

CLASE 4
QUIMICA I
ING. PATRICIA GUZMÁN VALLE

INSTRUCCIONES: Escoge de las siguientes palabras la que creas corresponde y completa las oraciones siguientes.

ÁTOMO
PARTICULA SUBATOMICA
MATERIA
ELECTRON
NEUTRON
PROTON

El _____ está constituido por un núcleo que contiene protones y neutrones y una corteza o envoltura de electrones.

La _____ está formada por átomos, y sus propiedades como: dureza, maleabilidad, color, entre otras, dependen del comportamiento de éstos.

Una _____ es una partícula más pequeña que el átomo.

Las 3 partículas fundamentales son el _____, el _____ y el _____.

INSTRUCCIONES: Escoge la letra que corresponda a la teoría atómica y escríbela dentro del paréntesis

- A) El modelo atómico de Dalton
- B) **Modelo atómico de Thompson**
- C) **El átomo de Rutherford**
- D) **El átomo de Chadwick**

Los elementos están formados por partículas diminutas, indivisibles e indestructibles llamadas átomos. ()

El átomo es una esfera de electricidad positiva en la que se encuentran inmersos los electrones. ()

El experimento de Rutherford estableció que el protón es un componente del núcleo. ()

Determinó que los neutrones son partículas subatómicas que no tienen carga eléctrica, y cuya masa es casi igual a la de los protones. ()

Los átomos de un mismo elemento son idénticos y poseen las mismas propiedades. ()

Los átomos de distintos elementos presentan propiedades diferentes. ()

El átomo está formado por un pequeño núcleo con carga positiva y alrededor de él se encuentran los electrones describiendo diferentes trayectorias. ()

Los compuestos químicos se forman al unirse dos o más átomos de diferentes ()

Los átomos de dos elementos se pueden combinar en proporciones diferentes para formar compuestos diferentes. ()

A las partículas eléctricamente negativas, presentes en la materia, las llamó electrones. ()

Toda la carga positiva y también casi toda la masa se concentra en el *núcleo atómico*. ()

Aún concebía al átomo como una partícula compacta e indivisible. ()

Los neutrones desempeñan un papel clave en la fusión nuclear, o la división de átomos. ()

INSTRUCCIONES: Escoge de la lista lo que creas que completa la oración.

CORTEZA

NUCLEO

NEGATIVA (-)

POSITIVA (+)

NEUTRA (\pm)

En el átomo se pueden distinguir dos zonas específicas, la _____ y el _____.

1. Los *electrones* son partículas de carga _____ (), constituyen la corteza del átomo y son los responsables de los enlaces que forman los átomos entre sí.
2. Los *protones* son partículas de carga _____ (), diferencia a un átomo de otro por el número de ellos que se encuentran en el núcleo.
3. Los *neutrones* son eléctricamente _____ (). Junto con los protones determinan casi la masa total del átomo.

INSTRUCCIONES: Escoge de la lista lo que creas que corresponde a cada diagrama.

ESTRUCTURA DEL ÁTOMO
CHADWICK

DALTON THOMPSON RUTHERFORD
ZONA ESPECÍFICAS DEL ÁTOMO



