

## LES PARTIES D'UN RAPPORT DE LABORATOIRE

**RÉSULTATS :** Les résultats sont sous forme de tableaux ou de graphiques lorsque cela est possible.

### TABLEAU(X) :

On numérote un tableau et on l'identifie à l'aide d'un titre. Pour formuler le titre, le but de l'expérience peut être une inspiration. On inscrit les valeurs constantes sous le tableau. Le titre peut simplement nommer les mesures retrouvées dans le tableau (Exemple : Mesures de masse, de volume et de masse volumique d'un liquide donné).

Exemple :

Si le but est de calculer la masse volumique d'un liquide afin de l'identifier. Le titre du tableau pourrait être le suivant :

Tableau 1

Mesures permettant de calculer la masse volumique d'un liquide afin de l'identifier.

Solution	Masse (g)	Volume (mL)	Masse volumique (g/mL)
	± 0,01	± 0,5	
A	12,00	11,5	1,04

On peut retrouver deux tableaux de résultats. Le premier, pour les valeurs recueillies (masse, volume, température ...) durant l'expérience et l'autre pour les valeurs calculées avec les valeurs recueillies durant l'expérience.

Tableau 1

Masse et température initiale et finale de 100 mL d'eau

V (mL)	m (g)	T <sub>i</sub> (°C)	T <sub>f</sub> (°C)
± 0,5		± 0,5	± 0,5
100,0	100,0	20,0	80,0

$$C_{\text{eau}} = 4,184 \text{ J/g}^{\circ}\text{C}$$

$$\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g/mL}$$

Tableau 2

Quantité d'énergie absorbée par 100 mL d'eau

Q (J)
25 104

Un tableau à double entrée :

Tableau 1

Propriétés permettant d'identifier la nature de solutions données

Solution \ Propriété	Réaction au papier de tournesol	Conductibilité électrique	Nature
1	bleu	oui	basique
2	rouge	oui	acide
3	-----	non	neutre