



TP LA BONNE RECETTE

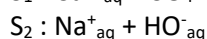
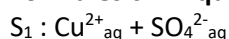
Schtroumpf à lunettes est désespéré... Il a des amis à dîner ce soir mais il ne retrouve plus la recette de son fameux cocktail, le Blue Glass. Il fait plusieurs tentatives de mélange mais, malgré ses mesures très précises, il n'obtient pas la bonne couleur.

Aider Schtroumpf à lunettes à préparer un cocktail pour ses amis qui soit de la bonne couleur en lui proposant une recette.

**DOCUMENT 1 : Solutions mises à disposition**

S_1 : Solution aqueuse de sulfate de cuivre de concentration molaire $C_1 = 0,100 \text{ mol.L}^{-1}$.

S_2 : Solution aqueuse d'hydroxyde de sodium de concentration molaire $C_2 = 1,00 \text{ mol.L}^{-1}$.

Formules chimiques :**DOCUMENT 2 : Matériel mis à disposition**

- Bêchers
- Eprouvette graduée 10 mL
- Burette graduée
- Agitateur en verre
- Tubes à essais / porte-tubes
- Entonnoir
- Papier filtre

DOCUMENT 3 : Cocktail Le Blue Glass

Le Blue Glass est un cocktail bleu homogène.

Il s'obtient en mélangeant S_1 et S_2 .

Pour le préparer, on part d'un volume $V_1 = 20 \text{ mL}$ de S_1 .

**DOCUMENT 4 : Mélange de solutions ioniques**

Lorsque deux solutions ioniques sont mélangées, il peut arriver qu'une réaction chimique ait lieu. Dans ce cas-là, l'ion positif d'une des solutions réagit avec l'ion négatif de l'autre solution. Il se forme alors un précipité (solide en suspension dans un liquide).

Dans l'équation-bilan de la réaction, on fait apparaître uniquement les ions qui réagissent. On ne note pas les ions spectateurs !

Rappel : Un solide est neutre !