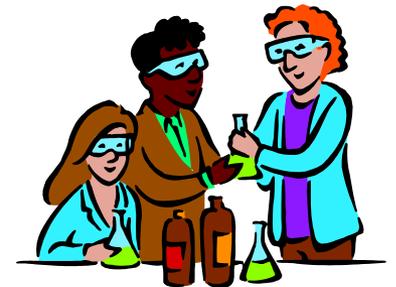


# TP1 Caractéristiques chimiques. Livre P 15



## Démarche d'investigation. Formuler des hypothèses.

Remarque: on n'utilisera pas le  
dichlorométhane.



## Exemple de protocole:

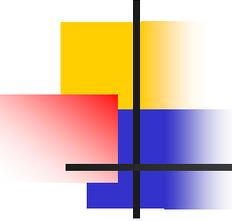
Je détermine la masse de 2 erlenmeyers vides en les repérant.  
(schéma à faire)

- Je mesure avec ..... mL d'eau que je place dans le 1<sup>er</sup> erlenmeyer.  
(schéma à faire)
- Je mesure avec ..... mL d'éthanol que je place dans le 2<sup>ème</sup> erlenmeyer. (schéma à faire)

- Je pèse le 1<sup>er</sup> et le 2<sup>ème</sup> 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

<b>Equipe</b>	<b>Volume choisi</b>	<b>Eau masse</b>	<b>Ethanol masse</b>
<b>1</b>			
<b>2</b>			
<b>3</b>			
<b>4</b>			
<b>5</b>			
<b>6</b>			
<b>7</b>			
<b>8</b>			

# FIN TPD1

