

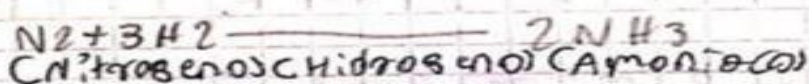
**PAOOL CRISTIAN
MUÑOZ MUÑOZ**

ESTEQUIOMETRIS

QUIMICA

10-1

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) y oxígeno (O), en los siguientes compuestos.

N_2O (óxido nítrico) 44,01 g/mol

N_2O_3 (tróxido de dinitrógeno) 76,0116 g/mol

N_2O_5 (pentóxido de dinitrógeno) 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 =

$$\text{HCl } 36,46 \text{ g/mol} = 100\%$$

$$\text{H } 1 \text{ g/mol} = x\%$$

$$\text{masa molecular (HCl)} = 36,46 \text{ g/mol}$$

$$x = 2,7\%$$

$$\text{H} = 2,7\% \quad \text{Cl} = 97,3\%$$

Scribe

4. Indique la afirmación que le parece correcta

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

Foto.

que aplicaciones tiene la estequiometría en la vida diaria.

Se puede elaborar e industrializar compuestos que usamos comúnmente la sal, los polímeros y fármacos también mediante reacciones químicas necesarios también en los procesos químicos.

Scribe

