






SORU 1 :

Yanda verilen ifadeleri okuyarak doğru ise "D", yanlış ise "Y" harfini işaretleyiniz. Yanlış olarak işaretlediğiniz ifadelerin karşısına doğrusunu yazınız.

İfadeler	Karar	Açıklama
Simya, sınama yanılmaya dayalı olduğu, teorik temelleri olmadığı ve sistematik bilgi birikimi sağlamadığı için bilim değildir.	() D () Y	
Democritus'a göre maddelerin birbirinden farklı olmasının nedeni, atomların şekillerinin farklı olması veya aynı şekildeki atomlardan oluşmuş olsalar bile bu atomların düzenlenmelerinin farklı olmasıdır	() D () Y	
Robert Boyle deneylerinde teraziyi kullanarak Kütlenin Korunumu Kanunu'nu bulmuştur.	() D () Y	
Asit, baz, tuz, su, mineral gibi maddelerin doğada nasıl bulunduğu, özellikleri ve kimyasal tepkimelerinin incelenmesi anorganik kimyanın uğraş alanları içindedir.	() D () Y	
Aynı proton sayısına sahip tek tür atomlar topluluğuna element denir.	() D () Y	
Bileşikler sembollerle gösterilirler.	() D () Y	
Thomson Atom Modeli'ne göre; elektronların kütlesi atomun kütlesi yanında ihmal edilebilecek kadar küçük olduğu için atomun kütlesini pozitif yükler oluşturur.	() D () Y	
Rutherford atom modeli, elektronun davranışını tam olarak açıklayabilmiştir.	() D () Y	
Bir elementin son katmanındaki toplam elektron sayısı değerlik elektron sayısını verir.	() D () Y	
İzoton atomlar atom numaraları farklı, kütle numaraları aynı olan atomlardır.	() D () Y	

SORU 2 : Aşağıda verilen güvenlik uyarı işaretlerinin (risk piktogramlarının) anlamlarını yanlarına yazınız.

A)		
B)		
C)		
D)		
E)		

SORU 3 :

Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin yaygın adı yanlış verilmiştir.

<u>Bileşik</u>	<u>Yaygın Adı</u>
A) H_2SO_4	Zaç yağı
B) CH_3COOH	Sirke Asiti
C) CaO	Sönmüş Kireç
D) $NaOH$	Sud kostik
E) NH_3	Amonyak

SORU 4 :





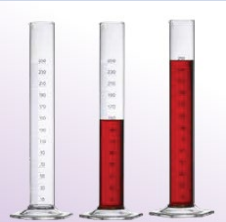
Aşağıda verilen elementlerin adları ile sembollerini eşleştiriniz.

Element Adı	Sembolü
I. Sodyum	() Cl
II. Helyum	() P
III. Karbon	() O
IV. Magnezyum	() Zn
V. Kükürt	() Na
VI. Fosfor	() Mg
VII. Klor	() Ag
VIII. Oksijen	() S
IX. Gümüş	() He
X. Çinko	() C

SORU 5 :

Yanda kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemelerin görselleri verilmiştir.

Görselleri verilen malzemelerin isimlerini ve kullanım amaçlarını yazınız.

Malzeme	Adı	Kullanım Amacı
		
		
		
		
		

SORU 6 :

Anorganik kimya ile ilgili olarak;

- I. Organik olmayan bileşiklerin yapılarını, özelliklerini ve tepkimelerini inceler.
- II. Kimyasal maddelerin tür ve miktarlarının saptanması ile ilgilenir.
- III. Maddelerin doğada nasıl bulunduğu, özellikleri ve kimyasal tepkimelerinin incelenmesi ile ilgilenir.

ifadelerinden hangisi doğrudur?

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

SORU 7 :

$\begin{matrix} 32 \\ 16 \end{matrix} S$ elementinin

a) Atom numarasını,

b) Proton sayısını,

c) Elektron sayısını,

ç) Kütle numarasını

d) Nötron sayısını bulunuz

SORU 8 :

P atomunun 15 elektronu vardır.

Bu atomun nötron sayısı proton sayısından bir fazla olduğuna göre kütle numarası kaçtır?

P atomu denildiğine göre P taneciği nötrdür.

nötr atomlarda elektron sayısı = proton sayısı

elektron sayısı = 15

proton sayısı = 15 olur.

Nötron sayısı = 16 olur.

Kütle numarası= Proton sayısı+ Nötron sayısı

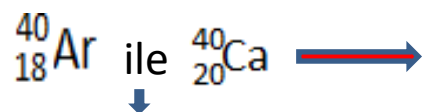
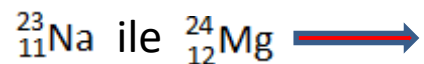
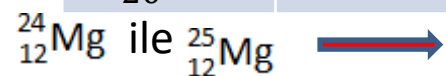
Kütle numarası= 15+ 16

Kütle numarası= 31

SORU 9 :

Yanda verilen tabloda eksik bilgileri doğru bir şekilde doldurarak izotop, izoton ve izobar tanecikleri belirleyiniz.

Tür	Atom Numarası	Kütle Numarası	Proton Sayısı	Nötron Sayısı	Elektron Sayısı
${}^{19}_9F$	9	19	9	10	9
${}^{20}_{10}Ne$	10	20	10	10	10
${}^{23}_{11}Na$	11	23	11	12	11
${}^{24}_{12}Mg$	12	24	12	12	12
${}^{25}_{12}Mg$	12	25	12	12	12
${}^{40}_{18}Ar$	18	40	18	22	18
${}^{40}_{20}Ca$	20	40	20	20	20



X

SORU 10 :

Aşağıda verilen elementlerin katman elektron dağılımını yazarak periyodik sistemdeki yerlerini bulunuz.

Element	Katman Elektron Dağılımı	Katman Sayısı	Periyot Numarası	Son Katmandaki Elektron Sayısı	Grup Numarası
${}^3\text{Li}$	2, 1	2	2	1	1
${}^7\text{N}$	2, 5	2	2	5	5
${}^{12}\text{Mg}$	2, 8, 2	3	3	2	2
${}^{13}\text{Al}$	2, 8, 3	3	3	3	3
${}^{18}\text{Ne}$	2, 8, 8	3	3	8	8

Periyot	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8A
1	1	2						18
2	3Li				7N			
3		12Mg	13Al					18Ne
4								
5								
6								
7								
	* Lantanitler							
	* Aktinitler							

SORU 11 :

Aşağıda verilenlerden hangisi metallerin özelliklerinden biri değildir?

A) Isı ve elektrik akımını iyi iletirler.

B) Tel ve levha hâline getirilebilirler.

C) Bileşik oluştururken elektron vererek pozitif (+), elektron alarak negatif (-) yüklü iyon hâline geçebilirler.

D) Yüzeyleri parlaktır ve ışığı yansıtırlar.

E) Doğada genellikle bileşikleri hâlinde bulunurlar.

SORU 12 :

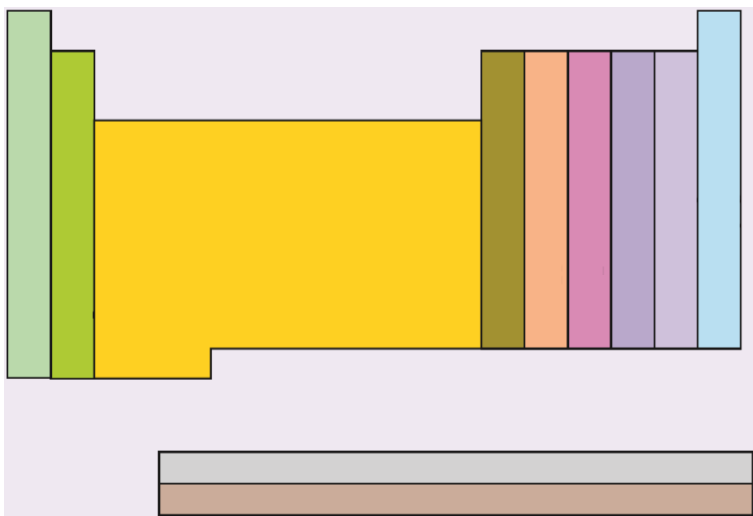
Aşağıda ilgili verilen bilgilerden hangileri doğrudur?

I. 2 A grubunda (2. Grup) toprak alkali metaller yer alır.

II. Atom numarası 8 olan oksijen elementi 6A grubunda (16.grup) yer alır.

III. Atom numarası 17 olan klor elementi halojenler olarak bilinen 7A grubu (17.grup) elementidir.

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



SORU 13 :

**3. katmanında 3 elektronu bulunan
elementin atom numarası
aşağıdakilerden hangisidir?**

A) 11

B) 13

C) 15

D) 17

E) 19

SORU 14 :

Aşağıda atom numaraları ve grup adları verilen elementlerin hangisinin grup adı yanlış verilmiştir?

- A) ${}_3\text{Li} \rightarrow$ Alkali Metal
- B) ${}_5\text{B} \rightarrow$ Toprak Metali
- C) ${}_7\text{N} \rightarrow$ Azot grubu
- D) ${}_{16}\text{S} \rightarrow$ Kükürt Grubu
- E) ${}_{17}\text{Cl} \rightarrow$ Halojenler

SORU 15 :

İzotop atomlarla ilgili olarak aşağıda verilen

ifadelerden hangisi kesinlikle yanlıştır?

I. Nötron sayıları aynıdır.

II. Aynı elementin atomlarıdır.

III. Fiziksel ve kimyasal özellikleri aynıdır.

A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II

D) I ve III E) II ve III

SORU 16 :

Atom altı taneciklerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

A) Proton, atom çekirdeđinde bulunan pozitif yüklü taneciktir.

B) Nötron atom çekirdeđinde bulunan yüksüz taneciktir.

C) Elektron çekirdeđin etrafında bulunan negatif yüklü taneciktir.

D) Elektronun kütlesi protonun kütlesinden daha büyüktür.

E) Proton ve nötronun kütleleri hemen hemen aynıdır.