

LE LIQUIDE MAGIQUE.

Recette schtroumpf :

- Dans un ballon à fond plat de 500 mL, introduire 6,9 mmol d'acide ascorbique, 0,48 mmol d'hydrogénocarbonate de sodium et 8,5 mmol de chlorure de sodium.
- Ajouter 250 mL d'eau déminéralisée et agiter jusqu'à dissolution totale. Ajouter 4 gouttes de bleu de méthylène. Boucher et agiter.
- Préparer exactement 10 mL de solution de sulfate de cuivre par dissolution de 5 cristaux.
- Verser cette solution dans le ballon à fond plat et agiter.

Votre mission :

- Traduisez cette recette dans un langage compréhensif pour le Schtroumpf et faites lui une fiche recette organisée (protocole, verrerie, schémas, mesures...).
- Réalisez cette recette après accord du professeur

Données :

Nom	Eau	hydrogénocarbonate de sodium	acide ascorbique (vitamine C)	chlorure de sodium	sulfate de cuivre pentahydraté	bleu de méthylène
Formule	H ₂ O	NaHCO ₃	C ₆ H ₆ O ₆	NaCl	CuSO ₄ , 5H ₂ O	C ₁₆ H ₁₈ ClN ₃ S
Masse d'une mole	18 g	84 g	174 g	58,5 g	159,6 g	319,9 g

Liste de matériel :

Elève :

- Ballon à fond plat 500 mL + bouchon
- Eprouvette graduée 250 mL
- Fiole jaugée 10 mL
- Coupelle de pesée
- Spatule
- Balance au 1/100^{ème}
- Eau déminéralisée
- Acide ascorbique (vitamine C)
- Hydrogénocarbonate de sodium
- Chlorure de sodium
- Sulfate de cuivre pentahydraté
- Bleu de méthylène en solution