

estructura de la materia.

1- en que consiste la teoria atomica.

R// En quimica y en fisica, la teoria atomica es una teoria cientifica sobre la naturaleza de la materia que sostiene que esta compuesta de unidades discretas llamadas atomos. Los quimicos del siglo XIX empezaron a utilizar el termino en relacion con el numero creciente de elementos quimicos irreducibles.

2- explique y dibuje los modelos atomicos de Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr.

R// Los filosofos griegos Democrito y Leucipo creian que la materia estaba formada por particulas indivisibles llamadas atomos, esta idea prevalecio hasta fines del siglo XVIII, tiempo -

tiempo después resurgió el término átomo y se establecieron las teorías y modelos átomos de Dalton, Thomson, Rutherford. **palabras clave:** materia, átomos, teorías atómicas, modelos atómicos, reacción química, partícula divisible, partículas subatómicas, electrón, neutrón, protón, núcleo, niveles de energía.

3- ¿qué entiende por modelo? Para qué sirven los modelos?

R// un modelo es un bosquejo que representa un conjunto real con cierto grado de precisión y en la forma más completa posible, pero sin pretender aportar una replicación de lo que existe en realidad.

4- qué son las especies iónicas.

R// son argumentos fijos en un intercambiador de iones que pueden estar ionizados o ser capaces de disociarse en iones fijos y contra iones móviles.

tiempo después resurgió el término átomo y se establecieron las teorías y modelos átomos de Dalton, Thomson, Rutherford. **palabras clave:** materia, átomos, teorías atómicas, modelos atómicos, reacción química, partícula divisible, partículas subatómicas, electrón, neutrón, protón, núcleo, niveles de energía.

3- ¿qué entiende por modelo? Para qué sirven los modelos?

R// un modelo es un bosquejo que representa un conjunto real con cierto grado de precisión y en la forma más completa posible, pero sin pretender aportar una replicación de lo que existe en realidad.

4- qué son las especies iónicas.

R// son argumentos fijos en un intercambiador de iones que pueden estar ionizados o ser capaces de disociarse en iones fijos y contra iones móviles.