

1. Aynı koşullarda bulunan potasyumun ($_{19}K$) erime noktası sodyumun ($_{11}Na$) erime noktasından daha düşüktür.

Bu durumun nedeni,

- I. Potasyumun elektron alma isteği, sodyumun elektron alma isteğinden fazla olması
- II. Sodyumun çapının daha küçük olması
- III. Sodyumun pozitif (+) yüklü iyonu ile elektron denizi etkileşmesinin (metalik bağ) daha kuvvetli olması,

yargılarından hangilerine bağlıdır?

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

2. $_{a}X$ ve $_{a+2}Y$ atomları ile ilgili,

- I. Grup numaraları aynı olabilir.
- II. Değerlik elektron sayıları aynı olabilir.
- III. Kendi aralarında bileşik oluşturabilirler.

yargılarından hangileri doğru olabilir?

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

3. $_{1}X$, $_{2}Y$, $_{19}Z$ ve $_{20}T$ elementleri ile ilgili,

- I. X ile Z aynı gruptadır.
- II. Y ile T'nin kimyasal özellikleri benzerdir.
- III. Y ile T'nin değerlik elektron sayıları farklıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. 3. periyotta soldan sağa doğru atom numaraları sırasıyla ardışık olan A, B ve C elementleriyle ilgili,

- I. Değerlik elektron sayıları ardışiktır.
- II. Kimyasal özellikleri farklıdır.
- III. Atom numaraları arasında $A > B > C$ ilişkisi bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. A: 3. periyodun 4. elementi

B: 4. periyodun 6. elementi

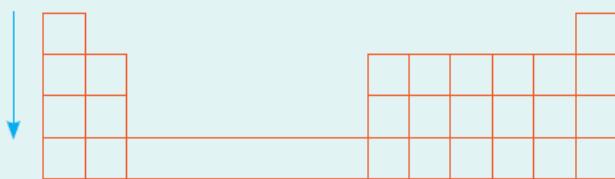
C: 4. periyodun 3. elementi

Periyodik cetylde yerleri belirtilen A, B ve C elementlerinin atom numaraları arasındaki ilişki aşağıdakilerden han-

girişinde doğru olarak verilmiştir?

- A) A > B > C B) B > C > A C) C > A > B
D) A > C > B E) C > B > A

6.



Yukarıdaki periyodik cetvelde ok yönlerinde,

- I. Atom numarası
II. Grup numarası
III. Enerji katmanı
niceliklerinden hangileri kesinlikle artar?

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

www.supersonu.com

Cevaplar :

1)E, 2)E, 3)A, 4)C, 5)B, 6)A,