EVALUACIÓN DE CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

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

s	p	d	f
a) 1	a) 1	a) 1	a) 1
b) 7	b) 7	b) 7	b) 7
c) 5	c) 5	c) 5	c) 5
d) 3	d) 3	d) 3	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

6.- Escribe la configuración electrónica de los siguientes elementos (sin sunídices y con espacios ente ellos, ej: 1s2 2s2…).

a) Z= Se _____

b) Z= As _____

c) Z= Xe _____