

Ciencias y Tecnología

Secuencia 6

Escoge si cada afirmación es verdadera o falsa de acuerdo al tema de los modelos científicos

Con los modelos podemos representar fenómenos que queremos estudiar y analizar.

Verdadero

Falso

Los modelos no se pueden hacer a escala o más pequeños porque afectaría las variables del fenómeno que vamos a estudiar.

Verdadero

Falso

Los modelos y las teorías no se pueden modificar aun y cuando exista nuevas investigaciones y descubrimientos

Verdadero

Falso

Las teorías son afirmaciones que pretenden generalizar el conocimiento acerca de un fenómeno

Verdadero

Falso

Los modelos ayudan a cometer menos errores en algunas áreas como la medicina o la ingeniería

Verdadero

Falso

Une con una línea cada concepto con su definición

Electrón

Es la partícula subatómica que tiene carga positiva y se encuentra en el núcleo del átomo

Protón

Es un átomo que cambia el numero de neutrones y conserva el número de protones

Neutrón

Es la partícula mas pequeña que forma a la materia

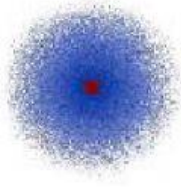
Isotopo

Es la partícula subatómica que tiene carga negativa y se encuentra girando alrededor del núcleo del átomo

Átomo

Es la partícula subatómica que tiene carga neutra y se encuentra en el núcleo del átomo

Completa correctamente la siguiente línea del tiempo con las siguientes opciones



Propusieron que la materia está conformada por partículas esféricas indestructibles, móviles y se combinaban para formar las diversas sustancias.

Postuló que los electrones giran alrededor de un núcleo formado de protones



Descubrió el neutrón que se encuentra en el núcleo del átomo junto con los protones



Erwin Schrödinger
(1887-1961)



Propuso el modelo actual, considera que los electrones forman nubes alrededor del núcleo, por lo que no se sabe su posición exacta.

James Chadwick
(1891-1974)

Postulo que los electrones giran alrededor del núcleo en orbitas circulares fijas, y pueden moverse espontáneamente de una órbita a otra



Niels Henrik Bohr
(1885-1962)



Ernest Rutherford
(1871-1937)



Descubrió los electrones y propuso un modelo en donde los electrones se encuentran inmersos en una esfera con carga positiva

Joseph Thomson
(1856-1940)



Afirmo que toda materia está compuesta por átomos de diferentes masas, indivisibles e indestructibles

John Dalton
(1766-1844)

Robert Boyle e Isaac Newton
(1627-1691) (1643-1727),



Postulo que la materia esta compuesta de 4 elementos: tierra, fuego, aire y agua



Aristóteles
(384-322 a.n.e.)

Demócrito
(460-370 a.n.e.)

Sostuvo que la materia se puede dividir en muchas partes pequeñas, invisibles a nuestros ojos, llamadas átomos