

CHLORURES

Méthode: colorimétrique, $\lambda = 456 \text{ nm}$

Code produit: KHPE036052

Constitution: 100 ml + 100 ml (66 tests)

Conservation: Température ambiante

Pour "utilisation in vitro" uniquement

Principe (Réf.1)

En présences de chlorures, le thiocyanate de mercure libère des ions sulfocyanures qui réagissent avec les ions ferriques initialement présents, pour former un chromogène dont la quantité est directement proportionnelle à la quantité de chlorures présents dans l'échantillon.

Composition du kit

2 x 100 ml	Chromogène : contient Thiocyanate de mercure 2.2 mmol/L Nitrate ferrique 20 mmol/L Stabilisants
2 x 100 ml	Tampon Blanc Echantillon contient Nitrate ferrique 20 mmol/L Stabilisants
1 x 20 ml	Blanc contient: eau tridistillée, exempte de chlorures

Préparation et stabilité des solutions

1. **Tampon:** réactif prêt à l'emploi. La solution est stable 1 an conservée à température ambiante, à partir de la date de fabrication.
2. **Chromogène:** réactif prêt à l'emploi. La solution est stable 1 an conservée à température ambiante, à partir de la date de fabrication.
3. **Blanc:** réactif prêt à l'emploi. La solution est stable 1 an conservée à température ambiante, à partir de la date de fabrication.

Pour une analyse correcte: préparer une solution titrée à 1 g/l de chlorure de sodium

Méthode

Longueur d'onde: 456 nm
tube: minimum 3 ml
Température: ambiante
Volume final: 3.050 ml
Mesure par rapport à l'eau distillée.

Pipeter dans le tube	Blanc réactif	Etalon	Blanc échantillon	Echantillon
Blanc	0.050 ml			
Etalon 1 g/l	0,200 ml	0.050 ml		
Echantillon			0.050 ml	0.050 ml
Chromogène	3,000 ml	3,000 ml		3,000 ml
Tampon blanc ech.			3,000 ml	

Mélanger et attendre environ 10 minutes à température ambiante.
Mesurer l'absorbance (Abs) de la solution finale.

Calculer:
(Abs éch - Abs blanc réactif) - Abs blanc échantillon.
----- x 1 = g/l de chlorure de sodium
(Abs étalon - Abs blanc réactif)

Spécificité (Réf.1)

Cette méthode est spécifique des chlorures.

Linéarité

Pour un volume d'échantillon initial de 0,050 ml et un volume final après réaction de 3,050 ml, la méthode est linéaire jusqu'à environ 1,5 g/l de Chlorure de Sodium.

Précision (Réf.2)

Les valeurs suivantes proviennent de la littérature:

CV = 1.6% solution aqueuse de Chlorure de Sodium
CV = 1.9% vin blanc
CV = 2.5% vin rouge

Réactifs, précautions d'usage

Ce kit a été fabriqué pour déterminer les chlorures dans les aliments et les boissons. Les réactifs employés ne sont pas considérés comme des substances dangereuses selon la norme communautaire 67/548/ECC et ses modifications ultérieures. Toutefois il sera opportun de se conformer aux mesures générales de sûreté prévues pour la manipulation des substances chimiques. Après l'utilisation, les réactifs doivent être stockés en accord avec la réglementation en vigueur. Le matériel présent dans ce kit, pourra être mis dans des poubelles destinées au recyclage.

Préparation de l'échantillon

Généralement non prévisible.

Bibliographie

Réf.1 - Levinson, S.S.: Chloride, colorimetric method in Faulkner and Meites. S. Editors: select methods of clinical chemistry. Washington 1982 American Association for Clinical Chemistry, vol. 9 143 - 148.

Règlement général

Les réactifs sont prévus pour une utilisation exclusive en laboratoire. On retiendra donc que les personnes, habilitées à la manipulation de substances chimiques, par leur formation et par leur culture, auront prises toutes les précautions d'usage même sans indication explicite sur l'emballage. Par exemple: toujours porter des lunettes de protection et si possible des gants de protection, éviter le contact avec la peau et les muqueuses, ne pas boire, manger ou fumer dans le laboratoire.

Significations des pictogrammes imprimés



Réactifs pour diagnostic in vitro uniquement



Numérot de Lot



Voir fiche d'information d'utilisation



Fabricant



Distributeur



Date de péremption



Valeurs limites basses et hautes de température de conservation du kit.