Fisicoquímica 3°año
Profesora: Grzyb María.

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)

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

- Cantidad de electrones en el sunivel
- Subnivel de energía
- Nivel de energía

2) Responde según consideres si es Verdadero o Falso

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

Neón CE:

Nitógeno CE:

Fluor CE:

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

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

$[Ar]\ 4s^2$

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

LIVEWORKSHEETS

Fisicoquímica 3°año
Profesora: Grzyb María.

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) Asufre (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:

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

LIVEWORKSHEETS