# **REGLES DE SECURITE EN CHIMIE**

## I QUELQUES REGLES DE SECURITE A RESPECTER

Sur la photo ci-dessous, de nombreuses erreurs sont commises par cette élève. A toi de les trouver et d'écrire ci-dessous les règles à respecter en TP de chimie.



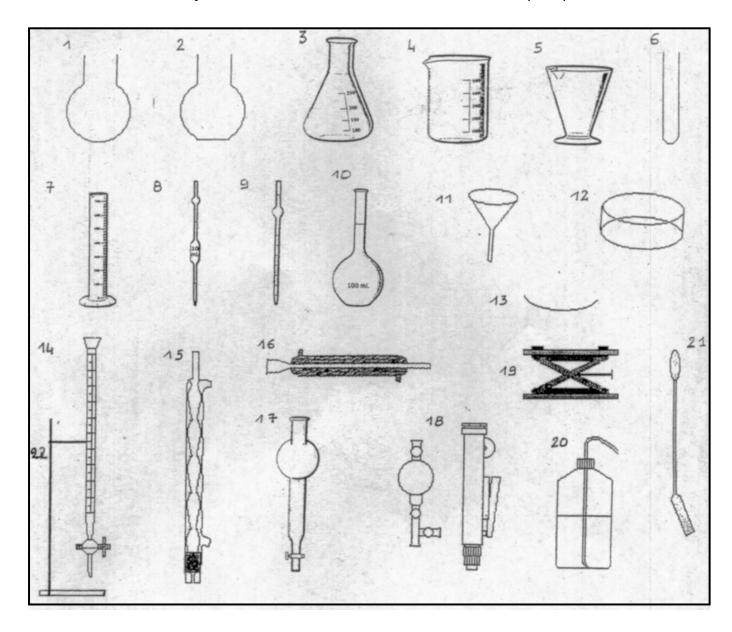
1	 	 	 
2			
3-			
		••••••	
0			

## II LES PICTOGRAMMES A CONNAITRE

Corrosion	
	 <u>₩</u> ₩
Inflammabilité	
	 · · ·
Toxicité	
Autre effets	A AL

# III LA VERRERIE EN CHIMIE

Nommer les différents objets de verrerie utilisés lors des séances de travaux pratiques :



1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	

12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	

Remarque: la liste n'est pas exhaustive (pipette Pasteur, agitateur en verre, pince en bois, tube à dégagement,...).

## IV À VOUS DE MANIPULER!

Rappel: un protocole se rédige étape par étape, en commençant chaque phrase par un verbe à l'infinitif.

#### Expérience 1

Questions	Compétences	Notation
1- a) Proposer un protocole pour peser 2,0 g de sel.	Analyser	

## Appeler le professeur pour valider ou en cas de difficulté

1-b) Réaliser la pesée.	Réaliser	
1-c) Mesurer 25 mL d'eau avec une éprouvette graduée.	Réaliser	
1-d) Verser l'eau dans un bécher, puis verser le sel dans l'eau et agiter avec l'agitateur.	Réaliser	
1-e) Noter les observations. Que sont devenus les cristaux de sel de formule NaCl?	Communiquer	

## Appeler le professeur pour valider ou en cas de difficulté

### Expérience 2

Le bleu de bromothymol (ou BBT) est un indicateur coloré : en fonction du pH de la solution, il la colore en jaune (solution acide) ou en bleu (solution basique).

Dans un tube à essai, 1mL correspond à environ 1 cm en hauteur.

Questions	Compétences	Notation
<b>2- a)</b> Verser environ 1 mL de solution d'hydroxyde de sodium dans un tube à essai, puis ajouter 1 goutte de bleu de bromothymol. Agiter légèrement.	Réaliser	
<b>2-b)</b> Le mélange est-il homogène ou hétérogène ?	Communiquer	
2-c) Quelle est sa couleur ? Conclure.	Communiquer	

### Appeler le professeur pour valider ou en cas de difficulté

<b>3-a)</b> Verser environ 1 mL de solution d'acide chlorhydrique dans un tube à essai, puis ajouter 1 goutte de bleu de bromothymol. Agiter légèrement.	Réaliser	
<b>3-b)</b> Quelle est sa couleur ? Conclure.	Communiquer	

Appeler le professeur pour valider ou en cas de difficulté

#### Liste du matériel :

### Pour 5 groupes:

Bécher, tube à essai, erlenmeyer, éprouvette, fiole jaugée, ampoule à décanter, coupelle, ballon à fond rond, pissette d'eau, pipette pasteur, pipette jaugée, pipette graduée et jaugée, spatule, propipette

### Au bureau:

Gros bécher, grosse fiole, avec fluorescéine Porte tube Flacons avec les différents pictogrammes possibles

Balance, spatule Sel Solution de sulfate de cuivre 0,1 M Solution de soude 0,1 M Solution acide chlorhydrique 0,1 M Pipettes

#### Par binôme:

Coupelle
Bécher 100 mL
Eprouvette 50 mL
Agitateur plastique
3 tubes à essai
BBT

Kahoot:

Sécurité chimie (10 questions ) Verrerie en chimie (20 questions )