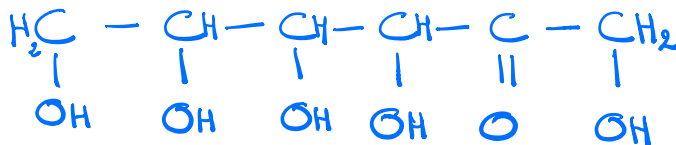
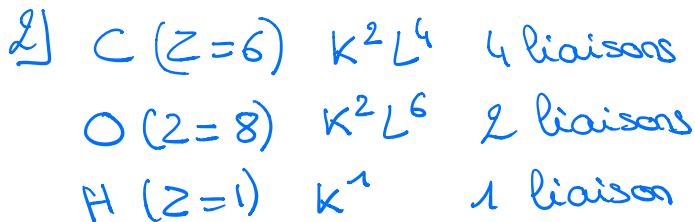


$$1) C_m = \frac{m}{V}$$

\uparrow g
 \uparrow g.L⁻¹ \downarrow L

AN: $C_m = \frac{250}{2,00} = 125 \text{ g.L}^{-1}$



$$3) F = \frac{C_m}{C_F} \quad C_F = \frac{C_m}{F}$$

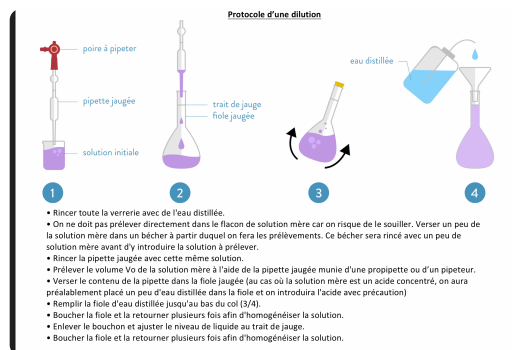
\uparrow g.L⁻¹ \uparrow g.L⁻¹ \downarrow ø

AN: $C_F = \frac{125}{5,00} = 25 \text{ g.L}^{-1}$

exercice d'appliqué

On souhaite réaliser une solut° avec 250 g de proctone (C₆H₁₂O₆) que l'on dissout dans 2 litres d'eau.

1. calculer la concentrat° massique de la solution
2. proposer une formule semi-développée du proctone
3. On dilue cette solution avec un facteur 5
4. Quelle est la concentrat° de la solut° réalisée, proposez un protocole avec la verrerie adaptée



$$F = \frac{V_o}{V_m}$$

\uparrow L, mL \downarrow L, mL

$$V_m = \frac{V_o}{F}$$

AN: $V_m = \frac{100}{5} = 20 \text{ mL}$

Une fiole jaugée de 100 mL pipette de 20 mL