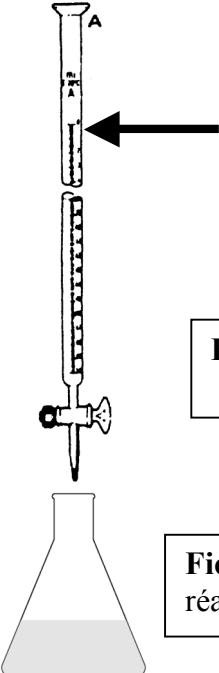




GRF	Fiche de pratique	01/12/11
		GRF/FP3
	La burette et dosage volumétrique	1/ 2
Destinataires : élèves : secondes, première, terminale, étudiants BTS ; professeurs.		

RÔLE : Délivrer un volume variable exact.

Description







Burette : contient un réactif

Fiole d'Erlenmeyer : lieu de la réaction chimique

1^{er} chiffre : Capacité totale

2^{ème} chiffre : Type de graduation

Lettre A, AS, B : Classe d'exactitude.

A : Exactitude < 0,2% sur le volume indiqué

AS : Même exactitude que la classe A. Mais écoulement lent (« Ex + 30 s »: le temps d'écoulement est de 30s)

B : Exactitude < 0,5 % sur le volume indiqué

3^{ème} chiffre : Température d'étalonnage

4^{ème} chiffre : Exactitude de la burette

Mode d'utilisation

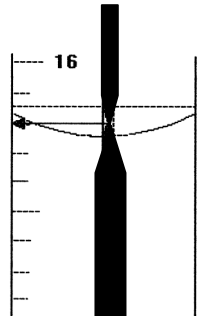
1. **Rincer** la burette avec de l'eau distillée.
 2. **Conditionner** la burette avec un minimum de réactif.
 3. **Remplir** soigneusement la burette en **vérifiant** la continuité du liquide (vérifier l'absence de bulle).
 4. **Amener le réactif à 0,5 cm au dessus du zéro.**
 5. **Essuyer** avec du papier filtre les gouttes de réactif dans la partie supérieure de la burette sans toucher le réactif.
 6. **Ajuster** la burette au niveau du repère « zéro ».
- (cf. encadré « lecture du volume »).
7. **Coulée :**

- Faire **s'écouler** le réactif dans la fiole d'Erlenmeyer.
- Mélanger constamment par agitation le contenu de la fiole d'Erlenmeyer.
- Rincer les parois de la fiole d'Erlenmeyer avec de l'eau distillée si de la solution de travail reste sur les parois.

Lecture du volume :

La lecture ne se fait pas au niveau du ménisque.

Mais attention elle se fait au niveau du rétrécissement du trait bleu (effet optique).



Indice A	Rédacteur : GRF	Vérificateur :	Approbateur :
----------	--------------------	----------------	---------------

GRF	Fiche de pratique	01/12/11
		GRF/FP3
	La burette et dosage volumétrique	2/ 2
Destinataires : élèves : secondes, première, terminale, étudiants BTS ; professeurs.		

- Ralentir l'écoulement aux environs de la zone de virage de l'indicateur de fin de réaction.
- Arrêter l'écoulement à la première goutte donnant la fin de réaction.

8. **Lire correctement** le volume de chute de burette en évitant les erreurs de parallaxe.

9. **Récupérer** le réactif.

10. **Rincer** la burette avec de l'eau distillée.

11. **Stocker la burette** vide, robinet ouvert.

Critères de réussite

Objectif :	En cours de formation	En fin de formation
Je rince la burette à l'eau distillée.		
Je conditionne la burette avec le réactif.		
Je remplis soigneusement la burette avec le réactif : continuité de liquide jusqu'à la pointe (absence de bulle).		
J'essuie la partie supérieure de la burette (absence de goutte).		
J'ajuste au « zéro ».		
Je laisse s'écouler régulièrement le réactif.		
Je mélange constamment par agitation le contenu de la fiole d'Erlenmeyer.		
Je rince si besoin les parois de la fiole d'Erlenmeyer.		
Je ralentis l'écoulement à l'approche de la zone de virage de l'indicateur.		
J'arrête l'écoulement à la première goutte donnant la fin de réaction.		
Je lis le volume correctement.		
Je récupère le réactif.		
Je rince la burette avec de l'eau distillée.		
Je stocke correctement la burette.		

Indice A	Rédacteur : GRF	Vérificateur :	Approbateur :
----------	--------------------	----------------	---------------