



**Desarrolla las siguientes actividades:**

1.- Señale a que corresponden cada una de estas letras



- a) Orbital
- b) Nivel de Energía
- c) Subnivel de Energía
- d) Símbolos Químicos

2.- Indique cuantos orbitales tiene cada uno



- a) 1
- b) 7
- c) 5
- d) 3

- a) 1
- b) 7
- c) 5
- d) 3

- a) 1
- b) 7
- c) 5
- d) 3

- a) 1
- b) 7
- c) 5
- d) 3

3.- La configuración electrónica del átomo de Sodio (Na) en su estado fundamental es

$1s, 2s^2, 2p^6, 3s^1$ . Al respecto, ¿cuántos niveles de energía están ocupados completamente?

- a) 1    b) 2    c) 3    d) 4    e) 11

4.-  $1s^2$  ¿Qué representa cada uno de los componentes de la configuración electrónica que se señalan a continuación?

1= \_\_\_\_\_  
s= \_\_\_\_\_  
2= \_\_\_\_\_

5.- En el primer nivel ( $n = 1$ ) podemos encontrar:

- a) 5 orbitales tipo d
- b) 1 orbital tipo s
- c) 3 orbitales tipo p
- d) 7 orbitales tipo f