



CIENCIAS NATURALES

CICLO 4 - GUÍA DE TRABAJO – EVALUACIÓN SUMATIVA.

NOMBRE: _____ CURSO: _____

I. RECONOCER

1.- **ARRASTRA** los conceptos para indicar el nombre del autor de cada modelo de la imagen.

RUTHERFORD

BOHR

THOMPSON

DALTON

II. SELECCIÓN MÚLTIPLE

Selecciona la alternativa correcta según corresponda.

1.- 2.- En qué lugar del átomo se encuentra el electrón:

a.- EN EL NÚCLEO

b.- EN LOS ORBITALES

c.- EN LOS CATIONES

d.- JUNTO A LOS
NEUTRONES

2.- El siguiente planteamiento: "en el átomo existen zonas conocidas como orbitales atómicos o niveles de energía, donde existe una mayor probabilidad de encontrar electrones" corresponde al modelo atómico de:

a.- DEMÓCRITO

b.- DALTON

c.- THOMPSON

d.- BOHR

3.- Respecto a la estructura del átomo, es cierto afirmar que:

- I. Los electrones poseen cargas negativas.
- II. Los neutrones poseen cargas positivas ubicadas en el núcleo.
- III. Los protones se ubican en el núcleo.
- IV. Los electrones poseen cargas positivas.

a.- SOLO I

b.- SOLO II

c.- SOLO I Y III

d.-SOLO II Y IV

4.- En el núcleo del átomo se encuentran....

- I. Electrones
- II. Protones
- III. Neutrones

a.- SOLO II

b.- I Y II

c.- II Y III

d.-TODAS LAS
ANTERIORES

5.- ¿Qué postularon Leucipo y Demócrito en el siglo V a.C.?

a.- QUE LOS ÁTOMOS NO
EXISTEN.

b.- QUE LAS PARTÍCULAS
QUE COMPONEN LA
MATERIA NO PUEDEN
VERSE, PORQUE NO
EXISTEN.

c.- QUE TODA LA
MATERIA ESTÁ
COMPUESTA POR
ÁTOMOS. SI SE DIVIDE
UNA SUSTANCIA MUCHAS
VECES SE LLEGA A ELLOS.

d.- QUE TODAS LAS
SUSTANCIAS QUE EXISTEN EN
LA NATURALEZA ESTÁN
FORMADAS POR
COMBINACIONES DE CUATRO
ELEMENTOS QUÍMICOS.



6.- El modelo del “queque de pasas” corresponde a:

a.- DEMÓCRITO

b.- THOMSON

c.- BOHR

d.-DALTON

7.- ¿A cuál de los siguientes investigadores se le atribuye el modelo actual:

a.- LEUCIPO

b.- THOMSON

c.- DEMÓCRITO

d.-SCHRÖDINGER

8. El modelo de Bohr tiene un núcleo central, cuyas características son:

**a.- CONTIENE
ELECTRONES Y
NEUTRONES**

**b.- ES POSITIVO Y
CONTIENE PROTONES Y
ELECTRONES**

**c.- ES NEGATIVO Y
CONTIENE PROTONES Y
ELECTRONES**

**d.- ES POSITIVO Y SOLO
CONTIENE PROTONES**

9.- Con su experiencia, Rutherford:

**a.- COMPROBÓ QUE EN
EL NÚCLEO ATÓMICO
ESTÁN INCRUSTADOS LOS
ELECTRONES.**

**b.- DESCUBRIÓ EL
ELECTRÓN**

**c.- DESCUBRIÓ EL
NEUTRÓN.**

**d.- COMPROBÓ QUE EL
NÚCLEO ATÓMICO ESTÁ
SEPARADO DE LOS
ELECTRONES**