



QUÍMICA

Nombres y Apellidos :

Fecha :

Grado : 3ero

Nivel : Secundaria

Curso : Química

1) ¿Cuánto electrones de Valencia tiene el $_{38}\text{Sr}$?

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 5

2) Desarrolla la representación Lewis del Cloro ($Z = 17$)

- a) $\cdot \ddot{\text{Cl}} \cdot$ c) $\cdot \ddot{\text{Cl}} :$ e) $\ddot{\text{Cl}}$
b) $\cdot \ddot{\text{Cl}} \cdot$ d) $\ddot{\text{Cl}}$

3) Determinar el número atómico de un elemento que se encuentra en el tercer nivel y tiene la siguiente notación de Lewis $\cdot \ddot{\text{E}} \cdot$

- a) 11 b) 12 c) 13 d) 14 e) 15

4) Si la molécula de Fluor está formada por dos átomos, los que están unidos por un enlace covalente, ¿Cuántos electrones tendrá cada átomo de la molécula de Fluor en su órbita de Valencia?

- a) 1 b) 2 c) 6 d) 7 e) 8

5) Se da los 4NC (4, 1, 0, +1/2) para un último electrón de un átomo ¿Calcular la cantidad de electrones de Valencia?

- a) 2 b) 4 c) 6 d) 8 e) 10

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz