

④ campione 1,600 g  $\text{CoBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

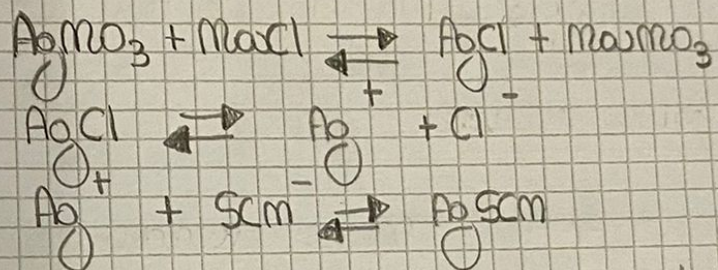
↓  
A QUESTA SOL. VENGONO AGGIUNTI 50 mL DI  $\text{AgNO}_3$  0,200 M

↓ TITOLAZIONE  
4,00 mL  
TITOLATA CON 4,00 mL SOL.  $\text{KSCN}$  0,100 M

%  $\text{CoBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  = ?

% MATERIALE INERTE = ?

%  $\text{Br}^-$  = ?



1 mole  $\text{AgNO}_3 \approx$  1 mole  $\text{NaCl}$

$$\text{moli AgNO}_3 = 0,200 \cdot 0,050 = 0,01 \text{ mol}$$

$$\text{moli KSCN} = 0,100 \cdot 0,004 = 0,0004 \text{ mol}$$

$$\left( \text{moli AgNO}_3 - \text{moli KSCN} \right) = 0,0096 \text{ mol}$$

$$\text{moli AgNO}_3 = \dots \text{ mL}$$