

İTERAKTİF EĞİTİM
FEN VE TEKNOLOJİ GENEL TARAMA TESTİ -7-

1. Asit ve bazların ortak özelliği aşağıdakilerden hangisidir?

- a)Demir ile tepkimeye girmeleri
- b) Turnosol kağıdını maviye çevirmeleri
- c) Sulu çözeltileri H⁺ iyonu vermeleri
- d)X Elektrik akımını iletmeleri

2) İki element birbiriyle bileşik oluştururken aşağıdaki özelliklerden hangisi değişmez?

- A. Hacim
- B. Fiziksel ve kimyasal özellik
- C. Çekirdek yapısı
- D. Elektron sayısı

3) Aşağıdakilerden hangisi iyonik bileşiktir? (8O, 12Mg, 17Cl, 1H, 6C)

- A) CO₂ B) MgCl₂
- C) H₂O D) HCl

4) $2Fe + XO_2 \rightarrow Fe_2O_3$ tepkime denkleminde X ne olmalıdır?

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

5)X metal ,Y metal, Z ametaldir.Verilen elementler için aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A)X ile Y kovalent bağ yapabilir
- B)X ile Z iyonik bağ yapabilir
- C) X ve Z elektron vermeye yatkındır
- D) X ve Y bileşiklerinde (-) yük kazanırlar

6)Aşağıdakilerden hangisi kimyasal değişmeye örnektir?

- A) Buzulların erimesi
- B) Ekmeğin dilimlenmesi
- C) Şekerin suda çözünmesi
- D) Ekmeğin küflenmesi

7)Aşağıdakilerden hangisi asitlerin özelliğidir?

- A) Tadları acıdır
- B) Sulu çözeltilerine (OH) iyonu verirler
- C) Kırmızı turnosol kağıdını maviye çevirirler
- D) Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir

8)Aşağıdaki maddelerden hangisi karşısında verilen bağ türünü içermez?

- A)NaCl-İyonik bağ
- B)H₂O-Polar kovalent bağ
- C)O₂-Apolar kovalent bağ
- D)CO₂-İyonik bağ

9) I.Suyun donması
II.Mumun yanması
III.Demirin paslanması
Yukarıdaki olaylardan hangileri ısı veren tepkimedir?

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

10) $HCl + NaOH \rightarrow \dots + H_2O$ + Isı reaksiyon denkleminde soru işareti yerine hangisi gelmelidir?

- A)ClOH B)NaCl
- C)HOH D)H₂

11)Kütle numarası 23 olan Na atomunun (+1) değerlikli iyonun da10 elektronu bulunduğuna göre nötron sayısı kaçtır?

- A) 9 B)10
- C) 11 D) 12

12)Aşağıdakilerden hangisinde Nişasta-İyot çözeltisi ilişkisine benzer bir ilişki yoktur?

İNERAKTİF EĞİTİM

- A) Protein-Nitrik asit
B) Kireç suyu-Karbondiyoksit
C) Asit-mavi turnusol kağıdı
D) Yağ-Fenolftalein çözeltisi

13) $Fe_2(SO_4)_3$ molekülündeki demir ve oksijen atomu sayıları hangisinde doğru olarak gösterilmiştir?

	Fe atomu sayısı	O
atomu sayısı		
A)	2	12
B)	2	4
C)	1	3
D)	6	3

14) Aşağıdaki denklemlerden hangisi diğerlerinden farklıdır?

- A) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$
B) $AgNO_3 + NaCl \rightarrow AgCl + NaNO_3$
C) $NH_4Cl \rightarrow NH_3 + HCl$
D) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + HOH$

15) Aşağıdakilerden hangisi fiziksel olaydır?

- A) Damıtma B) Analiz
C) Egzotermik D) Endotermik

16) Aşağıdaki kimyasal olaylardan hangisi diğerlerinden farklıdır?

- A.) $H_2 + \frac{1}{2} O_2 \rightarrow H_2O$
B.) $X \quad CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
C.) $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$
D.) $Fe + S \rightarrow FeS$

17) I. Elektron sayısının bilinmesi
II. Nötron sayısının bilinmesi
III. Çekirdek yükünün bilinmesi

Bir elementin periyotlar cetvelindeki

yerini bulmak için verilen bilgilerden hangilerinin bilinmesi yeterlidir ?

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

18)

I. X maddesi ile Y maddesi reaksiyona girdiğinde $H_2(g)$ ve tuz oluşuyor

II. Y maddesi turnusol kağıdını kırmızıya çeviriyor

III. Y maddesi ile Z maddesinin reaksiyonu sonucu tuz ve su oluşuyor
Buna göre X, Y, Z maddeleri ile ilgili olarak hangisi doğrudur?

	X	Y	Z
A)-	NaOH	HCl	Zn
B)-	Mg	H_2SO_4	NaOH
C)-	KOH	NaOH	Al
D)-	HCl	Cu	NaOH

19) $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$

Yukarıdaki tepkimeye göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A)-Atom sayıları korunmuştur
B)-Molekül sayıları toplamı korunmuştur
C)-Maddenin iç yapısı değişmemiştir
D)- Analiz(ayırıştırma) reaksiyonudur

20) I. O_2
II. NaCl
III. $AlCl_3$

Yukarıdaki bileşiklerden hangileri elektron paylaşımıyla oluşmuştur?

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

CEVAP ANAHTARI

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

