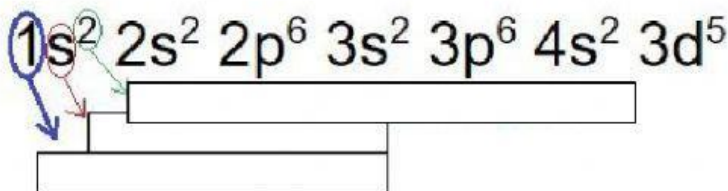


Evaluación de Fisicoquímica: CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA (CE)

Apellido y nombre del alumno/a:

- 1) Completar el esquema con la información que me da la configuración electrónica. (Arrastra y suelta las palabras donde consideres correcto)



Cantidad de electrones en el subnivel

Subnivel de energía

Nivel de energía

- 2) Responde según consideres si es Verdadero o Falso

- Para hacer la configuración electrónica de un átomo siempre debo comenzar por el nivel 1s
- El número atómico del elemento me indica la cantidad de electrones que tiene un átomo neutro
- Para hacer la CE, debo sumar los números chiquitos (que están arriba de la letra) para llegar a la cantidad de electrones.
- La CE que está en la tabla periódica está incompleta.
- El número atómico es la suma de los números de electrones en los subniveles

- 3) ¿Cuál es la configuración electrónica de los siguientes átomos? Arrastra cada uno a su lugar.

Hidrógeno CE:

$1s^2 2s^2 2p^6$

Neón CE:

$1s^1$

Nitrógeno CE:

$1s^2 2s^2 2p^3$

Fluor CE:

$1s^2 2s^2 2p^5$

- 4) ¿A qué elemento químico corresponden las siguientes configuraciones electrónicas?. Escribe en el cuadro de debajo de cada uno. Respetar tildes.

$[Ar] 4s^2$

$[Ne] 3s^2 3p^1$

5) ¿Cuál es el número máximo de electrones que puede tener cada subnivel? Une con flecha

Orbitales s	6 electrones
Orbitales p	14 electrones
Orbitales d	2 electrones
Orbitales f	10 electrones

6) ¿Cuál es la CE correcta de cada uno de los siguientes átomos? Marca la respuesta correcta.

a) Magnesio (Mg) CE:

$1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$

b) Azufre (S) CE:

$1s^2 2s^2 2p^5 3s^2 3p^4$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^4$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

c) Hierro (Fe) CE:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ $1s^2 2s^2 2p^2 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$