

LES PARTIES D'UN RAPPORT DE LABORATOIRE

CALCULS :

Pour chaque calcul effectué lors d'une expérience, il faut laisser un exemple de calcul. On écrit un titre (Exemple : Calcul de la masse volumique). On pose les variables avec les unités. On écrit la formule. On substitue les valeurs dans la formule avec les unités. On donne la réponse (Écrire la réponse dans le tableau des résultats).

Exemple :

Calcul de la masse volumique de la solution inconnue

Pose du problème :

$$m = 12,00 \text{ g}$$

$$V = 11,5 \text{ mL}$$

$$\rho = ?$$

Formule et calcul :

$$\rho = m/V$$

$$\rho = 12,00 \text{ g}/11,5 \text{ mL}$$

$$\rho = 1,04 \text{ g/mL}$$