

10.SINIF KİMYA TARAMA SORULARI

1. $\text{CaCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{CaO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$
- tepkimesi ile ilgili.
- Heterojen tepkimedir.
 - Analiz tepkimesidir.
 - Yanma tepkimesidir.
 - Kimyasal değişimle gerçekleşmiştir.
- yargılardan hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) Yalnız IV C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve IV

2. Aşağıda formülü verilen asitlerden hangisinin yaygın adı doğru olarak verilmiştir?

	Formül	Yaygın adı
A)	HCl	Kezzap
B)	H_2SO_4	Tuz ruhu
C)	CH_3COOH	Sırke ruhu
D)	HNO_3	Zaç yağı
E)	H_3PO_4	Potas kostik

3. Aşağıda formülleri verilen asitlerden hangisinin yaygın adı doğru olarak verilmiştir?

	Asit	Yaygın adı
A)	H_2SO_4	Tuz ruhu
B)	HNO_3	Zaç yağı
C)	HCl	Kezzap
D)	CH_3COOH	Sırke asidi
E)	HF	Karınca asidi

4. Kaynamakta olan makarna suyuna yemek tuzu eklenliğinde,

- Kaynama bir müddet durur.
- Suyun sıcaklığı yükselir.
- Çözelti efde edilir.

yargılardan hangileri doğru olur?

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

5. 30 g şeker ve 270 g su kullanılarak hazırlanan bir çözelti kütlesi yüzde kaçtır?

- A) 25 B) 15 C) 11 D) 10 E) 9

6. Aşağıda fizikal sel halleri verilen madde çiftlerinden hangisi karıştırıldığında her zaman çözelti oluşturur?

- A) Sıvı - sıvı B) Katı - sıvı C) Sıvı - gaz
D) Gaz - gaz E) Katı - katı

7.

	Madde	Özellik
I.	HNO_3	Aşındırıcıdır.
II.	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Tatlıacidir.
III.	H_2SO_4	Tuz oluşturur.

Yukarıdaki maddelerden hangilerinin özellikleri doğru olarak verilmiştir?

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

8.

Karışımalar ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanyıştır?

- A) Kahve homojen olmayan bir karışımıdır.
- B) Homojen karışımına çözelti adı verilir.
- C) Karışımarda en az iki cins madde bulunur.
- D) Karışımalar saf maddelerdir.
- E) Hava homojen bir karışımıdır.

9.

Asitler ile ilgili,

- I. Tatlı ekşidir.
 - II. Suda H^+ iyonu oluştururlar.
 - III. Limon ve sirke örnek olarak verilebilir.
- yargılardan hangileri doğrudur?

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

10. Asitler suda çözündüğü zaman H^+ , bazlar suda çözündüğü zaman OH^- iyonu oluştururlar.

Buna göre,

- I. $HNO_3(s) \xrightarrow{H_2O} H^+(suda) + NO_3^-(suda)$
 - II. $CH_3COOH(suda) \rightarrow CH_3CO^+(suda) + OH^-(suda)$
 - III. $NH_3(suda) \rightarrow NH_4^+(suda) + OH^-(suda)$
- maddelerinden hangilerinin suda çözünme denklemi doğru olarak verilmiştir?

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

11.

Asitlerin genel özellikleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanyıştır?

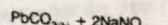
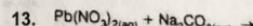
- A) Suda çözündüklerinde iyonlaşarak oluşturdukları çözelti elektrikî iletir.
- B) Sulu çözeltilerinde H_3O^+ iyonu oluştururlar.
- C) Bazlarla tepkimeye girerek sadece tuz oluştururlar.
- D) Bazı metallere tepkimelerinde H_2 gazı çıkarırlar.
- E) Bulundukları maddelere ekşilik katarlar.

12.

Kütlece % 20 lik 80 g KNO_3 tuzunun sulu çözeltisinde 20 g daha KNO_3 tuzu çözülüyor.

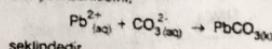
Buna göre, oluşan çözelti kütlece yüzde kaçlık olur?

- A) 8 B) 16 C) 24
 D) 36 E) 44



Yukanda verilen çökelme tepkimesi ile ilgili,

- I. Ürûnen heterojen karışım oluşturur.
- II. Seyirci iyonları Na^+ ve NO_3^- iyonlarıdır.
- III. Net iyon denklemi,



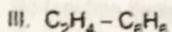
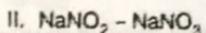
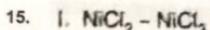
yargılardan hangileri doğrudur?

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

14. - Akü asidi olarak bilinir.
 - Çok kuvvetli bir asittir.
 - Nem çekicidir.
 - Cilde teması çok tehlikelidir.

Yukarıda özellikleri verilen asit aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) Nitrik asit B) Fosforik asit
 C) Hidroklorik asit D) Sulfürk asit
 E) Sitrik asit



Yukarıda verilen bileşik çiftlerinden hangileri katlı oranlar kanununa uyumaz?

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

16. Aşağıdaki pH değerlerine sahip madde-
lerden hangisinin asitlik kuvveti
en fazladır?

- A) pH = 4,3
 B) pH = 1,2
 C) pH = 9,4
 D) pH = 12,3
 E) pH = 7,0

17. 1 mol H_2SO_4 asidinin tam nötrleşmesi için 1 mol baz kullanılır.

Bu baz aşağıda verilenlerden hangisi olabilir?

- A) NaOH B) NH_3 C) Al(OH)_3
 D) Mg(OH)_2 E) CH_3COOH

18.

120 g suda tuz çözülmek hazırlanan kütlece % t_0 lik çözeltide kaç g tuz vardır?

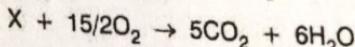
- A) 480 B) 360 C) 240 D) 180 E) 160

19. Çözeltilerin derişime bağlı özelliklerine koligatif özelilikler adı verilir.

Buna göre aşağıdakilerin hangisi koligatif özelliklerden birisi değildir?

- A) Ebülyoskopî
 B) Yoğunluk
 C) Osmotik basıncı
 D) Buhar basıncı düşmesi
 E) Kriyoskopî

20.



**denkleştirilmiş denklemdeki X ile be-
lirtilen bileşik aşağıdakilerden hangi-
si olabilir?**

- A) C_5H_{12} B) $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$
 C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$ D) $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$
 E) $\text{C}_4\text{H}_{11}\text{COOH}$

21. Aşağıda bazı bilim insanları ve öne sürdükleri yasalar verilmiştir.

Buna göre,

	Bilim İnsanı	Yasa
I.	Joseph Proust	Sabit oranlar
II.	Antoine Lavoisier	Kütlenin korunumu
III.	John Dalton	Katlı oranlar

hangilerinde bilim insanları yasalar ile doğru olarak eşleştirilmiştir?

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

22. Aşağıdakilerden hangisi heterojen karışım türlerinden birisidir?

- A) Süspansiyon
 B) Kolloid
 C) Çözelti
 D) Emülsiyon
 E) Aerosol

23. Aşağıdaki metallerden hangisi amforet metal değildir?

- A) Alüminyum
 B) Çinko
 C) Bakır
 D) Kurşun
 E) Krom

24. 56 g CO gazının 92 g NO₂ gazi ile tepkimesinden 88 g CO₂ gazi ve bir miktar NO gazi elde ediliyor.

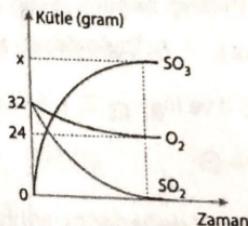
Buna göre, oluşan NO bileşığının kütlesi kaç gramdır?

- A) 16 B) 32 C) 40
 D) 48 E) 60

25. Aşağıdaki yöntemlerden hangisi homojen bir karışım ayırmaya yöntemi olabilir?

- A) Eleme B) Yüzdürme C) Süzme
 D) Damıtma E) Aktarma

- 26.

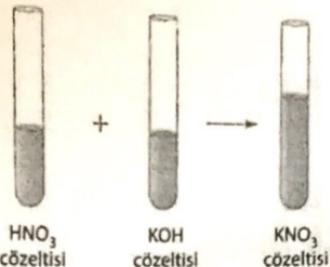


SO₂ gazının SO₃ oluşturmak üzere yanma tepkimesinde maddelerinin kütelerinin zamanla değişim grafikleri yukarıda verilmiştir.

Grafiğe göre oluşan SO₃ gaz kütlesi (x) aşağıdakilerden hangısında doğru olarak verilmiştir?

- A) 8 B) 16 C) 24
 D) 28 E) 40

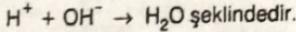
27.



Yukarıdaki test tüplerde bulunan maddeler arasında gerçekleşen tepkime verilmiştir.

Bu tepkime ile ilgili,

- Nötrleşme tepkimesidir.
- İşı açığa çıkan ekzotermik bir tepkimedir.
- Net iyon tepkimesi



yargılardan hangileri doğrudur?

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

28. 1 mol N_2 gazi ile ilgili,

- Normal koşullarda 22,4 L dir.
- Avogadro sayısı kadar atom içerir.
- 14 gramdır.

yargılardan hangileri doğrudur? ($N = 14$)

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

29. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi hem sentez hem de yanma tepkimesine örnek olarak verilebilir?

- A) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 B) $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
 C) $\text{Mg} + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
 D) $2\text{NO} \rightarrow \text{N}_2 + \text{O}_2$
 E) $\text{MgCO}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{CO}_2$

30.



Oda koşullarında bulunan yukarıdaki çözeltiye aşağıdakilerden hangisinin eklenmesiyle nötrleşme tepkimesi gerçekleşir?

- A) Zn metali B) HNO_3 çözeltisi C) Saf su
 D) Kireç suyu E) SO_3 gazı