

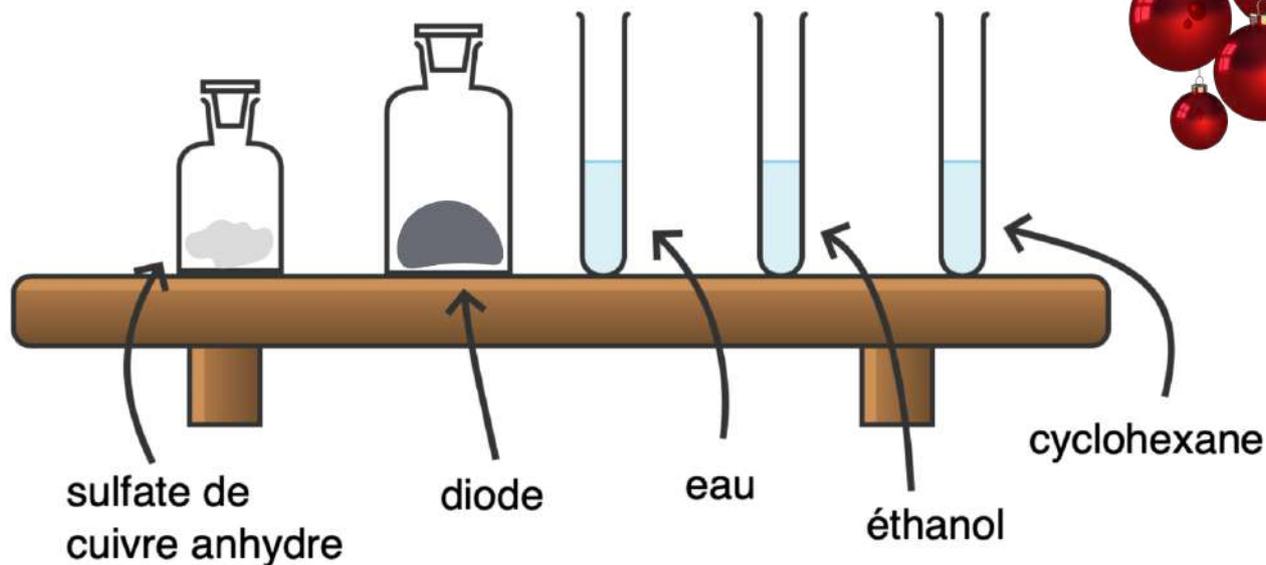
## Tests de solubilité

Chap 7

Nom Prénom :

1<sup>ère</sup> spé

Vous souhaitez tester la solubilité du diiode et du sulfate de cuivre dans les différents solvants mis à votre disposition : eau, éthanol et cyclohexane.



**Solubilité** : c'est la propriété d'une espèce chimique solide, liquide ou gazeuse (le soluté), à former un mélange homogène (une solution), avec un liquide abondant (le solvant).

Protocole :

- Dans trois tubes à essais contenant respectivement de l'eau, de l'éthanol et du cyclohexane, ajouter quelques cristaux de diiode.
- Dans trois tubes à essais contenant respectivement de l'eau, de l'éthanol et du cyclohexane, ajouter quelques cristaux de sulfate de cuivre.

Une fois les tests effectués, vous devez pouvoir remplir le tableau suivant avec les mots suivants : « pas », « peu », et « très »

	Soluble dans l'eau	Soluble dans l'éthanol	Soluble dans le cyclohexane
Diiode	1	2	3
Sulfate de cuivre	4	5	6