

Produits	Pictogramme	Phrases de sécurité
Vanilline		H319 P305+351+338
éthylvanilline		H226 P210-P370 + P378
Acétate d'éthyle		H225-H319-H336 P210-P261-P305 + P351 + P338
Cyclohexane		H225-H304-H315-H336-H410 P210-P261-P273-P301 + P310-P331-P501
Acétone		H225-H319-H36 P210-P233-P261-P280-P303+P353-P370+P378

Mode opératoire :

Vous disposez de solutions préparées à partir de deux sachets de sucre vanillé, d'éthylvanilline pur et de vanilline pure.

- Préparer 10 mL d'un éluant 5/5 de solution d'acétate d'éthyle/cyclohexane. Le placer dans une cuve munie d'un papier filtre
- Préparer des échantillons de vanilline et d'éthylvanilline en plaçant 1 ou deux grains dans un pilulier et en ajoutant 1 mL d'acétone.
- Déposer sur une plaque les deux sucres à analyser et les deux composés de référence. Réaliser un co-dépôt.
- Vérifier l'intensité des dépôts en plaçant la plaque sous la lampe UV (254 nm).
- Placer la plaque dans la cuve et laisser éluer. Sortir la plaque lorsque l'éluant est arrivé à 1 cm du haut.
- Placer la plaque sous la lampe UV et repérer les taches visibles en les entourant à l'aide d'un crayon de papier.
- Conclure quant à l'indentification des deux solutions de sucre vanillé.

C. Analyse d'un mélange incolore ne révélant pas aux UV : réaction d'estérification.

Dans cette partie nous nous intéressons au suivi d'une réaction d'estérification. Cette réaction met en jeu l'acide acétique et l'alcool isoamylique pour former l'acétate d'isoamyle.

Vous disposez d'un échantillon obtenu à la fin du temps de chauffage. Le mélange a été traité et vous devez maintenant déterminer si la réaction était terminée ou non.

Produits	Pictogramme	Sécurité
Alcool isoamylique		H226-H315-H318-H332-H335 P210-P261-P280-P305 + P351 + P338 + P310-P370 + P378
Acétate d'isoamyle		H226 P210-P370 + P378
Solution de permanganate de potassium		H411
Sable iodé		H312 + H332-H315-H319-H335-H372-H400 P261-P273-P280-P305 + P351 + P338-P314