

PRINCIPE D'ANALYSE

La totalité des hydrates, phosphates, carbonates et bicarbonates alcalins et alcalino-terreux en solution dans l'eau est neutralisée par un acide fort. La fin de réaction repérée par le virage de l'hélianthine du jaune à l'orangé à pH 4,5, correspond à l'apparition d'une trace d'acide fort libre dans la solution.

MATERIEL

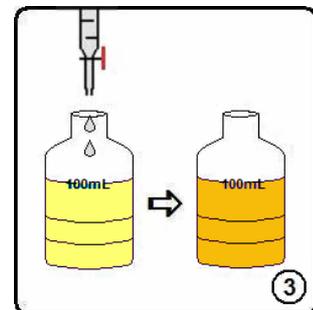
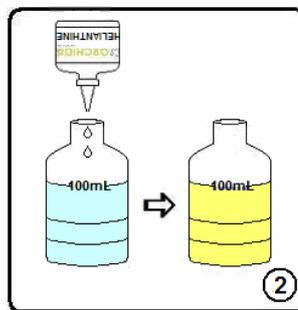
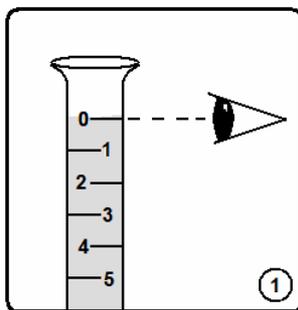
Burette graduée en degrés 1BZ001 OU 14BD05
Flacon gradué 125 ml BC 1FG000

REACTIFS

Hélianthine 60 ml 1H0000
Liqueur alca N/25 1000 ml 1LA026

(pour tout autre conditionnement, contacter ORCHIDIS)

MODE OPERATOIRE



1. Remplir la burette de liqueur alcalimétrique jusqu'au trait zéro.
2. Dans 100 ml d'eau à analyser, verser 5 gouttes d'hélianthine*.
3. Verser au goutte à goutte le contenu de la burette jusqu'au virage du jaune à l'orangé.
4. TAC=Valeur lue sur la burette (en °f)

*NOTA : Il est conseillé de préparer un flacon témoin (eau à analyser + 5 gouttes d'hélianthine) pour pouvoir comparer le jaune de l'orangé.

REMARQUE : Lorsque l'on a déjà mesuré le TA suivant la méthode 305, on peut déterminer le TAC en ajoutant 5 gouttes d'hélianthine, et sans réajuster la burette à zéro verser le contenu de la burette jusqu'au virage. On a : TAC=Valeur lue sur la burette au virage (en °f)

CONVERSION

Si la prise d'essai et la liqueur sont différentes de celles indiquées, on doit multiplier la valeur trouvée par K :

Pour une burette en °f :

$$K = \frac{2500 \times \text{titre.de.la.liqueur.en.N}}{\text{prised'essai.(en.mL)}}$$

Pour une burette en mL :

$$K = \frac{5000 \times \text{titre.de.la.liqueur.en.N}}{\text{prised'essai.(en.mL)}}$$

Titres de la liqueur :

Liqueur alca N/25 = 0.04N, N/10 = 0.1N, N/50 = 0.02N, N/100 = 0.01N...

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