

## MATERIEL et REGLES DE SECURITE :

### Rappels de 4<sup>ème</sup> :

► Il existe 5 pictogrammes de sécurité à connaître :

Remplir ce tableau à l'aide des « mots clés » suivants :

**POLLUANT/ INFLAMMABLE/ TOXIQUE/ CORROSIF/ MORTEL**


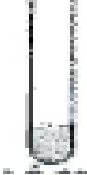



				

Indiquer quelques moyens de se protéger en chimie : .....

► Quelque matériel de verrerie à connaître et savoir schématiser :

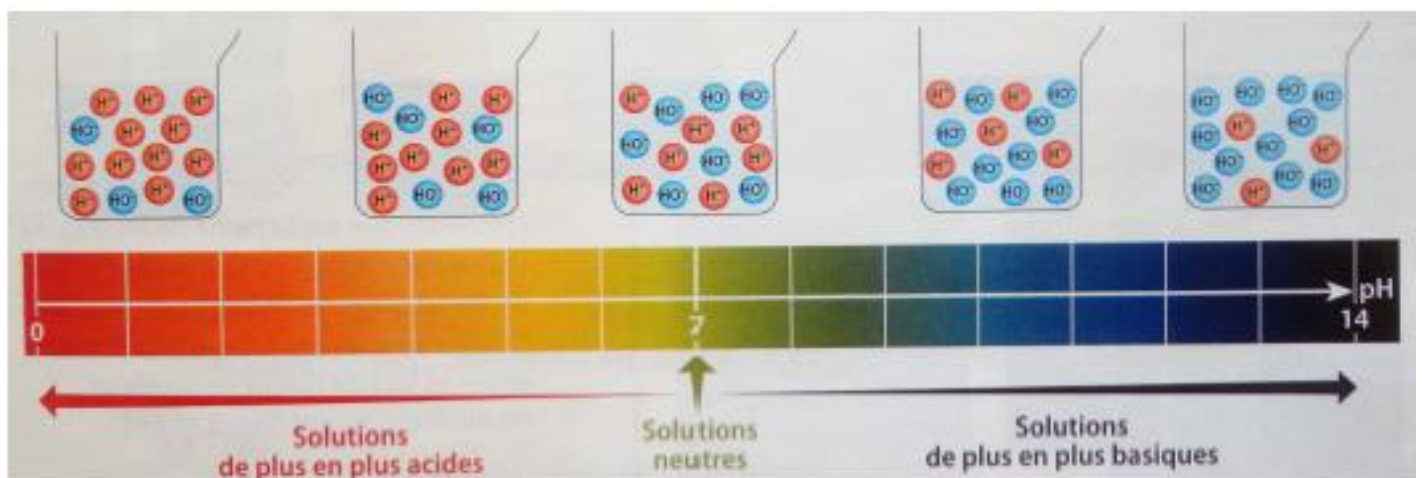
Compléter leur nom à l'aide des mots suivants :

Verre à pied/ éprouvette graduée/ tube à essai/ bécher/ erlenmeyer

				
.....	.....	.....	.....	.....

## Exploitation d'une mesure de pH

### Rappels de 4<sup>ème</sup> :



-Entourer la bonne solution suivant chaque cas :

**ACIDE :** pH=7/ pH>7/ pH<7

**NEUTRE :** pH=7/ pH>7/ pH<7

**BASIQUE :** pH=7/ pH>7/ pH<7

**CONCLUSION :** Entourer les termes corrects parmi ceux proposés

Plus une solution est **ACIDE** plus son pH est **petit/ grand** et plus elle contient **de HO<sup>-</sup> / H<sup>+</sup>**

Plus une solution est **BASIQUE** plus son pH est **petit/ grand** et plus elle contient **de HO<sup>-</sup> / H<sup>+</sup>**

Dans une solution **NEUTRE** il y a **plus/moins/autant** d'ions H<sup>+</sup> et HO<sup>-</sup> donc le pH est **supérieur/égal / inférieur** à 7

## Manipulation

Document :



On a déposé sur 3 morceaux de papier pH différents (couleur vert pâle au départ), une goutte de chaque liquide à analyser.

On a constaté un changement de couleur indiqué dans le tableau.

Répondre aux questions et compléter le tableau :

Quel est la valeur du pH avant l'utilisation du papier ?.....

Liquide à analyser	Eau de Javel	Jus de citron	Eau minérale
Couleur du papier	violet	orange	Vert kaki
pH			
Caractère de la solution	ACIDE/ BASIQUE/ NEUTRE ?	ACIDE/ BASIQUE/ NEUTRE ?	ACIDE/ BASIQUE/ NEUTRE ?

Quelle solution est la plus acide ?.....

Quels espèce chimique contient-elle en grande majorité ?.....

Quelle solution est la plus basique ?.....

Quels espèce chimique contient-elle en grande majorité ?.....