

PRINCIPE D'ANALYSE

Après précipitation du magnésium en milieu très fortement basique, le calcium est chélaté par le complexon.

La disparition des dernières traces de calcium est décelée par la virage de l'indicateur ECAL.

MATERIEL

Burette graduée en degré	1BZ001 ou 14BD05
Flacon gradué 125 ml BC	1FG000
Jauge	1J0000
Tube plastique gradué 20ml	14TP00

REACTIFS

Indicateur ECAL	70 gr	1IE001
	150 gr	1IE000
Liqueur complexo N/25	125ml	1LC007
	1000ml	1LC009
Réactif A/G	125ml	1RA000
	500ml	1RA001

MODE OPERATOIRE

- Remplir la burette de liqueur complexométrique N/25 jusqu'au trait zéro.
- Dans 100 ml d'eau à analyser, ajouter 10 ml de réactif A/G et la valeur d'une jauge d'indicateur ECAL (on peut accélérer la réaction en chauffant légèrement, surtout si l'eau est très froide).
- Verser goutte à goutte la liqueur complexométrique jusqu'au virage du rouge au bleu franc, en passant par le violet. (Le bleu final obtenu est le même que celui du TH total avec l'indicateur NET).
- On lit directement sur la burette le titre hydrotimétrique calcique exprimé en degrés français.
- Si ce titre dépasse 30°, prélever seulement 50(ou 25) ml d'eau. Effectuer l'analyse comme ci-dessus et multiplier le résultat obtenu par 2 (ou 4).

NOTA :

Le TH magnésien est égal à la différence entre le TH total et le TH calcique.

Dans certaines eaux assez fortement tamponnées, les 10ml de réactif A/G peuvent s'avérer insuffisants. Il est recommandé dans ces cas d'utiliser 20ml de réactif A/G.

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

Site internet : www.orchidis.fr