

APPLICATION DES RÈGLES DE CLASSIFICATION ET D'ÉTIQUETAGE

Atelier : travail de groupe

Objectif :

Classer et étiqueter un mélange.

Consignes de travail :

Déterminer les classes et les catégories de dangers, puis réaliser les étiquettes pour les mélanges suivants :

1. Une solution de phénolphtaléine servant d'indicateur coloré de pH, préparée de la façon suivante : 0,1 g de phénolphthaléine dans un mélange de 20 mL d'éthanol et 80 mL d'eau.
2. Une solution de chromate de potassium utilisée comme indicateur de fin de réaction dans un dosage des ions chlorure par la méthode de Mohr et préparée par dissolution de 5g de chromate de potassium dans 100 mL d'eau distillée.
3. Une solution de liqueur de Fehling préparée par mélange des solutions A et B suivantes :
 - Solution A : 7 g de sulfate de cuivre dissous dans 100 mL d'eau distillée.
 - Solution B : 34,6 g de tartrate double de sodium et potassium (Sel de Seignette) et 10 g d'hydroxyde de sodium dans 100 mL d'eau.
4. Eluant pour une chromatographie de glucides avec :
 - 149 mL de butanone
 - 38 mL d'acide éthanoïque glacial
 - 51 mL de méthanol

Durée :

30 min

Ressources :

- Extraits du règlement CLP n°1272/2008 (critères de classification et éléments d'étiquetage),
- Extraits de l'annexe VI règlement CLP,
- Fiches de données de sécurité (Source : JEULIN),
- Fiches toxicologiques INRS,
- Site web de l'ECHA (European Chemicals Agency) à l'adresse : <http://echa.europa.eu/web/guest/information-on-chemicals/cl-inventory-database>,
- Logiciel d'étiquetage ESGH

Restitution : 10 min par groupe

Présentation des classes et catégories de danger du mélange (justification par rapport aux critères).

Présentation des éléments d'étiquetage.