

Année 2020-2021. COMPTE RENDU DES TRAVAUX PRATIQUES

Nom : BENMCHICH	Prénom : CHAIMAA
------------------------	-------------------------

Groupe n: ...7.....
Paillasse n :

1/ ETUDE DES GLUCIDES

Hydrolyse du saccharose

Tube	Formation de précipité rouge (réaction + ou -, temps)	Déductions
Tube expérimental	Formation de précipitation rouge brique.....	Les glucides réducteurs libérés par l'hydrolyse du saccharose.....
Tube témoin	Absence de précipitation rouge, donnent couleur bleu	Les glucides non réducteurs

Identification des glucides

Numéro de glucide :

Réactions	Résultats (couleur, temps, ..)	Déductions (type(s) de glucides)
Barfoed	Pas de précipitation à plus de 12 min	Disaccharide non réducteurs
Liquueur de Fehling	Réaction négative	Disaccharide non réducteurs
Bial	Autre coloration négative	Sucre autre que pentose

Seliwanoff	Solution rose claire	Aldohexose..... .

2/ ETUDE DES LIPIDES

But du TP :

Le TP à pour but : Evaluer la quantité de deux huiles alimentaires et la détermination du poids moléculaire des triglycérides constituants deux huiles .

.....
.....
.....
.....

1. Tableau des résultats (volume en ml):

	Huile A			Huile B			Témoin		
la	V1 =5.4ml	V2 =5.3m l	Vm =5.35m l	V1 =4.3m l	V2 =4.4m l	Vm =4.35m l	V1 =6.3m l	V2 =6.1m l	Vm =6.2m l

2. Relations donnant I_A (démonstration) :

1 mol de TG réagit avec 3 mol de KOH

Soit : pm de TG (g) correspond à $3 \cdot 56 \cdot 10000$ mg de KOH

Et : 1g de TG correspond à IS mg

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Application numérique :

$P_m = (3 \cdot 56 \cdot 10000) / IS$

$la = 168 \cdot 10000 / m$

.....
.....

3. Comparaison des deux huiles

.....
.....
.....

3/ ETUDE DES ACIDES AMINES

Joindre votre papier millimétré légendé à cette feuille du compte-rendu.

Insérer ici votre courbe de titration de la glycine

Nombre de zones tampon : ...2 zones tampons
.....

Nombres de fonctions ionisables : 2 fonctions : COOH et NH₂
.....

Nature de l'acide aminé : NEUTRE

Valeur du pHi déterminé graphiquement : 5,75

Volume d'HCl théorique qui a permis de neutraliser la totalité d'une fonction de la glycine :

$$N(\text{hcl}) * V(\text{hcl}) = N(\text{gly}) * V(\text{gly})$$

$$V(\text{hcl}) = V_e / 2$$

$$V(\text{hcl}) = N(\text{gly}) * V(\text{gly}) / N(\text{hcl})$$

.....
.....
.....
.....

Valeurs des différents pK :

$$PK1=2$$

$$PK2=9.5$$

.....
.....
.....
.....

Réactions d'équilibre de dissociation :

.....
.....
.....
.....

PH



