

MANIPULATION VOLUME ET MASSE

NOM :

1. mesure de volume

a) Utilisation du trébuchet

(1) *Avec une éprouvette*

Numéro de pesée	Masse
1	
2	
3	
4	
5	
Moyenne	
Ecart-type	
Coefficient de variation	
Calcul de volume prélevé	

Conclusions

(2) Avec une burette

Numéro de pesée	Masse
1	
2	
3	
4	
5	
Moyenne	
Ecart-type	
Coefficient de variation	
Calcul de volume prélevé	

Conclusions

Comparaison entre éprouvette et burette pour la mesure d'un volume.

b) Utilisation de la balance de précision

(1) Avec une burette

	Pesée	Masse de 5ml d'eau
Bécher vide		
Bécher + 5ml		
Bécher + 10ml		
Bécher + 15ml		
Bécher + 20ml		
Bécher + 25ml		
Moyenne		
Ecart-type		
Coefficient de variation		
Calcul de volume prélevé		

Conclusions

(2) Avec une pipette de précision

	Pesée	Masse de 5ml d'eau
Bécher vide		
Bécher + 5ml		
Bécher + 10ml		
Bécher + 15ml		
Bécher + 20ml		
Bécher + 25ml		
Moyenne		
Ecart-type		
Coefficient de variation		
Calcul de volume prélevé		

Conclusions

(3) Avec une pipette automatique

	Pesée	Masse de 5ml d'eau
Bécher vide		
Bécher + 5ml		
Bécher + 10ml		
Bécher + 15ml		
Bécher + 20ml		
Bécher + 25ml		
Moyenne		
Ecart-type		
Coefficient de variation		
Calcul de volume prélevé		

Conclusions

Conclusions générales sur la mesure des volumes

2. préparation d'une solution

- **Solution 0,1M d'acétate de sodium** NaCH_3COO , $3\text{H}_2\text{O}$
 - Masse permettant de réaliser une solution 0,1M d'acétate de sodium dans une fiole de 100ml :

- Mesure de l'absorbance
(demander à un enseignant).

- **Solution de sodium à 0,5g/l** à partir d'acétate de sodium NaCH_3COO , $3\text{H}_2\text{O}$
 - Masse d'acétate permettant de réaliser une solution de sodium à 0,5g/l dans une fiole de **200ml** :

- Mesure de l'absorbance
(demander à un enseignant).

3. étude d'une dilution

Absorbance	Dilution dans fiole de 10ml	Dilution dans fiole de 100ml
Fiole 1		
Fiole 2		
Fiole 3		
Fiole 4		
Fiole 5		
Moyenne		
Ecart-type		
Coefficient de variation		

Conclusions