

Ex : 12 p 43

Données :  $V = 330 \text{ mL} = 330 \cdot 10^{-3} \text{ L}$

$$m_{\text{solute}} = m_{\text{sucrose dissous}} = 350 \text{ g}$$

$$m_{\text{solution}} = 103,6 \text{ g}$$

Concentration massique :

par déf :  $t = \frac{m_{\text{solute}}}{V}$

$$t = \frac{35,0}{330 \cdot 10^{-3}}$$

$$\underline{t = 106 \text{ g/L}}$$

masse volumique

$$\rho = \frac{m_{\text{solution}}}{V}$$

$$\rho = \frac{103,6}{330 \cdot 10^{-3}}$$

$$\underline{\rho = 314 \text{ g/L}}$$

À noter : erreur sur la masse donnée dans le liore

$$\underline{E_x : 13p43}$$

Th1  
Ch2  
Ex 3

$$1) F = \frac{t_m}{t_f} \Rightarrow t_m = F \times t_f$$

$$2) F = \frac{V_f}{V_m} \Rightarrow V_m = \frac{V_f}{F}$$

$$3) t_m = F \times t_f \Rightarrow F = \frac{t_m}{t_f}$$

$$4) \frac{V_f}{V_m} = \frac{t_m}{t_f} \Rightarrow V_f = \frac{t_m \times V_m}{t_f}$$

$$5) t_m \times V_m = t_f \times V_f \Rightarrow t_f = \frac{t_m \times V_m}{V_f}$$