**Synthèse de l’indigo**

*Référence : La Chimie expérimentale 2 : chimie organique et minérale.*R.Barbe, JFLM. Dunod 2007 p.136 et suivantes

Leçons potentielles : 8

Produits :

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nom | Formule brute | Masse molaire (g.mol-1) | Densité |  | Sécurité |
| 2-nitrobenzaldéhyde | C7H5NO3 | 151,12 | - |  | Irritant |
| Acétone | C3H6O | 58,1 | 0,79 |  | Inflammable  Irritant |
| Soude (aq et solide) | NaOH | 39,997 | - | - | Corrosif |
| Éthanol 95% | C2H6O | 46,06 | - | - | Inflammable  Irritant |

Concentrations :

* Soude à 1 mol.L-1

Matériels :

* Erlenmeyer
* Sabot de pesée
* Balance
* Spatule
* Éprouvette graduée de 5 mL
* Pipette graduée de 5 mL et propipette
* 3 béchers
* Filtre fritté et fiole à vide
* 2 éprouvettes graduées de 10 mL

Modification protocole :

Ajout de la soude : ajout de 5 mL de soude afin que le réactif limitant soit bien le 2-nitrobenzaldéhyde.