



### **Brouillon prof**

Solution mère :

$$t_0 = 0,20 \text{ g/L}$$

préparation solutions filles  $V_f = 100 \text{ mL}$

$$V_0 = t_f \cdot V_f / t_0$$

$$\text{Exemple : } V_0 = 0,01 \cdot 10^{-1} / 0,2 =$$

|                |                     |                     |                     |                     |                     |
|----------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|
| $t_f$ en g/L   | 0,010               | 0,020               | 0,030               | 0,040               | 0,050               |
| $c_f$ en mol/L | $6,3 \cdot 10^{-5}$ | $1,3 \cdot 10^{-4}$ | $1,9 \cdot 10^{-4}$ | $2,5 \cdot 10^{-4}$ | $3,2 \cdot 10^{-4}$ |
| V à prélever   | 5 mL                | 10 mL               | 15 mL               | 20 mL               | 25 mL               |

(soit 75 mL/binome donc  $18 \times 75 = 1,35 \text{ L}$  par classe)

$$\sigma_{\text{théo}} = (\lambda K^+ + \lambda \text{MnO}_4^-) \cdot c \quad c \text{ en mol.m}^{-3}$$
$$(7,35+6,1).$$

$$(7,35+6,1) \cdot 10^{-3} \cdot 3,2 \cdot 10^{-4} \cdot 10^3$$
$$4,25 \cdot 10^{-3} \text{ S/m} = 4,25 \text{ mS/m}$$
$$4,25 \cdot 10^{-2} \text{ mS.cm}^{-1}$$
$$42,5 \text{ }\mu\text{S.cm}^{-1}$$

Conductivité molaire ionique

$$\lambda K^+ = 7,35 \text{ mS.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

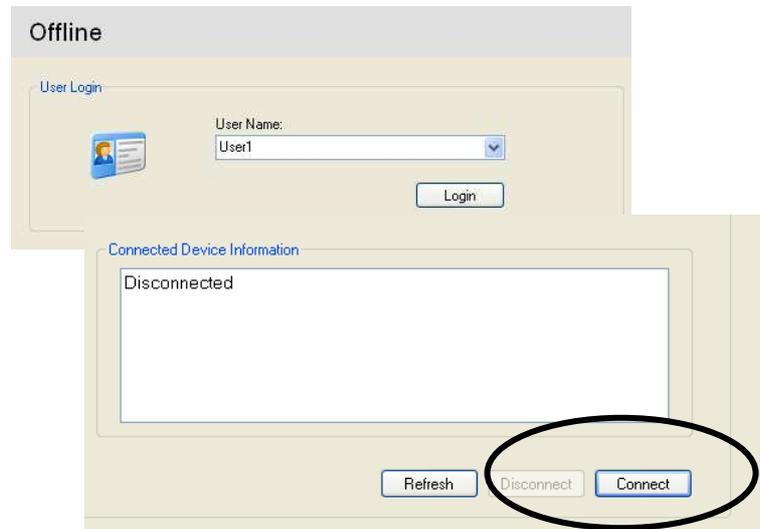
$$\lambda \text{MnO}_4^- = 6,10 \text{ mS.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

# SPECTROPHOTOMÈTRE JENWAY 7315

## OBTEENIR UN SPECTRE D'ABSORPTION $A = F(\lambda)$

1) travailler en mode administrateur en local sur le PC

2) choisir user1 puis cliquer sur Login



3) Puis en bas cliquer deux fois sur connect

3)



Pour obtenir un spectre, cliquer sur « Spectrum scan »

4) placer la cuve avec de l'eau distillée et cliquer sur « Baseline »



5) cliquer sur scan



6) On peut exporter le spectre sous excel : File>Export to Excel

Ou le sauvegarder comme une image « Chart>SaveAsImage »

Ou le copier comme image « Chart>Copy » puis coller dans Word par exemple

