**CORPORACIÓN EDUCACIONAL A&G**

**Colegio El Prado**



Cooperativa nº 7029 – Pudahuel

Teléfonos: 227499500 - 227476072

[**www.colegioelprado.cl**](http://www.colegioelprado.cl)

**direccioncolegioelprado@gmail.com**

**RBD: 24790-1**

**Profesor(a): Karen Lara Agurto. CURSO: 4ºMedio**

*GUIA N° 3*
*Repasando lo trabajado sobre los átomos*

Ítem I; Selección Múltiple, destaque con un color la respuesta correcta.

1.- La materia está constituida por elementos fundamentales conocidos como;

A) Protones
B) Electrones
C) Neutrones
D) Fotones
E) Átomos

2.- Cuando se combina un átomo de un elemento especifico con otro distinto constituyen;

A) Una molécula
B) Un enlace iónico
C) Un enlace covalente
D) Un enlace metálico
E) Un enlace no metálico

3.- La siguiente aseveración “un átomo no se pueden dividir ni romper, no se crean ni se destruyen en ninguna reacción química, y nunca cambian” se relaciona con los conceptos propuestos por;

A) Thomson
B) Dalton
C) Rutherford
D) Bohr
E) Bothe

4.- El modelo de “pudin de pasas” fue propuesto por:

A) Dalton
B) Rutherford
C) Thomson
D) Bohr
E) Bothe

5.- Observe la siguiente imagen semejante a un sistema planetario, este modelo fue propuesto por;

A) Rutherford
B) Bohr
C) Dalton
D) Thomson
E) Bothe

Ítem II; Complete con los términos más apropiados.

a)La letra Z, representa la cantidad de protones y por tanto se entiende como el \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

b)La suma entre los protones y los neutrones de un elemento químico se conoce como \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

c)Según Bohr Los electrones giran en esas órbitas estacionarias sin emitir \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

d)Según Rutherford el átomo es mayormente vacío, lo que explicaría el porque la mayoría de las partículas atravesaron la lámina de oro sin sufrir \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

e)El átomo en la naturaleza permanece neutro porque tiene la misma cantidad de \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

f)Si un electrón salta de orbital emite o absorbe energía electromagnética conocida como \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

g)El valor mínimo de un orbital según Bohr es “n” y es equivalente al radio mínimo de la órbita del electrón de 0,0529 nm esto se conoce como \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

h)Los átomos no se pueden dividir ni romper, no se crean ni se destruyen en ninguna reacción química, y nunca cambian, esta definición fue propuesta por \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

i)Un ejemplo de radiación ionizante lo constituye los rayos \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

j)En un átomo la mayor parte de la masa de este está concentrada en \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Ítem III; Identifique los siguientes modelos atómicos rotulando a que científico podrían corresponder, es decir si a Dalton, Rutherford, Thomson o Bohr.



