

Université Mohamed Khider- Biskra
Faculté des sciences exactes et sciences
de la nature et de la vie
Science de la matière

Année universitaire : 2009/2010

module: TP CHIMIE 3

Nom et prénom	Groupe	Note
...../20

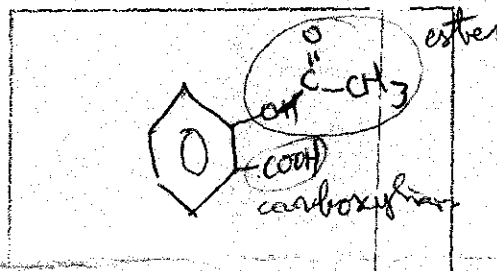
Control N° 1Exercice 1 : (09pt)

On prépare l'aspirine en faisant réagir de l'acide salicylique avec l'anhydride acétique. On ajoute quelques gouttes d'acide sulfurique concentré.

1- Quel est le nom de cette réaction ?

.....

2- Ecrire la formule de l'aspirine, entourer et nommer les groupes fonctionnels caractéristiques de la molécule ?



3- Quels est le rôle de l'acide sulfurique concentré ?

.....

4- Quel sont les moyens mis en jeu pour augmenter la vitesse de réaction ?

.....

5- Pourquoi ajoute t-on de l'eau froide à la fin du chauffage ?

.....

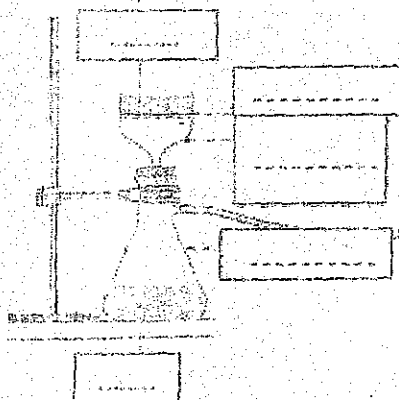
6- Quel est le but de la filtration ?

.....

7- Quel réactif élimine-t-on quand on ajoute de l'eau froide au mélange réactionnel ?

.....

8- Compléter le schémas de la filtration sous vide:



Exercice 2 : (03pt)

A- On dépose 1 ml d'une solution d'iodure de potassium dans un tube à essai puis rajouter 2 gouttes d'une solution de nitrate d'argent.

1- Que se passe-t-il ?

2- Ecrire l'équation de la réaction ?

B- En remplaçant le nitrate d'argent par nitrate de plomb.

1- Ecrire la réaction ?

Exercice 3 : (08pt)

1- Quels sont les réactifs utilisés pour réaliser la synthèse du savon ?

2- La synthèse industrielle d'un savon se fait en plusieurs étapes citées les

3- Pourquoi agite-t-on le mélange réactionnel au cours de l'expérience ?

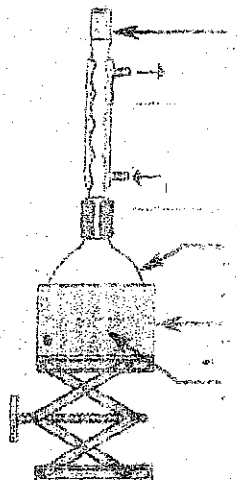
4- Quel est le rôle de l'éthanol ?

5- Pourquoi faut-il chauffer le mélange réactionnel ?

6- Le tube de 30cm de long placé à l'extrémité du ballon est appelé "réfrigérant à air". À quoi sert-il ?

7- Quel est le but du relargage ?

8- Légendez le montage suivant :



Bon chance