

İTERAKTİF EĞİTİM
FEN VE TEKNOLOJİ GENEL TARAMA TESTİ -10-

1) Aşağıdakilerden hangisi asitler için doğru değildir?

- A) Tatları ekşidir.
- B) Turnusol kağıdının rengini kırmızıya çevirirler.
- C) Sudaki çözeltileri elektrik akımını iletmez.
- D) Metaller üzerinde aşındırıcı etki yaparlar.

2) Aşağıdaki tepkimelerden hangisi ayrışma tepkimesidir?

- A) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
- B) $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
- C) $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- D) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

3) Aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisi yalnızca iyonik bağlı bileşik oluşturur?

- A) 15X B) 6Y
- C) 11Z D) 17Q

4) Aşağıdakilerden hangisinin sulu çözeltisi kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürür?

- A) HCl
- B) H_2SO_4
- C) NH_3
- D) CO_2

5) Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin oluşumu sırasında oluşan kimyasal bağ diğerlerinden farklıdır?

- A) NO_3 B) NH_3
- C) H_2O D) NaCl

6) Herhangi bir bileşiğin analiz tepkimesinde aşağıdaki olaylardan hangisinin oluşması kesin değildir?

- A) Elektron sayısının korunumu
- B) Kütle korunumu
- C) Enerjinin açığa çıkması
- D) Atom cinslerinin aynı kalması

7) Aşağıdakilerden hangisi, bir sıvının baz olduğunu kesin olarak belirtir ?

- A) Suda çözünmemesi.
- B) Elektrik akımını iletmesi
- C) Çözünürken iyonlara ayrışması.
- D) Kırmızı turnusol kağıdını maviye çevirmesi

8) Aşağıdakilerden hangisinde, iyonik bağlı bileşikler oluşur ?

- A) Metal- ametal arasında
- B) Ametaller arasında
- C) Metaller arasında
- D) Soygazlar arasında

9) Aşağıdaki tepkime denklemlerinden hangisi denktir ?

- a) $\text{KCl} ? \text{K} + \text{Cl}_2$
- b) $\text{Mg(OH)}_2 ? \text{MgO} + \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{Fe} + \text{O}_2 ? \text{Fe}_2\text{O}_3$
- d) $\text{Ag} + \text{O}_2 ? \text{Ag}_2\text{O}$

10) Bir kimyasal tepkimede aşağıdakilerden hangisi değişir ?

- a) Atomların çekirdek yapısı
- b) Atomların kütlesi
- c) Atom sayısı
- d) Molekül yapısı

11) Aşağıdakilerden hangisi yanlıştır ?

- a) Asit ve bazlar teneke kutuda saklanabilir.
- b) Asit içine su dökülmez
- c) Bazların acı tadı vardır
- d) Bazların sulu çözeltileri iyonik yapıdadır.

İTERAKTİF EĞİTİM

12) PH=2 olan bir madde için [aşağıdakilerden hangisi](#) kesinlikle [yanlıştır](#) ?

- a-Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- b-Mavi turnosolu kırmızıya çevirir.
- c-Sulu çözeltilerine H⁺ iyonu verir.
- d-Seyreltik çözeltilerinin tadı acıdır.

13) [Aşağıdakilerden](#) hangileri bazların özellikleridir?

- 1-Sulu çözeltilerine OH⁻ iyonu verir.
- 2-Mavi turnosolu kırmızıya çevirir.
- 3-Seyreltik çözeltilerinin tadı ekşidir.

- A)Yalnız 1
- B) 1-2
- C) 2-3
- D) 1-3

14) [Aşağıdakilerden hangisi](#) aktif metallerle etki eder?

- A)Asit
- B)Baz
- C)Tuz
- D) Oksit

15) K,L ve M elementlerinin aralarında oluşturduğu bileşiklerinden;

KL bileşiğinde iyonik bağ,

LM bileşiğinde kovalent bağ vardır. Buna göre [aşağıdaki](#) tabloda I, II ve III ile gösterilen yerlere hangi seçenekte verilenler getirilebilir?

ELEMENT ELEKTRON DİZİLİŞİ

- I 2, 8, 7
- II 2, 8, 8, 1

III 2, 8

I II III

- A) K L M
- B) K M L
- C) L K M
- D) L M K

16)

Bir maddenin pH'sı 0 - 7 arasında ise asit, 7 - 14 arasında ise baz, 7 ise nötrdür.

X çözeltisi ile Y çözeltisi karıştırıldığında Z oluşur.

Y çözeltisine mavi turnosol kağıdı batırıldığında kırmızı renge dönüşür. Buna göre X,Y ve Z'nin pH değerleri için ne söylenebilir.

X Y Z

- A) 2 7 12
- B) 12 2 7
- C) 12 7 2
- D) 7 2 12

17)I.Bir metal atomu ile bir ametal atomu arasında oluşur.

II.Elektron alışverişine dayanır

III Farklı yüklü iyonlar arasındaki elektriksel çekim sonucu oluşur.

Yukarıdaki ifadele [aşağıdaki kimyasal bağlardan hangisinin](#) özellikleridir?

- A)İyonik bağ
- B)Kovalent bağ
- C)Metalik bağ
- D)Hidrojen bağ

18) [Aşağıdakilerden hangisi](#) asit ve bazların ortak özelliği [değildir](#) ?

İNERAKTİF EĞİTİM

- A) Sulu çözeltileri elektrik akımı iletir.
- B) Ele kayganlık hissi verir.
- C) Turnusol kağıdında renk değişikliği olur.
- D) Suda iyonlarına ayrışır

19) Aşağıdakilerden hangisi baz değildir?

- a) CH_3COOH
- b) KOH
- c) NaOH
- d) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

20) 12 elektronu olan Mg ile 17 elektronu olan Cl' un oluşturduğu bileşiğin molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir?

- a) MgCl
- b) Mg_2Cl
- c) Mg_2Cl_2
- d) MgCl_2

CEVAP ANAHTARI

- 01 C 11 A
- 02 D 12 D
- 03 C 13 A
- 04 C 14 A
- 05 D 15 C
- 06 C 16 B
- 07 D 17 A
- 08 A 18 B
- 09 B 19 A
- 10 D 20 D