



No: Sınıfı: Adı- Soyadı: Tarih: 05/01/2018

A

2017/2018 TÜRK TELEKOM ANADOLU İMAM HATİP LİSESİ (FEN VE SOSYAL BİLİMLER PROGRAMLI) 9. SINIF KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. YAZILI SORULARI

1) Simyacılar ile ilgili;

- I. Bütün metalleri altına dönüştürmeye çalışmışlardır.
II. Teorik temelleri olan çalışmalar yapmışlardır.
III. Kimya bilimine katkı sağlamamışlardır.
ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

2) Madde örneklerinin yapısında bulunan kimyasal maddelerin tür ve miktarlarının saptanması çalışmalarını yapan kimya disiplini aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Organik kimya B) Endüstriyel kimya
C) Biyokimya D) Fizikokimya E) Analitik kimya

3) Aşağıda verilen element adlarından hangisinin sembolü yanlıştır?

Element Adı Element Sembolü

- A) Hidrojen H
B) Alüminyum Al
C) Karbon C
D) Potasyum P
E) Kalsiyum Ca

4)Yanda verilen güvenlik uyarı işaretinin anlamı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Zehirli B) Patlayıcı C) Aşındırıcı
D) Çevreye zararlı E) Radyoaktif



5)



Yukarıdaki atom modellerinin günümüzden geçmişe sıralaması hangisinde doğru verilmiştir?

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

6) ${}^{19}_{9}\text{F}^{-}$ iyonu ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Proton sayısı 9'dur.
B) Kütle numarası 19'dur.
C) Nötron sayısı 10'dur.
D) Atom numarası 9'dur.
E) Elektron sayısı 9'dur.

- 7) • X elementi 3. periyot 16. grup elementidir.
• Y elementi 2. periyot 4A grubu elementidir.

Buna göre X ve Y elementlerinin atom numaraları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- X Y
A) 8 12
B) 14 7
C) 16 6
D) 8 14
E) 16 20

8) NH_4^+ , SO_2 , Fe kimyasal türlerinin sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Atom	İyon	Molekül
A) SO_2	NH_4^+	Fe
B) Fe	SO_2	NH_4^+
C) NH_4^+	Fe	SO_2
D) NH_4^+	SO_2^+	Fe
E) Fe	NH_4^+	SO_2

9)




Diagram of the periodic table with elements X, Y, Z, and T marked. X is in the 4th period, 1st group. Y is in the 4th period, 10th group. Z is in the 4th period, 16th group. T is in the 4th period, 18th group.

Periyodik sistemde yerleri belirtilen X, Y, Z ve T elementleri ile ilgili;

- I. Z, 12. grup elementidir.
II. Y, geçiş elementidir.
III. X'in elektron verme isteği T'den fazladır.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

10)



Diagram of the periodic table with elements X, Y, and Z marked. X is in the 1st period, 18th group. Y is in the 2nd period, 1st group. Z is in the 3rd period, 16th group.

Periyodik sistem kesitinde yerleri belirtilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X'in 1. iyonlaşma enerjisi Y'den büyüktür.
B) Atom yarıçapları $Z > X > Y$ şeklindedir.
C) Y ve Z elektrik akımını iyi iletir.
D) Elektron verme eğilimi en fazla olan element Y'dir.
E) Atom numarası en büyük olan element Z'dir.

11)

Bir atomun çekirdeğinde 16 nötronu bulunurken, nükleon sayısı ise 32'dir.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi bu atomun izotopu olabilir?

- A) $^{32}_{16}\text{X}$ B) $^{31}_{16}\text{X}$ C) $^{33}_{17}\text{X}$ D) $^{31}_{17}\text{X}$ E) $^{16}_{32}\text{X}$

12) **Bileşik Formülü Yaygın Adı**

- I. NaOH Sud kostik
II. NaCl Sodyum klorür
III. HCl Tuz ruhu
IV. CaO Sönmemiş kireç

Yukarıda verilen bileşik formüllerinden hangilerinin yaygın adı doğru yazılmıştır?

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

13) **Aşağıdakilerden hangisi bir element sembolü değildir?**

- A) Cl B) Sn C) K D) CO E) Co

14) **Periyodik sistemde aynı grupta yukarıdan aşağıya gidildikçe atom yarıçapı artarken;**

- I. Metalik özellik
II. İyonlaşma enerjisi
III. Elektron ilgisi
niceliklerden hangisi ya da hangilerinin artması beklenmez?

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

15) – Proton ve elektronun homojen dağıldığı görüşünü çürütmüştür.

– Atomun büyük boşluklardan oluştuğunu bulmuştur.

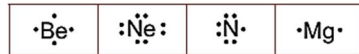
Açıklamada verilen atom modeli

aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Dalton B) Thomson C) Bohr
D) Rutherford E) Modern

16)

Elif, ^4Be , ^7N , ^{10}Ne ve ^{12}Mg atomlarının Lewis yapılarını aşağıdaki gibi yazmıştır.



Buna göre Elif, hangi atomların Lewis yapılarını doğru yazmıştır?

- A) Be ve N B) N ve Ne C) Mg ve Be
D) Ne ve Mg E) Be ve N

17)

Atom	Katman Sayısı	Değerlik Elektron Sayısı
X	2	2
Y	3	6
Z	2	3

X, Y ve Z baş grup elementlerinin nötr atomları için tablodaki bilgiler verilmiştir.

Buna göre;

- I. X ile Y arasında XY iyonik bileşiği oluşur.
II. Y'nin Lewis yapısı $:\ddot{\text{Y}}:$ şeklindedir.
III. Z bileşiklerinde 2+ iyon yükü alır.

yargılarından hangileri doğrudur?

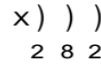
- A) Yalnız I. B) I ve II. C) I ve III.
D) II ve III. E) I, II ve III.

18) **Aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır?**

- A) Bileşikler kendini oluşturan bileşenlerin özelliklerini gösterirler.
B) Bileşikler kimyasal yöntemlerle ayrıştırılabilirler.
C) Co, aynı tür atomlardan oluşur.
D) Elementler sembollerle gösterilir.
E) H_2SO_4 'in yaygın adı zaç yağıdır.

19)

Katman elektron dizilimi



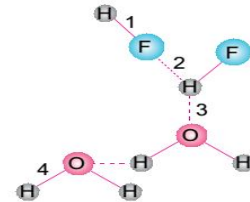
şeklinde olan X atomu ile ilgili;

- I. ^{16}S ile oluşturduğu bileşiğin sulu çözeltisi elektriği iletmez.
II. ^8O ile oluşturduğu bileşiğin Lewis formülü;
 $\text{X}^{2+} [:\ddot{\text{O}}:]^{2-}$ şeklindedir.
III. ^{11}Na ile bileşik oluşturamaz.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

20)



Görseldeki 1, 2, 3, 4 rakamlarıyla gösterilen etkileşimlerin güçlü / zayıf olarak sınıflandırılması aşağıdaki-lerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Zayıf Etkileşimler Güçlü Etkileşimler

- A) 1,2 3,4
B) 1,3 2,4
C) 2,3 1,4
D) 2,4 1,3
E) 1,4 2,3

CEVAPLAR:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20

**İlim ilim bilmektir, ilim kendini bilmektir, sen kendini bilmez isen, ya nice okumaktır. (Y.Emre)
Başarılar...**