

⑥ campione 3,15g di $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ \rightarrow sciolto in 250 mL di H_2O (sol. A)
20,00 mL di sol. A \rightarrow TITOLATI con 22,05 mL $AgNO_3$ 0,1000 M

% $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ = ?

% MATERIALE INERTE = ?

$$\text{moli } AgNO_3 = 0,1000 \cdot 0,02205 = 0,002205 \text{ mol}$$

$$\text{moli } AgNO_3 = \text{moli } MgCl_2 \cdot 6H_2O \text{ in 20 mL}$$

$$\text{in 250 mL} \rightarrow \text{moli } MgCl_2 \cdot 6H_2O = \frac{\text{moli } AgNO_3 \cdot 0,250}{0,20}$$

$$= \frac{0,002205 \cdot 0,250}{0,20}$$

$$= 0,002756 \text{ mol}$$

$$\text{g } MgCl_2 \cdot 6H_2O = 0,002756 \cdot 203,31$$

$$= 0,56037 \text{ g}$$

$$\% MgCl_2 \cdot 6H_2O = \frac{0,56037}{3,15} \cdot 100$$