

### PRINCIPE D'ANALYSE

Le nitrate d'argent précipite les chlorures alcalins et alcalino-terreux sous forme de chlorure d'argent. La fin de réaction est repérée par l'apparition de la teinte rouge brique du chromate d'argent.

### MATERIEL

Burette graduée en degrés	1BZ001 ou 14BD05
Flacon gradué 125ml BC	1FG000
Option : Déminéralisateur	1DL001

### REACTIFS

Acide oxalique 10%	60ml	1A0000
	125ml	1A0001
Nitrate d'argent N/25	125ml	1AN029
	1000ml	1AN031
Chromate de potassium	60ml	1PC004
	125ml	1PC005
Phenolphthaleine TA	60ml	1PT000
	125ml	1PT001

### MODE OPERATOIRE

- Remplir la burette de nitrate d'argent jusqu'au trait zéro.
- Dans 100ml d'eau à analyser, verser 3 gouttes de phenolphthaleine TA .
- Si l'eau devient rose, ajouter goutte à goutte de l'acide oxalique jusqu'à décoloration.
- Ajouter ensuite 4 gouttes de chromate de potassium, puis avec la burette et goutte à goutte du nitrate d'argent jusqu'à coloration rouge brique.
- Soit A le nombre de degrés de nitrate d'argent utilisé.
- Remettre la burette à zéro et effectuer la même opération avec de l'eau déminéralisée (essai à blanc).
- Soit B le nombre de degrés de nitrate d'argent utilisé.
- La concentration des chlorures dans l'eau analysée, exprimée en degrés est égale à A - B.

### IMPORTANT :

1. Pour une simple détection qualitative des chlorures, il suffit d'ajouter 0,5ml (1degré) de nitrate d'argent de 50ml d'eau préalablement neutralisée : l'apparition d'un louche correspond à la présence de chlorures.

2. On peut doser les chlorures au nitrate d'argent sur les 50ml ayant servi à mesurer le TAC, en leur ajoutant directement le chromate de potassium. Le résultat ainsi trouvé est à multiplier par 2.

3. Le nombre de degrés de chlorures multiplié par 7,1 donne la concentration en ions chlorures Cl<sup>-</sup> exprimée en mg/l.

### ORCHIDIS LABORATOIRE

90 rue du Professeur Paul Milliez - F 94506 Champigny sur Marne  
Tél : 33.1.55.09.10.10 - Fax : 33.1.55.09.10.39  
e-mail : france@orchidis.fr ouest@orchidis.fr export@orchidis.fr