



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