



# QUÍMICA

Nombres y Apellidos : ..... Fecha : .....

Grado : 5to Nivel : Secundaria

Curso : Química

1) ¿Cuántos electrones de Valencia tiene el  ${}_{38}^{88}\text{Sr}$ ?

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

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

- a)  $\bullet \ddot{\text{Cl}} \bullet$       c)  $\bullet \ddot{\text{Cl}} \bullet$       e)  $\ddot{\text{Cl}}$   
b)  $\bullet \ddot{\text{Cl}} \bullet$       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  $\bullet \ddot{\text{E}} \bullet$

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

4) Un Átomo de un elemento se ubica en el grupo IIA y representa energía relativa en su última configuración de 5. Halla el número atómico.

Rpta :

5) Cierto átomo "R" se encuentra en el 4to periódico y grupo IIA, su número atómico será:

Rpta :

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz