

1.11132.0001
1.11132.0007MQuant®
Test ChloruresCl⁻

1. Méthode

Dosage titrimétrique avec flacon compte-gouttes

Dans une solution nitrique, les ions chlorures sont titrés avec une solution de nitrate de mercure(II) contre la diphényl-1,5-carbazone comme indicateur en formant le chlorure de mercure(II) peu dissocié. A la fin du titrage les ions mercure(II) excédentaires forment avec l'indicateur un complexe bleu violet. La concentration en chlorures résulte de la consommation de solution de titrage (dosage mercurimétrique).

2. Graduation et nombre de dosages

Graduation	Nombre de dosages ¹⁾
1 goutte $\hat{=}$ 25 mg/l de Cl ⁻	100 à 150 mg/l de Cl ⁻

¹⁾ Pour des teneurs en chlorures supérieures à 150 mg/l, moins de 100 dosages sont possibles (cf. § 9).

3. Applications

Echantillons :

Eaux souterraines, eaux de surface et eau de mer (après dilution)
Eaux de l'aquaculture
Eaux potables et minérales
Eaux d'addition (bâtiment)
Eaux industrielles et eaux usées
Eaux de chaudières et d'alimentation de chaudières, eaux de refroidissement
Eau de piscine
Aliments après prétraitement approprié de l'échantillon
Sols et engrais après prétraitement approprié de l'échantillon

4. Influence des substances étrangères

La vérification a eu lieu au cas par cas sur des solutions contenant 150 mg/l de Cl⁻. Le dosage n'est pas encore perturbé ni par les concentrations de substances étrangères habituellement présentes dans les échantillons mentionnés plus haut, ni par celles indiquées dans le tableau. On n'a pas contrôlé s'il y a des effets cumulatifs, mais ceux-ci ne sont pas à exclure.

Concentrations de substances étrangères en mg/l			
Br ⁻	est dosé en même temps	Fe ³⁺	100
CO ₃ ²⁻	1000	I ⁻	est dosé en même temps
		NO ₂ ⁻	50
		S ²⁻	1
		SO ₃ ²⁻	50

Pour éviter les perturbations indiquées, cf. § 6, « Préparation »

5. Réactifs et produits auxiliaires

Tenir compte de tous les avertissements figurant sur l'emballage et les réactifs.

Conservés hermétiquement fermés entre +15 et +25 °C, les réactifs-test sont utilisables jusqu'à la date indiquée sur l'emballage.

Contenu d'un emballage :

1 flacon de réactif Cl-1 (solution indicatrice)
1 flacon de réactif Cl-2
1 flacon de réactif Cl-3 (solution de titrage)
1 seringue plastique graduée de 5 ml
1 tube à essai
1 carte avec mode d'emploi abrégé

Autres réactifs :

MQuant® Bandelettes indicatrices universelles pH 0 - 14, art. 1.09535
Ammoniaque 25 % pour analyses EMSURE®, art. 1.05432
Acide nitrique Titrisol® pour 1 mol/l, art. 1.09966
tétra-Sodium diphosphate décahydraté pour analyses EMSURE®, art. 1.06591
Eau oxygénée 30 % H₂O₂ (Perhydrol®) pour analyses EMSURE®, art. 1.07209
Chlorures - solution étalon Certipur®, 1000 mg/l de Cl⁻, art. 1.19897

6. Préparation

- Le pH doit être compris entre 1 et 12.
L'ajuster si nécessaire avec de l'ammoniaque ou de l'acide nitrique.
- Préparation de l'échantillon pour éviter les perturbations par le fer(III) :
Ajouter de la solution de tétra-sodium diphosphate 5 % aqueuse et mélanger (2 gouttes pour 5 ml d'échantillon).
- les ions sulfures et sulfites :
Ajouter du peroxyde d'hydrogène 30 % H₂O₂ (Perhydrol®) et mélanger (1 goutte de Perhydrol® pour 10 ml d'échantillon).

7. Mode opératoire

Rincer le tube à essai plusieurs fois avec l'échantillon préparé.		
Echantillon préparé (15 - 30 °C)	5 ml	Introduire à la seringue dans le tube à essai.
Réactif Cl-1	2 gouttes ¹⁾	Ajouter et agiter légèrement. En général l'échantillon vire au bleu .
Réactif Cl-2	goutte à goutte ¹⁾	Ajouter en agitant légèrement jusqu'au virage de la couleur au jaune .
En tenant le flacon de réactif verticalement , ajouter lentement , goutte à goutte et en agitant légèrement , le réactif Cl-3 à l'échantillon jusqu'à ce que sa couleur vire du jaune au bleu violet . Juste avant le virage, attendre quelques secondes après chaque goutte.		
Résultat en mg/l de Cl⁻ = nombre de gouttes x 25		

¹⁾ Pendant l'addition du réactif tenir le flacon verticalement.

8. Contrôle du procédé

Contrôle des réactifs-test et de la manipulation :
Diluer la solution étalon de chlorures à 150 mg/l de Cl⁻ avec de l'eau distillée et analyser comme décrit au § 7.
Remarques complémentaires, cf. sous **www.qa-test-kits.com**.

9. Remarques

- Reboucher les flacons immédiatement après le prélèvement des réactifs.
- Ne** rincer le tube à essai et la seringue **qu'avec de l'eau distillée**.
- Pour les dosages titrimétriques, le volume utilisé de solution de titrage dépend de la concentration de la substance à doser. Les quantités de solution indicatrice et de solution de titrage contenues dans les flacons de réactifs sont calculées pour pouvoir effectuer 100 dosages à chacun 150 mg/l de Cl⁻. Pour d'autres teneurs en chlorures

Teneur en chlorures mg/l	Nombre de dosages	Solution indicatrice	Solution de titrage
25 - 150	100	toute utilisée	Il y a un reste.
>150	<100	Il y a un reste.	ne suffit pas pour 100 dosages

- Ne pas vider le contenu du tube à essai ainsi que les réactifs-test dans les eaux usées.**
Pour commander les instructions sur l'élimination des déchets, cf. www.disposal-test-kits.com.

