

TITOLO in CLORO ATTIVO = 5,6 % p/v ML IPOCLORITO
DI SODIO = ?

1,5 L di NaOClO 0,15 % p/v

Pm NaOClO = 74,44 Pm Cl₂ = 70,906

% m/v di CLORO
ATTIVO (Cl₂) → MASSA DI Cl₂ LIBERATA
DA 100 ML DI PRODOTTO
COMMERCIALE



1 mole di Cl₂ è generata da 1 mole ClO

5,6 g in 100 mL di sol

$$5,6 \text{ g} \cdot \frac{1000 \text{ mL}}{100 \text{ mL}} = 56,0 \text{ g Cl}_2 \text{ in } 1000 \text{ mL}$$

$$\frac{56,0}{70,906} = 0,7898 \text{ moli Cl}_2$$

$$\frac{0,15 \text{ g}}{100 \text{ mL}} \cdot 100 = 0,15 \text{ g NaOClO}$$

$$\text{moli NaOClO} = \frac{0,15}{74,44} = 0,002015 \text{ mol}$$

$$m = \frac{0,002015}{450} = 0,004478 \text{ (m)}$$

$$m_1 \cdot V_1 = m_2 \cdot V_2$$

$$0,002015 \cdot 1500 = 0,7898 \cdot X \text{ mL}$$

$$X \text{ mL} = \frac{0,002015 \cdot 1500}{0,7898} = 3,83 \text{ mL}$$