

1 (La Rioja 2006).-

a) Tienen la misma configuración electrónica.

b) $\text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{Ar} < \text{Cl}^- < \text{S}^{2-}$

2 (Madrid 2006).-

a) Falsa

b) Verdadera

c) Verdadera

d) Falsa

3 (Murcia 2006).-

a) A: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

B: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

b) Elemento B.

c) Enlace iónico. AB_2

4 (Navarra 2006).-

C_2H_2 : molécula lineal $\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H}$

$\text{C} \equiv \text{C}$ se unen mediante un enlace tipo σ y dos enlaces tipo π

$\text{C} - \text{H}$ se unen mediante enlace σ

Ángulo de 180°

5 (País Vasco 2006).-

a) $\text{O}^{2-} = 8$ $\text{F}^- = 9$ $\text{Na}^+ = 11$ $\text{Mg}^{2+} = 12$

b) $\text{O}^{2-} > \text{F}^- > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+}$

c) Na

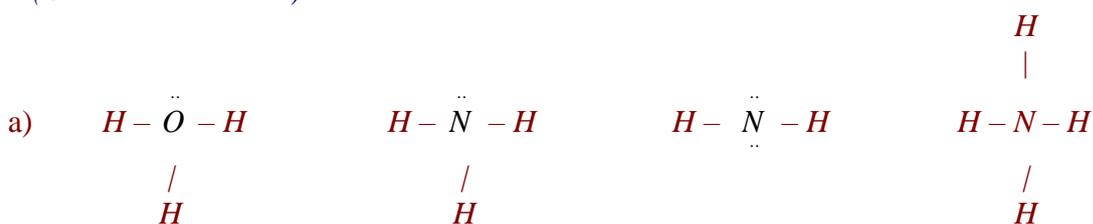
d) F

6 (C Valenciana 2006).-

a) Período 4, familia del nitrógeno.

b) La única válida es la segunda.

7 (C Valenciana 2006).-



b) pirámide triangular

pirámide triangular

angular

tetraedro