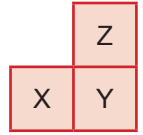


PERİYODİK SİSTEM – 2

8. Şekilde periyodik cetvelden bir kesit verilmiştir.



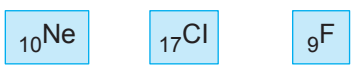
Bu kesit için,

- I. Z ve Y'nin son katmanlarındaki elektron sayıları aynıdır.
- II. Y'nin atom numarası X ve Z'den büyüktür.
- III. X'in son katmanındaki elektron sayısı Z'nin son katmanındaki elektron sayısından fazladır.

İfadelerinden hangileri kesinlikle doğrudur?

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

9.



Yukarıda verilen elementler ile ilgili,

- I. F ile Cl periyodik tabloda aynı sütunda yer alır.
- II. F ile Ne periyodik tabloda aynı satırda yer alır.
- III. Grup numaraları arasındaki ilişki $\text{Ne} > \text{F} = \text{Cl}$ şeklindedir.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

10.



Atom numaram 17 ve 3. periyotta bulunurum.

Bu element ile benzer kimyasal özellik gösteren elementin atom numarası aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) 7
- B) 9
- C) 10
- D) 16

11. Periyodik Cetvelin Tarih Şeridi

- Benzer özellik gösteren elementleri üçerli gruplar halinde göstermiştir.
- Fiziksel özellikleri benzer olan elementleri dikey sırada olacak şekilde sarmal bir yapıda sıralamıştır.
-I.....
- Elementleri benzer fiziksel özelliklerine göre sıralamıştır.
-III.....
- Periyodik sistemi atom numaralarına göre düzenlemiştir.
- Periyodik sistemin en altında yer alan iki sıra halindeki elementleri düzenleyerek günümüzdeki periyodik sisteme son şeklini vermiştir.

Şekildeki periyodik cetvel tarih şeridinin doğru tamamlanabilmesi için I, II, III ve IV ile gösterilen yerlere aşağıdakilerden hangisi gelmelidir?

	I	II	III	IV
A)	İlk sekiz elementten sonra benzer özelliklerin tekrar ettiğini keşfetmiştir.	Henry Moseley	Elementleri atom ağırlıklarına göre sıralamıştır. Günümüzde kullandığımız periyodik sisteme benzer bir sistem oluşturmuştur.	Julius Lothar Mayer
B)	İlk sekiz elementten sonra benzer özelliklerin tekrar ettiğini keşfetmiştir.	Julius Lothar Mayer	Elementleri atom ağırlıklarına göre sıralamıştır. Günümüzde kullandığımız periyodik sisteme benzer bir sistem oluşturmuştur.	Henry Moseley
C)	Elementleri atom ağırlıklarına göre sıralamıştır. Günümüzde kullandığımız periyodik sisteme benzer bir sistem oluşturmuştur.	John Dalton	İlk sekiz elementten sonra benzer özelliklerin tekrar ettiğini keşfetmiştir.	Henry Moseley
D)	Elementleri atom ağırlıklarına göre sıralamıştır. Günümüzde kullandığımız periyodik sisteme benzer bir sistem oluşturmuştur.	Niels Bohr	İlk sekiz elementten sonra benzer özelliklerin tekrar ettiğini keşfetmiştir.	Julius Lothar Mayer

MEB 2016 - 2017

Adı :

Soyadı :

Sınıf :

No :

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Doğru :

Yanlış :

Boş :

Puan :