

Faculté de sciences exacte et SNV

Module : pharmaco-toxicologie

Département : science de la matière

Année universitaire 2021/2022

Enseignante : KRIBAA O.

3^{ème} chimie pharmaceutique

**TP N°1 : Préparation du soluté faible de sulfate de Cuivre et Zinc
ou « eau d'alibour »**

Formule :

Sulfate de cuivre	1 g
Sulfate de zinc	3.5M g
Teinture de Safran	1 g
Alcool	10 g
Eau distillé Q.S.P	100 ml

Mode opératoire :

- faire dissoudre les sulfates dans une partie de l'eau.
- Ajouter la teinture de Safrane et l'alcool puis le reste de l'eau.
- Agiter et laisser en contact pendant 48 h puis filtrer.

Usage :

Utilisé comme antiseptique en compresse et lavage.

Conservation :

Flacons en verre ou en plastique bien fermés.