

SOLUTION HYDROALCOOLIQUE

Vous avez sûrement déjà utilisé une solution alcoolique pour vous désinfecter les mains après les avoir lavées.

Vous en trouvez également dans les établissements hospitaliers et dans les restaurants.

Pour le laboratoire SPH, nous souhaitons que les élèves les réalisent eux mêmes.

Nous avons choisi la composition recommandée par l'OMS. Chaque groupe va en fabriquer 25 mL.

	Pourcentage volumique	Densité		pour 100mL	pour 25mL
Éthanol 96%	85%	0,81			
Eau oxygénée 10 vol	4%	1,01			
Glycérol	1,5%	1,26			
Eau distillée	qsp 100mL	1,00			

Établissez la liste du matériel disponible sur votre poste de travail.

.....

.....

.....

.....

.....

Rédigez un mode opératoire chronologique ; en particulier, effectuez tous les calculs nécessaires à la réalisation de la solution (complétez le tableau).

This image shows a full page of white paper with horizontal dotted lines. The lines are evenly spaced and run across the width of the page, providing a guide for handwriting practice. There are no margins, text, or other markings on the page.

Faites valider votre mode opératoire par le professeur avant de vous lancer dans la réalisation