

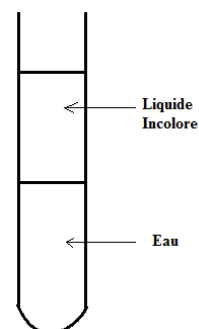
## Exercice : Identification d'un liquide

### Exercice :

Mélo, collégien très curieux de sciences, verse dans un tube à essais deux liquides non miscibles. Après agitation et une attente de 5 minutes, il schématise ce qu'il observe. (Voir image ci-contre)

Très joueur, Mélo te lance un défi :

« **Retrouve le nom du liquide incolore. Pour t'aider je te joins le tableau ci-dessous qui comporte des informations qui te seront utiles** »



**Une fois que tu as relevé le défi, lève le doigt et explique ton raisonnement.**

Nom du liquide	Couleur	comportement avec l'eau	Informations sur la masse et le volume
Mercure	Grise	non miscible	La masse de 1 mL est de 13 g
Dichlorométhane	Incolore	non miscible	La masse de 1 mL est de 1,33 g
White Spirit	Incolore	non miscible	La masse de 10 mL est de 7,7 g
Acétone	Incolore	miscible	La masse de 2 mL est de 1,56 g
Eau	Incolore	miscible	La masse de 1 mL est de 1 g