

## Ejercicios de Repaso - UNIDAD 4

(1)



- Según la ecuación:  $1 \text{ mol Mg(OH)}_2 \rightarrow \underbrace{2 \text{ mol de H}_2\text{O}}$

- 2,5 mol de agua. Aplicando lo que vemos de la ecuación:

$$\begin{aligned} 1 \text{ mol Mg(OH)}_2 &\rightarrow 2 \text{ mol de H}_2\text{O} \\ x &\rightarrow 2,5 \text{ mol de H}_2\text{O} \end{aligned}$$

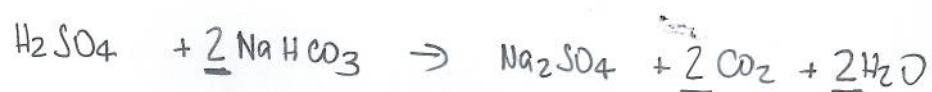
$$x = \underline{\underline{1,25 \text{ mol de Mg(OH)}_2}}.$$

- 25 g  $\text{Mg(OH)}_2$   $\left( \frac{1 \text{ mol Mg(OH)}_2}{58 \text{ g}} \right) = 0,431 \text{ mol de Mg(OH)}_2$

$$\begin{aligned} 1 \text{ mol Mg(OH)}_2 &\rightarrow 1 \text{ mol MgCl}_2 \\ 0,431 \text{ mol de Mg(OH)}_2 &\rightarrow x \end{aligned}$$

$$x = 0,431 \text{ mol de MgCl}_2 \left( \frac{95 \text{ g}}{1 \text{ mol MgCl}_2} \right) = \underline{\underline{40,94 \text{ g MgCl}_2}}$$

(2) ECUACIÓN DE NEUTRALIZACIÓN:



(3)

$$1 \text{ mol H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{ mol NaHCO}_3 \left( \frac{84 \text{ g}}{1 \text{ mol NaHCO}_3} \right) = \underline{\underline{168 \text{ g NaHCO}_3}}$$

$$1 \text{ mol H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2 \text{ mol CO}_2 \left( \frac{44 \text{ g}}{1 \text{ mol CO}_2} \right) = \underline{\underline{88 \text{ g CO}_2}}$$