

PRINCIPE D'ANALYSE

En ajoutant un acide fort dans l'eau, les hydrates alcalins en solution sont neutralisés, et les carbonates alcalins et alcalino-terreux sont transformés en bicarbonates. La fin de réaction, repérée par décoloration de la phénophtaléine TA à pH 8,3, correspond à un début de décomposition des bicarbonates.

MATERIEL

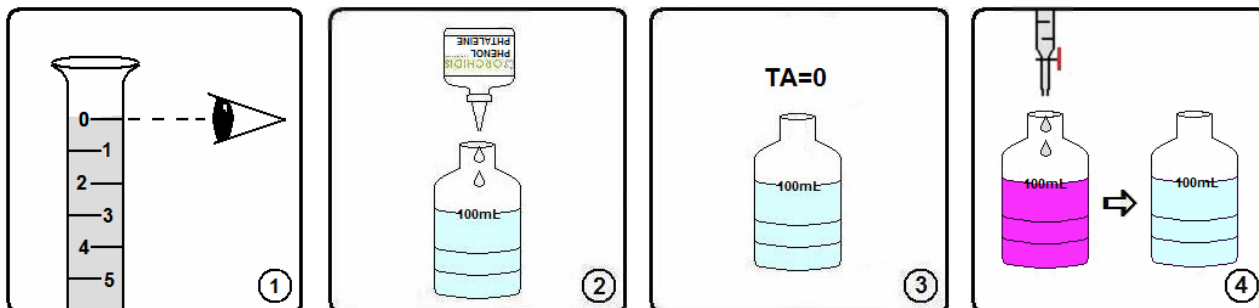
Burette graduée en degrés 1BZ001 ou 14BD05
Flacon gradué 125ml BC 1FG000

REACTIFS

Liqueur alca N/25 1000ml 1LA026
Phénophtaléine TA 60ml 1PT000

(pour tout autre conditionnement, contacter ORCHIDIS)

MODE OPERATOIRE



1. Remplir la burette de liqueur alcalimétrique jusqu'au trait zéro.
2. Dans 100ml d'eau à analyser, verser 3 gouttes de phénophtaléine TA.
3. • Si la solution reste incolore, TA=0.
4. • Si la solution est rose, ajouter goutte à goutte le contenu de la burette jusqu'au virage du rose à l'incolore.

5. TA=Valeur lue sur la burette (en °f)

Pour une burette en mL : TA= 2 x Volume lu sur la burette (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

Date : 18 Février 2008 S.R