

## TP 2 Correction : Enquête sur des stocks d'ingrédients...



### Objectifs :

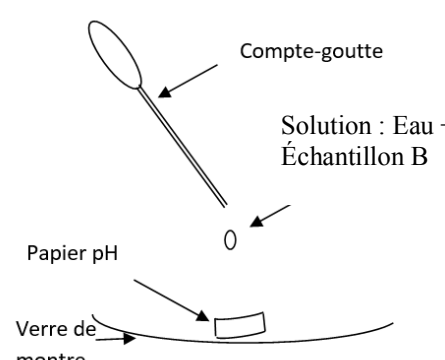
- *Mesurer une température de changement d'état, déterminer la masse volumique d'un échantillon.*



- 1- Proposition d'expériences (au moins 2 différentes pour les liquides et une pour les solides) permettant d'étiqueter correctement les différents échantillons :

### Expérience pour identifier les liquides C et D :

Échantillon testé	Expérience	Observation	Conclusion
Échantillon C		Le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.	L'échantillon C contient de l'eau. Ce n'est pas du glycérol.
Échantillon D		Le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.	L'échantillon D contient de l'eau. Ce n'est pas du glycérol.
Échantillons C et D		La masse de 10 mL d'échantillon C est de 10g.	L'échantillon D est de l'eau.
		La masse de 10 mL d'échantillon D est de 10g.	L'échantillon C est de l'eau.
Échantillon A		Le papier pH ne change pas de couleur.	Il s'agit s'en doute de l'amidon.

Échantillon B	 <p>Compte-goutte</p> <p>Solution : Eau + Échantillon B</p> <p>Papier pH</p> <p>Verre de montre</p>	D'après le papier pH, le pH de la solution ainsi obtenue est acide.	Il s'agit s'en doute de l'acide ascorbique.
---------------	--	---	---