Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

**Trabajo Práctico N°32**

**Tema: REPASO DE LAS LEYES GRAVIMÉTRICAS**

* **LEY DE LAVOISIER: Ley de la conservación de la masa**
* **LEY DE PROUST: Ley de las proporciones definidas**
* **LEY DE DALTON: Ley de las proporciones múltiples**

**ACTIVIDADES**

1- Resuelve y comprueba la ley de Lavoisier

a- H2 + Cl2  2HCl

b- 2H2 + O22H2O

c- N2 + H2  NH3

2- 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 16 g de Oxígeno. ¿Con cuántos gramos de Oxígeno deberían reaccionar 6 g de Carbono? ¿Se comprueba la ley?

C + O  CO

b- Calcular cuantos gramos de oxígeno se necesita para que reaccione 14g de Litio

4Li + O2 2Li2O

c- Si 12 g de Carbono reaccionan con 32 g de Oxígeno. ¿Con cuántos gramos de oxígeno deberían reaccionar 6 g de Carbono? ¿Los resultados de la proporción son iguales?

C + O2  CO2

3- Dos elementos se combinan para formar compuestos distintos. ¿Cuál se mantiene constante y cuál es la masa variable? ¿Se cumple la relación de números enteros de Dalton? Responde.

a- H2O2

H2O4

b- NO

NO2

c- SO

SO2