

## Chapitre 5. Identification d'une espèce chimique

### Exercices supplémentaires

#### Exercice 1. Remise en ordre

##### Consigne

Remettre dans l'ordre chronologique les différentes étapes à réaliser pour effectuer une recherche d'ions :

- a. S'équiper d'une blouse et de lunettes de protection.
- b. Organiser son plan de travail : matériel de chimie, sacs, vêtements, trousse.
- c. Analyser les résultats obtenus : comparer les couleurs des précipités obtenus avec un organigramme de recherche ou un tableau de données.
- d. Utiliser le bidon de récupération pour jeter certaines solutions (respect de l'environnement) après utilisation.
- e. Nettoyer, rincer les tubes à essais à l'eau distillée ou déminéralisée.
- f. Bien choisir les réactifs : lire les étiquettes des produits chimiques.
- g. Bien refermer les bouchons des flacons compte-gouttes.
- h. Rédiger ses réponses en argumentant.
- i. Prélever des échantillons du liquide à analyser et les répartir dans différents tubes à essais.
- j. Numéroter les tubes afin de repérer les expériences.
- k. Utiliser un brouillon ou un cahier d'expériences pour noter les résultats.
- l. Nettoyer, ranger le matériel et le plan de travail.

## Exercice 2. Un peu de sécurité

**Hydroxyde de sodium (> 5%)**  
Lessive de soude, NaOH(aq)



**DANGER**

H314 (1A): Provoque des brûlures de la peau et des lésions oculaires graves

P102: Tenir hors de portée des enfants  
P260: Ne pas respirer les vapeurs  
P280: Porter des gants de protection/des vêtements de protection/un équipement de protection des yeux/du visage  
P305+P351+P338: EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX : rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer  
P361: Enlever immédiatement les vêtements contaminés  
P301+P310: EN CAS D'INGESTION : appeler immédiatement un CENTRE ANTIPOISON ou un médecin  
P302+P352: EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU : laver abondamment à l'eau et au savon

**Nitrate d'argent**  
AgNO<sub>3</sub>, M=169,87 g/mol



**DANGER**

H272 (S2): Peut aggraver un incendie ; comburant.  
H314 (1B): Provoque des brûlures de la peau et des lésions oculaires graves.  
H410: Très toxique pour les organismes aquatiques, entraîne des effets néfastes à long terme.

P220: Tenir/Stocké à l'écart des vêtements/matières combustibles  
P260: Ne pas respirer les poussières/fumées  
P273: Eviter le rejet dans l'environnement  
P280: Porter des gants de protection/des vêtements de protection/un équipement de protection des yeux/du visage  
P305+P351+P338: EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX : rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer  
P310: Appeler immédiatement un CENTRE ANTIPOISON ou un médecin  
P302+P352: EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU : laver abondamment à l'eau et au savon

### Questions

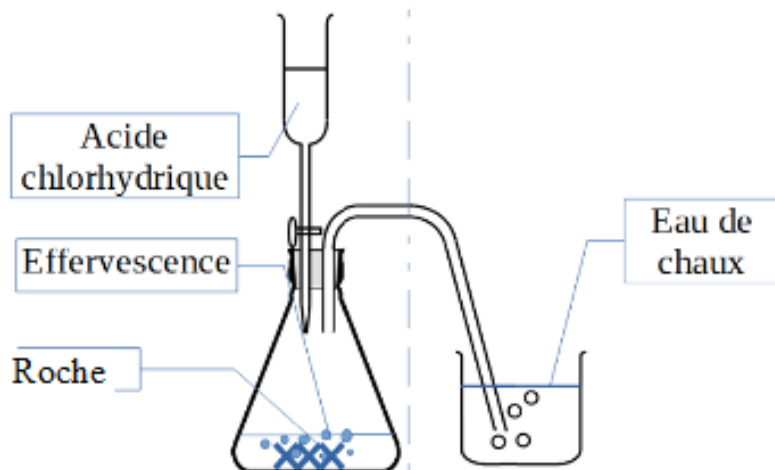
1. Que signifient les différents pictogrammes présents sur ces réactifs caractéristiques ?
2. De quel équipement doit-on se munir pour utiliser ces réactifs ?

### Exercice 3. Test pour les roches calcaires

#### Doc. 1 Bilan chimique de l'attaque du calcaire par un acide

Lors de l'attaque du calcaire par un acide, il se forme toujours du dioxyde de carbone, de l'eau et une solution contenant des ions.

#### Doc 2 Dispositif expérimental



#### Questions

1. Dans le dispositif du document 2, que cherche-t-on à faire ?
2. Dans l'expérience, l'eau de chaux ne se trouble pas. La roche étudiée est-elle composée de calcaire ? Expliquer.