

TP1 Caractéristiques chimiques. Livre P 15



Démarche d'investigation. Formuler des hypothèses.

Remarque: on n'utilisera pas le
dichlorométhane.



Exemple de protocole:

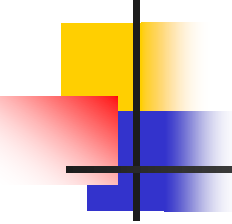
Je détermine la masse de 2 erlenmeyers vides en les repérant.
(schéma à faire)

- Je mesure avec mL d'eau que je place dans le 1^{er} erlenmeyer.
(schéma à faire)
- Je mesure avec mL d'éthanol que je place dans le 2^{ème} erlenmeyer. (schéma à faire)

- Je pèse le 1^{er} et le 2^{ème} erlenmeyer.
(schéma à faire)

- J'en déduis la masse du liquide contenue dans chacun des erlenmeyers. (Calculs à montrer)

- J'en déduis la masse volumique de chaque substance. (Calculs à montrer)



- Je place mes résultats dans un tableau commun aux groupes de ma classe et j'en déduis l'identification des espèces.

- Conclure.



Tableau de résultats

Equipe	Volume choisi	Eau masse	Ethanol masse
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			

FIN TPD1

