

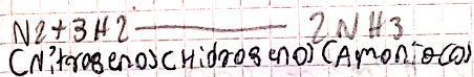
ESTEQUIOMETRIA

**MARTHA LILIANA OVIEDO
ROJAS**

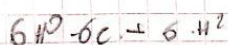
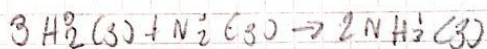
10-1

2021

1. Demuestra que la reacción



Cumple con la ley de conservación de la masa.



2. Cual sera la hidrogenación de la masa de nitrogeno (N_2) y oxígeno (O_2), en los siguientes compuestos.

N_2O (óxido nítrico) 44.01 g/mol

N_2O_3 (trioxido de dinitrogeno) 76.0116 g/mol

N_2O_5 (pentóxido de dinitrogeno) 108.0101 g/mol

3. Se tiene un mol de ácido clorhídrico (HCl) y se desea saber en que porcentaje se encuentra cada uno de los componentes el hidrógeno y el cloro.

Porcentaje de masa:

$$\text{HCl } 36.46 \text{ g/mol} = 100\%$$

$$\text{H } 1 \text{ g/mol} = x\% \quad \text{masa molecular (HCl)} = 36.46 \text{ g/mol}$$

$$x = 2.7\%$$

$$\text{H} = 2.7\%, \text{ Cl} = 97.3\%$$

Scribe

4. Indique la afirmación que le parece correcta

0. las reacciones químicas con rendimiento negativo se denominan inversiones.

Scribe

Foro.

que aplicaciones tiene la estequiometría en la vida diaria.

R/ Se puede elaborar e industrializar compuestos que usamos comúnmente la sal, los polímeros y fármacos también podemos realizar cálculos necesarios también en los procesos químicos.