

## Liste des produits nécessaires à la réalisation de quelques synthèses organiques

### Halogénations par substitution nucléophile

#### *Poste 1 : Synthèse du 2-Chloro-propan-2-ol (chlorure de tertiobutyle) :*

Acide chlorhydrique concentré ( $\approx 12$ mol/L) .....	75 cm <sup>3</sup>
2-Méthyl-propan-2-ol .....	22 g
NaHCO <sub>3</sub> (solution à 5 %) .....	25 cm <sup>3</sup>
Sulfate de Mg ou Na anhydre .....	2 g

#### *Poste 2 : synthèse du 2-bromobutane :*

HBr ( $\approx 8$ mol/L) .....	150 cm <sup>3</sup>
Butan-2-ol .....	24 g
NaHCO <sub>3</sub> (solution à 5 %) .....	25 cm <sup>3</sup>
Sulfate de Mg ou Na anhydre .....	2 g

#### *Poste 3 : synthèse du 1-bromobutane :*

NaBr .....	40g
Butan-1-ol .....	24 g
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ( $\approx 18$ mol/L) .....	65 cm <sup>3</sup>
Sulfate de Mg ou Na anhydre .....	2 g

### Acétylations

#### *Poste 4 : synthèse de l'acide 2-acétoxybenzoïque (acide acétylsalicylique – aspirine)*

Acide salicylique .....	4,7g
Anhydride acétique .....	5,4 g
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> .....	5 gouttes
Éthanol .....	10 cm <sup>3</sup>

#### *Poste 5 : synthèse de la N-phénylathanamide (acétanalide)*

Aniline .....	10,2 g
HCl (12 mol/L) .....	9,5 cm <sup>3</sup>
Noir de carbone .....	1 g
Acéate de sodium ,3 H <sub>2</sub> O .....	17,5 g
Anhydride acétique .....	17,3 g
Méthanol .....	10 cm <sup>3</sup>

Ou

#### *Poste 6 :*

Aniline .....	21 g
Anhydride acétique .....	16,2 g
Poudre de zinc .....	0,1 g
Méthanol .....	10 cm <sup>3</sup>

## Alkylations et acylation des arènes

---

### **Poste 7 : synthèse du 2-méthyl 2-phénylpropane (tertiobutylbenzène)**

Toluène sec .....	125 cm <sup>3</sup>
Chlorure d'aluminium anhydre.....	37 g
Chlorure d'acétyle.....	20 g
HCl ( $\approx$ 11 mol/L).....	75 cm <sup>3</sup>
NaOH (à 10%) .....	15 cm <sup>3</sup>

### Nitration en série aromatique

---

### **Poste 8 : synthèses du 4-bromo nitrobenzène**

HNO <sub>3</sub> ( $\approx$ 14 mol/L) .....	20 cm <sup>3</sup>
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ( $\approx$ 18 mol/L) .....	20 cm <sup>3</sup>
Bromobenzène .....	15,7 g
Méthanol .....	100 cm <sup>3</sup>

### **Poste 9 : synthèses de la N-(4-nitro phényle) éthanamide**

N-phényl éthanamide (acétalanide).....	25 g
Acide éthanoïque pur.....	25 g
HNO <sub>3</sub> (60% mini, 1,366 g/cm <sup>3</sup> ) .....	15,5 g
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (96% mini, 1,835 g/cm <sup>3</sup> ) .....	92 g + 12,5 g
NaHCO <sub>3</sub> (solution à 10%) .....	300 cm <sup>3</sup>

### **Poste 10 : synthèses du 3-nitro benzoate de méthyle**

benzoate de méthyle .....	12,0 g
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ( $\approx$ 18 mol/L) .....	32 cm <sup>3</sup>
HNO <sub>3</sub> ( $\approx$ 14 mol/L) .....	8 cm <sup>3</sup>
Méthanol .....	12 cm <sup>3</sup>

Les postes suivants prennent les synthèses des postes de même valeur du chiffre des unités : exemple le poste 15 prend la synthèses du poste 5.