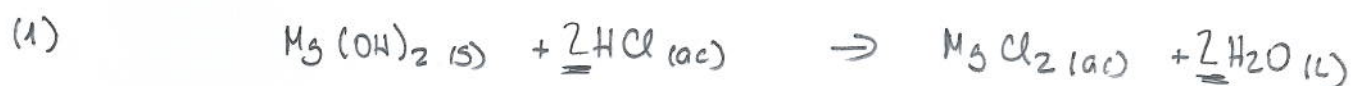


## EJERCICIOS DE REPASO - UNIDAD 4



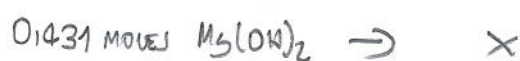
• SEGÚN LA ECUACIÓN:  $1 \text{ mol Mg(OH)}_2 \rightarrow \underline{2 \text{ moles de H}_2\text{O}}$

• 2,5 moles de agua. APLICAMOS LO QUE VEMOS DE LA ECUACIÓN:

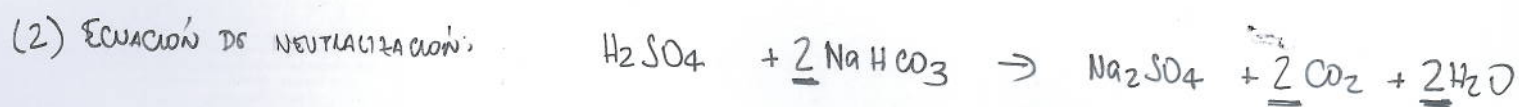


$$x = \underline{1,25 \text{ moles Mg(OH)}_2}$$

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



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



(3)  $1 \text{ mol H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow 2 \text{ moles NaHCO}_3 \left( \frac{84 \text{ g}}{1 \text{ mol NaHCO}_3} \right) = \underline{168 \text{ g NaHCO}_3}$

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