

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

1. Antoine Lavoisier, kapalı bir kapta bir miktar kalay metali ile hava örneğini tartmış, ardından kabı ısıtmıştır. Isıtma işlemi sonucunda kalayın beyaz bir toza dönüştüğünü görmüş ve kabı tekrar tarttığında kütlenin değişmediğini fark etmiştir. Bu deneyden çıkarılacak en temel sonuç aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Kimyasal tepkimelerde atomların türü değişir.
B) Kimyasal tepkimelerde toplam kütle her zaman korunur.
C) Isı alan tepkimelerde kütle artışı gözlenir.
D) Gaz fazındaki maddelerin kütlesi ölçülemez.
E) Metal oksitler her zaman beyaz renklidir.

2. $C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$ tepkimesi ile ilgili verilen; I. Yanma tepkimesidir. II. Ekzotermik (ısı veren) bir tepkimedir. III. Atom sayısı ve türü korunmuştur. yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Bir kimyasal tepkimede zamanla maddelerin kütlelerindeki değişim incelendiğinde; X ve Y maddelerinin azaldığı, Z maddesinin ise oluştuğu gözlemleniyor. Tepkime tam verimle gerçekleştiğine göre aşağıdakilerden hangisi kesinlikle yanlıştır?

- A) Tepkime denklemi $X + Y \rightarrow Z$ şeklindedir.
B) X maddesi tükenmiş olabilir.
C) Z maddesi bir bileşiktir.
D) Toplam kütle azalmıştır.
E) X ve Y'nin toplam kütlesi, oluşan Z'nin kütlesine eşittir.

4. Mutfakta kullanılan kabartma tozu ($NaHCO_3$), kek hamuruna eklenip fırında ısıtıldığında Na_2CO_3 , H_2O ve CO_2 gazına ayrışır. Bu olayla ilgili; I. Analiz (ayırışma) tepkimesidir. II. CO_2 gazı kekin kabarmasını sağlar. III. Kimyasal bir değişimdir. ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

5. Aşağıda verilen tepkime denklemlerinden hangisi en küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde O₂ katsayısı diğerlerinden farklı olur?

- A) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ D) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
B) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ E) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$
C) $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$

6. Gümüş (Ag) takıların zamanla havada bulunan kükürtlü gazlarla tepkimeye girerek siyahlaşması olayı ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Kimyasal bir değişimdir.
B) Yavaş yanma olarak sınıflandırılabilir.
C) Gümüşün fiziksel özellikleri değişmiştir.
D) Tepkime sonucunda yeni atomlar oluşmuştur.
E) Toplam proton sayısı korunmuştur.

7. Asit ve bazların sulu çözeltilerinin tepkimeye girerek tuz ve su oluşturmaya 'Nötralleşme Tepkimesi' denir. Buna göre, aşağıdakilerden hangisi bir nötralleşme tepkimesidir?

- A) $\text{HCl}(\text{suda}) + \text{NaOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{NaCl}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
B) $\text{AgNO}_3(\text{suda}) + \text{NaCl}(\text{suda}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{k}) + \text{NaNO}_3(\text{suda})$
C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
D) $\text{CaCO}_3(\text{k}) \rightarrow \text{CaO}(\text{k}) + \text{CO}_2(\text{g})$
E) $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$

8. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2(\text{suda}) + 2\text{KI}(\text{suda}) \rightarrow \text{PbI}_2(\text{k}) + 2\text{KNO}_3(\text{suda})$ tepkimesi için; I. Çözünme-çökelme tepkimesidir. II. Net iyon denklemi $\text{Pb}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{I}^{-}(\text{suda}) \rightarrow \text{PbI}_2(\text{k})$ şeklindedir. III. K⁺ ve NO₃⁻ seyirci iyonlardır. yargılarından hangileri doğrudur?

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

9. Al₂(SO₄)₃ bileşiğindeki toplam atom sayısı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) 5 D) 15
B) 9 E) 17
C) 12

10. Demir (Fe) metalinin paslanması (Fe₂O₃ oluşumu) ile ilgili; I. Yanma tepkimesidir. II. Sentez (oluşum) tepkimesidir. III. Fiziksel bir olaydır. yargılarından hangileri doğrudur?

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

11. Aşağıdaki olaylardan hangisinde kimyasal bir değişim gerçekleşmez?

- A) Elmanın kararması D) Kağıdın yanması
B) Sütten yoğurt yapılması E) Demirin paslanması
C) Buzun erimesi

12. $X + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ tepkimesinde yer alan 'X' maddesinin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- A) CH_4 D) C_2H_4
B) C_2H_6 E) C_3H_8
C) CH_3OH

13. Mide yanması şikayeti olan bir kişi doktorun tavsiyesiyle bazik özellik gösteren bir antiasit şurup içmiştir. Bu olaydaki kimyasal tepkime türü aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Yanma D) Analiz
B) Sentez E) Çözünme-çökme
C) Nötralleşme

14. Kalsiyum karbonat (kireç taşı) ısıtıldığında kalsiyum oksit ve karbondioksit gazına dönüşür. Bu tepkime ile ilgili; I. Isı alan (endotermik) bir tepkimedir. II. Heterojen bir tepkimedir. III. Toplam atom sayısı azalır. yargılarından hangileri doğrudur?

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

15. Aşağıdaki gazlardan hangisi yanma tepkimesi vermez?

- A) CH_4 D) He
B) H_2 E) C_3H_8
C) CO

16. Kimyasal tepkimelerde aşağıdakilerden hangisi her zaman korunmaz?

- A) Atom sayısı D) Toplam molekül sayısı
B) Atom türü E) Toplam proton sayısı
C) Toplam kütle

17. Bir X maddesi yandığında sadece CO_2 ve H_2O oluşmaktadır. Buna göre X maddesinin yapısında; I. Karbon (C) II. Hidrojen (H) III. Oksijen (O) elementlerinden hangileri kesinlikle bulunur?

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

18. $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$ tepkimesi için aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) Sentez tepkimesidir.
B) Homojen bir tepkimedir.
C) Molekül sayısı korunmuştur.
D) Bir yanma tepkimesidir.
E) Ürün bir bileşiktir.

19. Laboratuvarında bir tüpte bulunan Mg metali üzerine HCl çözeltisi eklendiğinde gaz çıkışı olduğu ve tüpün ısındığı gözleniyor. Bu olayla ilgili hangisi yanlıştır?

- A) Kimyasal bir tepkime gerçekleşmiştir.
B) Çıkan gaz H_2 gazıdır.
C) Tepkime ekzotermiktir.
D) Mg atomları yok olmuştur.
E) Bir metal-asit tepkimesidir.

20. $2Al + \frac{3}{2} O_2 \rightarrow Al_2O_3$ tepkimesine göre 5,4 gram Al metali tamamen yandığında kaç gram Al_2O_3 oluşur? (Al: 27, O: 16)

- A) 5,1 D) 20,4
B) 10,2 E) 25,5
C) 15,3

21. Sarkıt ve dıktlerin oluşumu, aydanlıkların dibinde kireç birikmesi gibi olaylar hangi tepkime türüne örnektir?

- A) Yanma D) Nötralleşme
B) Analiz E) Yer değiştirme
C) nme-kelme

22. Kapalı sabit hacimli bir kapta gerçekleşen $N_2(g) + 3H_2(g) \rightarrow 2NH_3(g)$ tepkimesi sırasında aşağıdakilerden hangisi değişir?

- A) Toplam ktle D) Atom türü
B) Toplam atom E) Toplam proton sayısı
C) Toplam molekül sayısı

23. Aşağıdaki bileşiklerden hangisi yandığında hava kirliliğine ve asit yağmurlarına neden olan SO_2 gazını açığa çıkarır?

- A) CH_4 D) NH_3
B) C_2H_5OH E) CO
C) CS_2

24. Bir kimyasal tepkime denkleştirilirken; I. En karmaşık yapılı bileşiğin katsayısı genellikle 1 alınır. II. Hidrojen ve oksijen atomları genellikle en son denkleştirilir. III. Elementel haldeki gazların (O_2 , H_2 vb.) katsayısı kesirli olabilir. kurallarından hangileri uygulanabilir?

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

25. Aşağıdaki tepkimelerin hangisinde girenlerin katsayıları toplamı, ürünlerin katsayıları toplamına eşittir? (En küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde)

- A) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ D) $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
B) $C + O_2 \rightarrow CO_2$ E) $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$
C) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

10. Sınıf Kimya — Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler

10. Sınıf Kimya Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler testi, TestYurdu tarafından 2026 MEB müfredatına %100 uyumlu kazanım testleri formatında özenle hazırlanmıştır. Soruları interaktif bir şekilde üzebilir, anında sonuçlarınızı ve detaylı başarı analizinizi görebilirsiniz.

» [Testi İnteraktif \(Online\) z](#)

» [10. Sınıf Kimya Testleri z](#)



QR Kod ile z

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