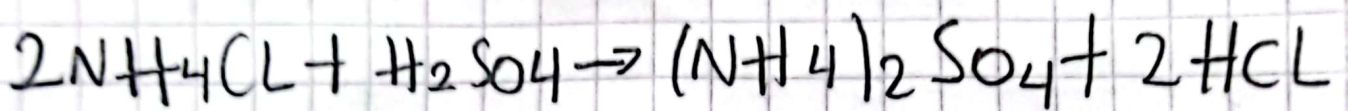
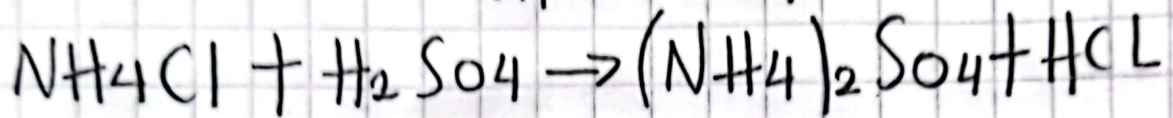


cloruro de amonio (NH_4Cl)
ácido sulfúrico (H_2SO_4)



-Calcular los moles.

$$36.3 \text{ kg} \times \frac{0.75}{53.49 \text{ kg/mol}} = 0.5116 \text{ moles}$$

$$55.8 \text{ kg} \times \frac{0.85}{98.08 \text{ kg/mol}} = 0.4834 \text{ moles.}$$

$$0.4834 \text{ moles} \times 0.85 = 0.4109 \text{ moles}$$

moles a kilogramos - fertilizante nitrogenado.

$$0.4109 \text{ moles} \times 132.14 \text{ kg/mol} \times 0.75 = 40.67 \text{ kg}$$

• Para el segundo problema.

Para el nitrógeno (N)

$$21.21\% = 21.21 \text{ moles.}$$

Hidrogeno (H)

$$6.06\% = 6,06 \text{ moles}$$

azufre (S)

$$24,24\% = 24,24 \text{ moles}$$

Para el oxígeno se puede calcular, como el porcentaje restante de considerar N, H y S. porcentaje de oxígeno.

$$100\% - (21.21\% + 6,06\% + 24,24\%) = 48,49\%$$

$$48,49\% = 48,49 \text{ moles}$$

$$N = 21,21 \text{ moles} / 6,06 \text{ moles} = 3,5$$

$$H = 6,06 \text{ moles} / 6,06 \text{ moles} = 1$$

$$O = 48,49 \text{ moles} / 6,06 \text{ moles}$$

utilizando estos números proporcionales determinamos los subíndices en la fórmula química del Fertilizante.

- Fórmula Química del Fertilizante nitrogenado
Sería NH_3SO_4

Norma