Introduction aux TP de chimie

1 Sécurité

1.1 Pictogrammes

Explosif	Inflammable	Comburant
Gaz comprimé	Corrosif	Toxique

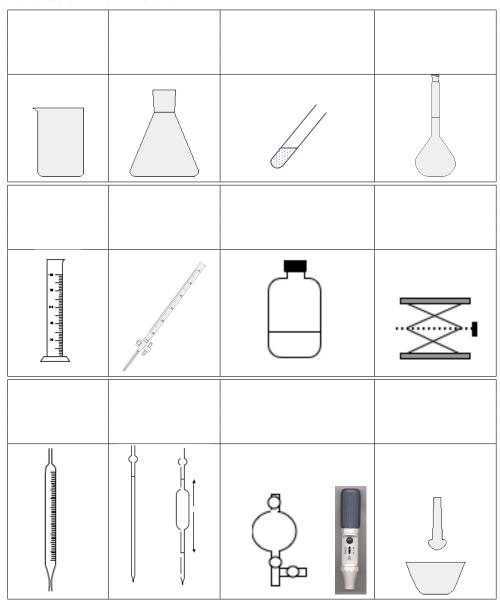
Irritant	Danger par aspiration	Nocif pour le milieu aquatique

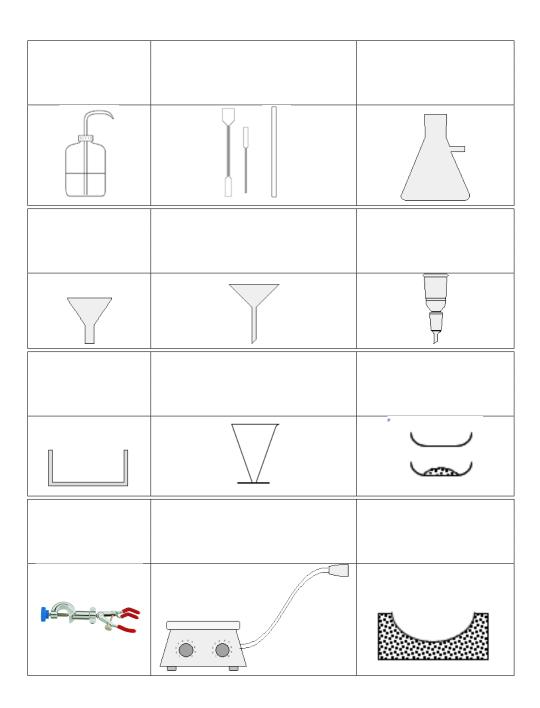
1.2 Précautions

- Porter une blouse et des lunettes de protection
- S'attacher les cheveux
- Ne pas manger, ne pas boire
- Porter éventuellement des gants
- Manipuler sous la hotte en marche en chimie organique
- Se laver régulièrement et soigneusement les mains

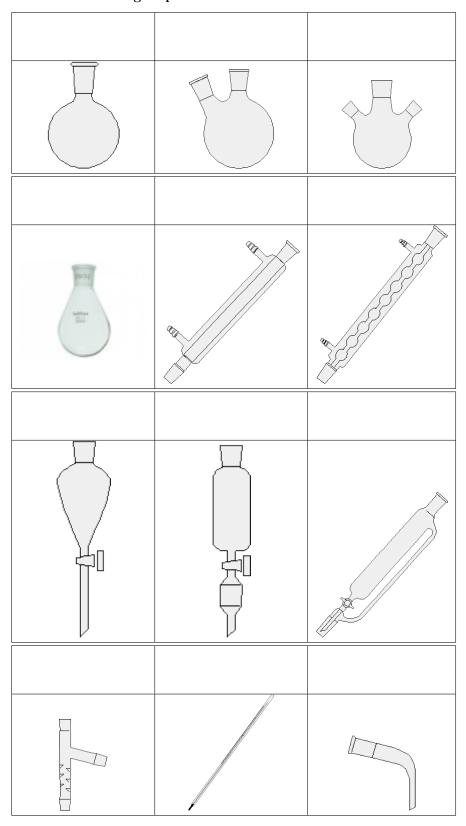
2 Verrerie

Verrerie de chimie minérale





Verrerie de chimie organique



3 Gestion des déchets

Déchets non récupérés

— Mis à l'évier

Cations: sodium, potassium, ammonium, calcium, magnésium

Anions : chlorure, bromure, iodure, sulfate, nitrate, dihydrogénophosphate, hydrogénophosphate, hydrogénophosphate, thiosulfate et tétrathionate.

Après neutralisation pour ramener le pH entre 5,5 et 8,5 : carbonate, phosphate

Après dilution à au plus 10^{-4} mol. L^{-1} : fer (II), fer (III), zinc (II), cobalt (II), cuivre (II), étain (II), aluminium (III)

Solutions aqueuses acides et basiques diluées, en faisant couler de l'eau pour diluer.

— Mis à la poubelle

Tous les solides inertes : oxydes de fer, silice, ...

Papiers filtres usagés, hors présence de métaux lourds

Plaques de chromatographie

Déchets liquides

— Produits organiques : deux conteneurs

Produits organiques non halogénés: solvants, aldéhydes, alcools, acides aminés, enzymes,...

Produits organiques halogénés

— Acides : trois conteneurs

Acide nitrique

Acides minéraux oxydants autres que nitrique : perchlorique, chromique, \dots

Acides minéraux non oxydants : chlorhydrique, sulfurique, ...

— Bases

Bases minérales

Oxydants

Autres toxiques en phase aqueuse: permanganate, thiocyanate, chromate et dichromate, ...

Déchets solides

— Cations métalliques non spécifiques et pas à l'évier

Un flacon par cation

— Produits organiques solides

Sac plastique étiqueté

Déchets spécifiques

Baryum, Iode, Argent