

7. TAULA PERIODIKOA

1. Konparatu elektroien kopuru berdina (isoelektronikoak) dauzkaten elementuen erradioa
2. Ordenatu Cl, Ar eta K ionizatzeko energia handienetik txikienera
3. Ordenatu hurrengo atomoak lehenengo ionizatzeko energia handituz doan ordenaz: C (Z=6), Si (Z=14), Ca (Z=20), Sr (Z=38)
4. Ordenatu hurrengo atomoak: C (Z=6), Si (Z=14), Ca (Z=20) y Sr (Z=38), lehenengo afinitate elektronikoa handituz doan ordenaz
5. Ordenatu erradio ionikoa txikienetik handienera hurrengo ioiak: Be^{+2} (Z=4), Li^+ (Z=3), F^- (Z=9), N^{3-} (Z=7)

PROPOSATUTAKO JARDUEREN EMAITZAK

1. $\text{Na}^+ < \text{Ne} < \text{F}^-$
2. $\text{Ar} > \text{Cl} > \text{K}$
3. $\text{E. I. (Sr)} < \text{E. I. (Ca)} < \text{E. I. (Si)} < \text{E. I. (C)}$.
4. $\text{A. E. (Sr)} < \text{A.E. (Ca)} < \text{A.E (Si)} < \text{A. E. (C)}$
5. $\text{N}^{3-} (\text{Z}=7) > \text{F}^- (\text{Z}=9) > \text{Li}^+ (\text{Z}=3) > \text{Be}^{+2} (\text{Z}=4)$