

**2017-2018 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI**  
**9. SINIFLAR BİRİNCİ DÖNEM KİMYA DERSİ II. YAZILI HAZIRLIK TEST SORULARIDIR.**

1. Aşağıda verilen güvenlik işaretinin anlamı nedir?



- A) Oksitleyici  
B) Yanıcı  
C) Aşındırıcı  
D) Radyoaktif madde  
E) Çevre için zararlı madde

2. Aşağıdakilerden hangisi simyacıların keşfettiği maddeler arasında yer almaz?

- A) Mürekkep      B) Cam      C) Nötron  
D) Seramik      E) Barut

3. Canlıların yapısında bulunan kimyasalları ve kimyasal reaksiyonları inceleyen kimyanın alt dalı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Organik Kimya  
B) Anorganik Kimya  
C) Analitik Kimya  
D) Biyokimya  
E) Fizikokimya →

4. Co ve CO maddeleri ile ilgili hangileri doğrudur?

- I. Her ikisinde sembol ile gösterilir.  
II. Co element, CO ise bir bileşiktir.  
III. Her iki maddede arı maddedir.

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

${}^6\text{C}$ ,  ${}^8\text{O}$  ve  ${}^{10}\text{Ne}$  elementlerinin 1. iyonlaşma enerjileri arasındaki ilişki aşağıdakilerin hangisinde doğru gösterilmiştir?

- A)  $O > C > \text{Ne}$       B)  $\text{Ne} > O > C$   
C)  $C = O = \text{Ne}$       D)  $O > \text{Ne} > C$

5. E)  $C > O > \text{Ne}$

6. Aşağıdakilerden hangisi sembol ile gösterilir?

- A) Karbondioksit    B) Gümüş    C) Su    D) Nitrik Asit  
E) Hava

7. Ağrı kesici bir ilaçtaki parasetamol etken maddesinin miktarının belirlenmesi, aşağıda verilen kimya dallarından hangisinin çalışma alanıdır?

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

8.  ${}^{27}\text{X}^n$  iyonunun 10 elektronu 14 nötronu vardır. Buna göre iyon yükü (n) kaçtır?

- A) -1      B) +1      C) +3      D) +5      E) +6

9.

X elementi  ${}_{18}\text{Ar}$  elementi ile aynı periyotta,  ${}^8\text{O}$  elementi ile aynı gruptadır.

Buna göre, X elementinin periyodik sistemdeki yeri neresidir?

- A) 3. periyot, 6A grubu  
B) 4. periyot, 2A grubu  
C) 2. periyot, 6A grubu  
D) 2. periyot, 7A grubu  
E) 3. periyot, 4A grubu

10.

Dalton'un Atom Teorisi ile ilgili;

- I. Atomlar boşluklu yapıdadır.  
II. Aynı cins elementlerin atomları birbirleriyle tamamen aynı  
III. Atomlar parçalanamaz.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

11. soru:

Gaz hâlde bulunan bir baş grup elementinin 1. ve 2. iyonlaşma enerjileri arasında yaklaşık 10 kat artış olduğu gözlenmiştir.

Buna göre atom için,

- I. 2A grubunda bulunur.  
II. Metaldir.  
III. Son katmanında tek elektronu vardır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

12.  $\text{X}^{2-}$  iyonu  $\text{X}^{+4}$  iyonuna dönüşürken;

- I. Elektron sayısı  
II. Proton sayısı  
III. Nötron sayısı  
nicelik ve özelliklerinden hangileri değişmez?

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

13. İzoton olduğu bilinen atomlar için;

- I. Kütle numaraları farklıdır.  
II. Nötron sayıları aynıdır.  
III. Farklı yüklü iyonlarının çekirdek yükleri aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

17. I. Laboratuvar ortamında çalışırken açık yaralar mutlaka yara bandı ile kapatılmalıdır.  
II. Laboratuvarında çatlak ve kırık cam eşyalar kullanılmamalıdır.  
III. Laboratuvarında çalışırken ağız yoluyla sıvı çekilmemelidir.

**Yukarıdakilerden hangileri laboratuvarında çalışırken uyulması gereken kurallardandır?**

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

18.soru:

**${}^7\text{N}$ ,  ${}^9\text{F}$  ve  ${}^{12}\text{Mg}$  elementlerinin birinci iyonlaşma enerjileri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir.**

- A)  $\text{Mg} > \text{F} > \text{N}$  B)  $\text{N} > \text{F} > \text{Mg}$   
C)  $\text{Mg} > \text{N} > \text{F}$  D)  $\text{N} > \text{Mg} > \text{F}$   
E)  $\text{F} > \text{N} > \text{Mg}$

19.Thomson Atom Modeli ile ilgili;

- I. Üzümlü kek modeli olarak bilinir.  
II. Alfa ( $\alpha$ ) ışınlarının ince metal levhalardan geçip geçmediğini araştırmıştır  
III. Atomun yapısındaki pozitif yük sayısı, negatif yük sayısına eşittir.
- Yargılarından hangileri doğrudur?**

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

20.soru:

Element	Periyot	Grup
X	3	6A
Y	4	1A
Z	2	7A

**Yukarıdaki elementlerin elektron ilgileri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**

- A)  $Z > X > Y$   
B)  $X > Y > Z$   
C)  $Y > X > Z$   
D)  $X > Z > Y$   
E)  $Z > Y > X$

21.soru:

**Aşağıdaki yargılardan hangisi toprak alkali metalleri için yanlıştır?**

- A) Bileşiklerinde daima  $2+$  değerlik alırlar.  
B) Oksitlerinin sulu çözeltisi bazik karakterlidir.  
C) Periyodik cetvelin ilk periyodunda bulunmazlar.  
D) Katı hâlde elektrik akımını iletirler.  
E) Alkali metallerle iyonik bileşik oluştururlar.

22.soru:

- I.  $\text{CCl}_4$   
II.  $\text{H}_2\text{O}$   
III.  $\text{CaCl}_2$   
IV.  $\text{CO}_2$

**Yukarıdaki maddelerden hangilerinin en küçük birimi moleküldür? ( ${}^1\text{H}$ ,  ${}^6\text{C}$ ,  ${}^8\text{O}$ ,  ${}^{17}\text{Cl}$ ,  ${}^{20}\text{Ca}$ )**

23.soru:

Fe	He	Ca	$\text{Ca}^{+2}$
$\text{O}_2$	$\text{H}_2\text{O}$	$\text{NH}_3$	$\text{N}^{-3}$
NO	$\text{NO}_2$	$\text{H}_2$	$\cdot\ddot{\text{N}}\cdot$

**Yukarıdaki tabloda verilen tanecikleri atom, molekül ve iyon olarak gruplandırınız.**

24.soru:

**Tanecik Kimyasal Tür**

- I.  $\text{Na}^+$  a. Molekül  
II.  $\text{CO}_2$  b. Atom  
III. He c. İyon

**Yukarıda verilen tanecikler ve kimyasal türlerin eşleştirilmesi aşağıdaki seçeneklerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?**

- A) I.a B) I.b C) I.b D) I.c E) I.c  
II.c II.c II.a II.a II.b  
III.b III.a III.c III.b III.a

25.soru:

- İyonik bağ
- Hidrojen bağ
- Polar kovalent bağ
- Metalik bağ
- London kuvvetleri

**Yukarıda verilen bağlardan kaç tanesi atomlar arası oluşan güçlü etkileşimlerdenidir?**

- A) 5 B) 4 C) 3 D) 2 E) 1