Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°34**

**Tema: REPASO MODELO DE EXAMEN**

1- Completa el siguiente cuadro según corresponda, ya sea con el nombre del científico que descubrió o el nombre de la Ley:

| **LEY DE LAVOISIER** |  |
| --- | --- |
|  | **LEY DE LAS PROPORCIONES MÚLTIPLES** |
|  | **LEY DE LAS PROPORCIONES DEFINIDAS** |
| **LEY DE RICHTER** |  |
| **LEY DE GAY LUSSAC** |  |

2- Resuelve y comprueba la ley de Lavoisier

a- SO2 + O2  SO4

b- H2 + O2H2O

c- N2 + 3H2  2 NH3

3- Cuando dos elementos se combinan para dar lugar a otro compuesto lo hacen siempre en una relación constante: Comprueba la ley de Proust.

A- Si 12 g de Carbono reaccionan con 32 g de Oxígeno. Y 6 g de Carbono con 16 de Oxígeno ¿Los resultados de la proporciones son iguales? ¿se comprueba la ley de proust?

 C + O2  CO2

12 g C 32g O2

6 g C 16G O2

B- Si 4 gramos de Hidrógeno reaccionan con 32 g de Oxígeno ¿ Con cuántos gramos de oxígeno deberían reaccionar 2 g de Hidrógeno? ¿Se comprueba la ley de Proust?

2 H2 + O2  2 H2O

4- Dos elementos se combinan para formar compuestos distintos, hablamos de la Ley de Dalton. Resuelve, ¿Cuál se mantiene constante y cuál es la masa variable?

a- CO

 CO2

b- S2O2

 S4O2

5- Resuelve:

¿A cuántos moles corresponde 8,5 litros de CO2 a CN?

RECUERDA: 1 mol = 22,4 Litros

6- MARQUE LA OPCIÓN CORRECTA:

**Un átomo es:**

* Menor partícula de una sustancia
* Menor porción de materia
* Mayor porción de materia

**Las moléculas se clasifican en:**

* Binomial, polinomio
* Monogamia, bigamia, poligamia
* Monoatómica, diatómica, poliatómica

**El número de avogadro es:**

* 22,44 Litros
* 6,022 x10 23
* 6,02 x 10°

7- Resuelve aplicando el numero de Avogadro

A- Calcule la masa en gramos de un átomo, el cual su masa atómica es 40,0? ¿De cuál elemento se trata?

B- Calcule la masa en gramos de un átomo de Mn.

8- VOLUMEN MOLAR

A- ¿Qué volumen ocupará 8 gramos de Níquel en C.N.?