

MODELOS ATÓMICOS

- Indique al filósofo griego que propuso que la materia era continua y estaba formada por los cuatro elementos divinos.
 - Anaxímenes
 - Leucipo
 - Demócrito.
 - Thales de Mileto
 - Aristóteles.
- Los protones son :
 - Partículas con carga positiva.
 - Partículas de menor masa que los neutrones.
 - Partículas que pertenecen a la nube electrónica de un átomo.

Es correcto afirmar:

 - Solo I
 - Solo II
 - Solo III
 - I y II
 - I, II, y III
- Los electrones son :
 - Partículas con carga negativa.
 - Partículas de menor masa que los protones.
 - Partículas que pertenecen al núcleo de un átomo.

Es correcto afirmar:

 - I y II
 - II y III
 - I y III
 - I, II y III
 - Solo III
- Estima por vez primera la relación entre el tamaño del átomo y el tamaño del núcleo atómico:
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - E. Schrödinger
- Determinó la carga del electrón con el experimento de la "gota de aceite"
 - J. Thomson
 - R. Faraday
 - J. Chadwick
 - R. Millikan
 - N. Bohr
- Completar la siguiente ecuación nuclear e indique la partícula faltante y su descubridor:

$${}_{7}^{14}\text{N} + \alpha \rightarrow {}_{8}^{17}\text{O} + \dots$$
 - Protón – E. Rutherford.
 - Electrón – J. Thomson.
 - Electrón – R. Millikan.
 - Neutrón – J. Chadwick.
 - Neutrón – R. Faraday.
- Según el modelo atómico de Dalton, señale verdadero (V) o falso (F) según corresponda:
 - Los átomos son partículas indestructibles.
 - Los electrones poseen carga negativa.
 - El núcleo atómico es positivo.
 - VVV
 - VVF
 - VFV
 - VFF
 - FVV
- Según el modelo atómico de Thomson, señale verdadero (V) o falso (F) según corresponda:
 - Los átomos son eléctricamente neutros.
 - Los protones le confieren al átomo carga positiva.
 - Los electrones se encuentran incrustados en el átomo como las esferas en un budín con pasas.
 - VVV
 - VVF
 - VFV
 - VFF
 - FVV
- Señale verdadero (V) o falso (F) según corresponda:
 - Rutherford descubre al núcleo atómico
 - Thomson descubre al electrón y determina su carga.
 - J. Chadwick descubre a los neutrones mediante un proceso de transmutación nuclear.
 - VVV
 - VVF
 - VFV
 - VFF
 - FFV
- Señalen que evidencias conocidas actualmente invalidan el modelo atómico de Dalton:
 - Los átomos no son indivisibles, poseen una estructura interna.
 - Las reacciones de fisión nuclear demuestran que es posible fragmentar un átomo para formar otros nuevos de masa intermedia.
 - Tal como propuso Dalton , todos los átomos de un mismo elemento son idénticos.
 - I y II
 - I y III
 - II y III
 - I, II y III
 - Solo I
- Descubrió al electrón:
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - E. Schrödinger
- Descubrió al neutrón:
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - E. Schrödinger
- Propuso : “ El átomo está formado por un núcleo central positivo en el cual se concentra la masa del átomo y los electrones giran en torno a este tal como los planetas alrededor del sol”.
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - J. Dalton
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
- Propuso el primer modelo atómico con sustento científico:
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - J. Dalton
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
- Según el modelo atómico de Thomson:
 - El átomo posee un núcleo central.
 - El núcleo del átomo no posee carga.
 - Los protones son partículas de carga positiva.
 - El átomo era una esfera compacta de carga positiva en la cual se encuentran incrustados los electrones.
 - Los electrones se desplazan en órbitas permitidas.
- Según el modelo atómico de Dalton:
 - Predice que los electrones poseen carga negativa.
 - Establece que la masa del átomo se concentra en el núcleo atómico.
 - Propone al átomo como una esfera compacta e indivisible.

Es correcto afirmar:

 - Solo I
 - Solo II
 - Solo III
 - I y II
 - II y III
- Descubrió al protón:
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - E. Schrödinger
- Propuso : “ No existe fuerza alguna capaz de destruir a un átomo”
 - J. Chadwick
 - E. Rutherford
 - J. Thomson
 - J. Dalton
 - N. Bohr
- Los primeros filósofos griegos que propusieron la existencia del átomo fueron:
 - J. Thomson
 - E. Rutherford
 - J. Chadwick
 - N. Bohr
 - J. Dalton

35. Señalen las proposiciones que corresponden al experimento realizado por Rutherford para el descubrimiento del núcleo atómico:
- Bombardeó laminas muy delgadas con partículas beta.
 - La gran mayoría de las partículas de bombardeo podían atravesar la lámina sin desviarse.
 - Solo un reducido grupo de partículas de bombardeo retornaban en el sentido opuesto a la trayectoria de incidencia.
- A) I y II B) I y III C) II y III
D) I, II y III E) Solo I
36. Descubrió al protón:
- A) J. Thomson B) E. Rutherford C) J. Chadwick
D) N. Bohr E) E. Schrödinger
37. Propuso : “ No existe fuerza alguna capaz de destruir a un átomo”
- A) J. Chadwick B) E. Rutherford C) J. Thomson
D) J. Dalton E) N. Bohr
38. Los primeros filósofos griegos que propusieron la existencia del átomo fueron:
- Anaxímenes y Aristóteles.
 - Leucipo y Demócrito.
 - Thales de Mileto y Aristóteles.
 - Epicuro y Aristóteles.
 - Aristóteles.
39. Propuso: “El átomo es una esfera cargada uniformemente positiva en la cual se encuentran incrustados los electrones como las pasas en un budín”
- A) J. Chadwick B) N. Bohr C) J. Dalton
D) J. Thomson E) E. Rutherford
40. Según el modelo atómico de Rutherford:
- El átomo es una esfera compacta.
 - El núcleo atómico es positivo por la presencia de protones en él.
 - El átomo es similar a un sistema planetario en miniatura.
- Es correcto afirmar:
- A) Solo I B) Solo II C) Solo III
D) I y II E) II y III
41. Descubrió al electrón:
- A) J. Thomson B) E. Rutherford C) J. Chadwick
D) N. Bohr E) E. Schrödinger
42. Descubrió al neutrón:
- A) J. Thomson B) E. Rutherford C) J. Chadwick
D) N. Bohr E) E. Schrödinger
43. Propuso : “ El átomo está formado por un núcleo central positivo en el cual se concentra la masa del átomo y los electrones giran en torno a este tal como los planetas alrededor del sol”.
- A) J. Chadwick B) N. Bohr C) J. Dalton
D) J. Thomson E) E. Rutherford

Documento Protegido

**Prohibida su Reproducción Total o Parcial sin
Autorización del Autor**