Ciencias y Tecnología

Secuencia 6

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

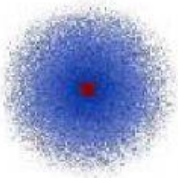
Con los modelos podemos representar fenómenos que queremos estudiar y analizar.	**Verdadero**	**Falso**
Los modelos no se pueden hacer a escala o más pequeños porque afectaría las variables del fenómeno que vamos a estudiar.	**Verdadero**	**Falso**
Los modelos y las teorías no se pueden modificar aun 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

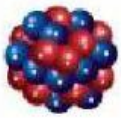
LIVEWORKSHEETS

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

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

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

Erwin Schrödinger (1887-1961)

James Chadwick (1891-1974)

Niels Henrik Bohr (1885-1962)

Ernest Rutherford (1871-1937)

Joseph Thomson (1856-1940)

John Dalton (1766-1844)

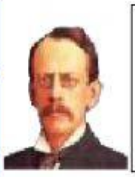
Robert Boyle e Isaac Newton (1627-1691) (1643-1727),

Aristóteles (384-322 a.n.e.)

Demócrito (460-370 a.n.e.)

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

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



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

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

LIVEWORKSHEETS