Colegio Pedagógico CREANDO

1. Realiza la **configuración electrónica**, y determina los **números cuánticos** con sus **orbitales de valencia en su última capa** de los siguientes elementos.

Z=8 _____

N ___ M___ L ____ S ____ Valencia _____

Z=10 _____

N_____ m _____ L_____ s _____ Valencia _____

Z=11 _____

N _____ m_____ L _____ S _____ Valencia _____

Z=2 _____

N _____ M _____ L _____ S _____ Valencia _____

2. Utilizando la tabla periódica, deducir: ¿Qué tipo de enlace se presenta entre?:

a) Cl y Na. _____
b) K y O. _____
c) Cl Y P. _____
d) C Y O _____
e) Mg y Br. _____
f) Ca y Fe. _____

**3. Realiza el siguiente cálculo de Electrones protones y neutrones.**

**N= A-Z**

| Elemento | A (NO. masa) | Z (NO. Atómico) | P | E | N |
|---|---|---|---|---|---|
| K | | | | | |
| Na | | | | | |
| Li | | | | | |
| Fe | | | | | |
| | | | | | |

LIVEWORKSHEETS

Escribe V o F según corresponda.

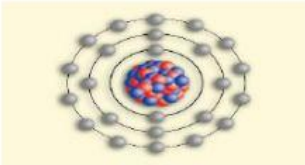
1. La unión de un metal y no metal es un enlace covalente.
2. La unión de un metal y un metal es un enlace metálico.
3. La unión de un metal y un metal es un enlace covalente.
4. Los isotopos son átomo que pertenece al mismo elemento químico que otro, tiene su mismo número atómico, pero distinta masa atómica.
5. **Átomo**. Es la unidad constituyente más pequeña de la materia que tiene las propiedades de un elemento químico.
6. **Electronegatividad**. Se define como la tendencia de un átomo a captar electrones de otro átomo en un enlace covalente.
7. **Tabla periódica**. Es una disposición de los elementos químicos ordenados por su número atómico creciente en columnas (grupos) y filas (períodos) presentados de modo que destaquen sus propiedades periódicas.

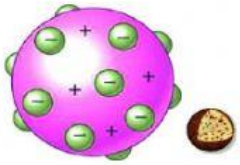
1. Completa el cuadro

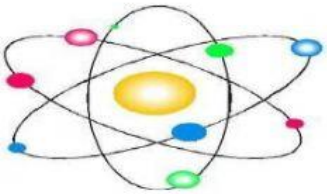
| Elemento | símbolo | Periodos | Grupos | Número atómico(Z) | Masa atómica(A) |
|---|---|---|---|---|---|
| Carbono | | | | | |
| Oxígeno | | | | | |
| Nitrógeno | | | | | |
| Hidrógeno | | | | | |

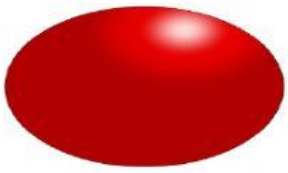
Coloca cada modelo atómico en su lugar.

Dalton Thomson Bohr Rutherford









LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS