

MATIERE

TP : Ça gonfle !! annexe

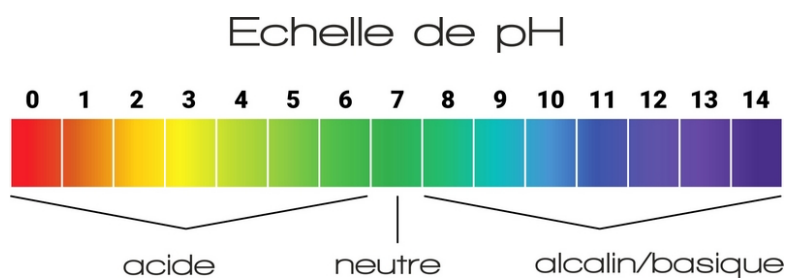
Doc.1. : Quantité à utiliser

Expérience	n°1	n°2	n°3
Bicarbonate de soude	1,25 g	1,25 g	1,25 g
Vinaigre	5 mL	A déterminer	17 mL

Nom usuel	Bicarbonate de soude	Vinaigre à 8°
Nom chimique	Hydrogénocarbonate de sodium	Acide éthanoïque
Formule chimique	NaHCO_3	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

Doc.2. : Solutions acides et basiques

Le caractère acide ou basique d'une solution peut être déterminé par mesure de pH avec un indicateur coloré ou un papier pH ou un pH-mètre.



Doc.3. : Indicateur coloré

Le BBT est un indicateur coloré : il est jaune en milieu acide et bleu en milieu basique.

Doc.4. : Aide pour l'écriture de la réaction

Parmi les produits de la réaction on trouve de l'éthanoate de sodium ($\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$) en solution. Il se forme aussi un gaz qui trouble l'eau de chaux et aussi une solution qui bleuit le sulfate de cuivre anhydre.

Doc.5. : Le degré du vinaigre

Un vinaigre à 8° cela signifie que pour 100 mL de vinaigre il y a 8 mL d'acide éthanoïque

Masse volumique de l'acide éthanoïque : $\mu_{\text{acide}} = 1,05 \text{ g/mL}$