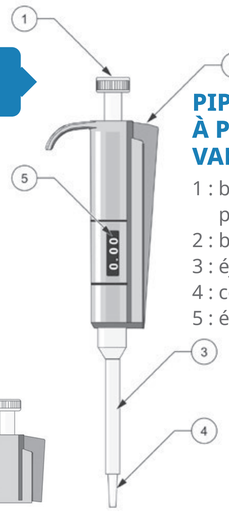
Bonnes pratiques de laboratoire

Maximisez la confiance et l'exactitude de vos résultats en suivant une méthodologie solide **à chaque fois**.

1 Pipetage

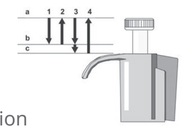


PIPETTE À PISTON VARIABLE

1 : bouton de pipetage
2 : bouton d'éjection
3 : éjecteur d'embouts
4 : cône
5 : échelle de volume

A Assurez-vous de vérifier l'exactitude des pipettes pour garantir qu'elles livrent la quantité à laquelle vous vous attendez.

B La bonne technique consiste à tenir la pipette droite de haut en bas lors de l'aspiration et de la distribution de liquide.



BOUTON DE PIPETAGE

a : position initiale
b : premier point de pression
c : second point de pression

Reportez-vous au Guide de pipetage fourni avec votre pipette pour des techniques plus détaillées.

2 Mélange

Lors de l'ajout de réactif dans un cylindre gradué ou un flacon de titrage, agitez doucement l'échantillon pour éviter la contamination atmosphérique (CO_2).

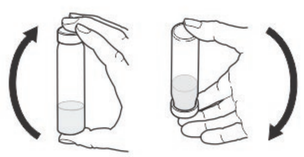
Suivez la méthode et la procédure de travail recommandées pour un mélange approprié.



AGITER
(cylindre ouvert)

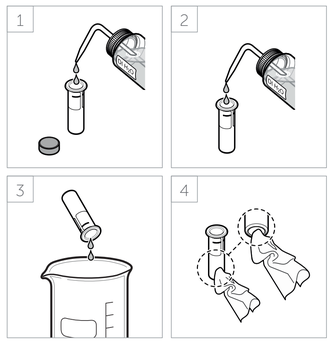


FAIRE PIVOTER
(cellule d'échantillonnage carrée)



INVERSER
(cellule d'échantillonnage fermée)

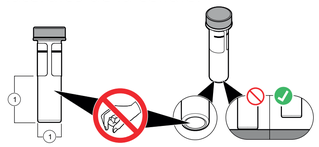
3 Manipulation des cellules d'échantillonnage



NETTOYAGE D'UNE FIOLE VIDE

Assurez-vous de nettoyer les parties latérales des cellules avant les mesures afin d'éliminer les empreintes digitales et autres impuretés.

Lors de la manipulation des cellules d'échantillonnage (ou des cuves LCK), ne touchez pas le fond ou les parties latérales de la cellule.



NE PAS TOUCHER

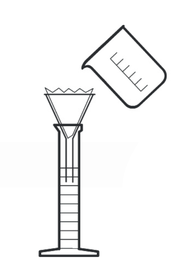
4 Préparation de l'échantillon

Certaines méthodes exigent une préparation supplémentaire de l'échantillon avant de pouvoir terminer l'analyse. Vérifiez la méthode pour voir si l'une de ces trois procédures supplémentaires est nécessaire.

Digestion : utilisation de produits chimiques et de chaleur pour décomposer une substance en composants qui peuvent être analysés

Filtration : sépare les particules d'un échantillon aqueux

Distillation : utilisée pour séparer les composés chimiques aux fins d'analyse

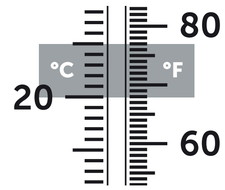


FILTRATION



5 Température

Sauf indication contraire, la plupart des méthodes sont exécutées avec précision lorsque la température de l'échantillon se situe entre 20 - 25 °C. Si un échantillon a été conservé dans un réfrigérateur, laissez l'échantillon se réchauffer à la température ambiante avant de le tester.

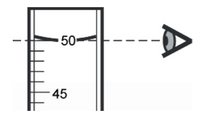


20 - 25 °C

6 Lecture

Lorsque de plus petites quantités d'échantillons sont utilisées, la précision de la mesure devient de plus en plus importante.

N'oubliez pas de lire le ménisque pour obtenir une lecture précise.



LIRE LE MÉNISQUE

7 Entretien du réactif

Stabilité : conservez les réactifs dans un endroit frais et sombre. Utilisez en premier les fournitures les plus anciennes. L'humidité, la température élevée, l'action bactérienne ou la lumière peuvent affecter la durée de conservation des réactifs.

Blanc de réactif : un blanc de réactif fait référence à une correction pour une petite quantité d'erreur dans les résultats de test qui provient des réactifs eux-mêmes. Il n'est nécessaire d'effectuer un blanc de réactif qu'une seule fois par numéro de lot de réactif. Se reporter à la méthode pour obtenir des instructions sur la façon d'appliquer les résultats de la lecture à blanc des réactifs.

8 Vérification de l'exactitude

Lorsque vous effectuez une méthode pour la première fois ou si des changements sont survenus au niveau du personnel, de l'équipement ou de la chimie, complétez la méthode en utilisant une norme connue pour démontrer la performance.

Une condition préalable importante pour une grande fiabilité des résultats consiste en un contrôle régulier de **l'ensemble** du système d'analyse : pipettes, photomètre, réactifs et manipulation générale.

DOMINIQUE DUTSCHER SAS

DOC142.77.20283.Mar26

www.hach.com