizi düzenli olarak çözün.

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

» [10. Sınıf Kimya Testleri Çöz](#)



QR Kod ile Çöz

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