



## Exercice 1

Aline et Othman ont mesuré le pH de plusieurs solutions. Ils ont reporté les valeurs obtenues dans ce tableau :

Solution	Lait	Jus de pamplemousse	Eau distillée
pH	6,4	3,3	7

Solution	Soude	Vinaigre	Soda	Eau de mer
pH	12	2,5	2,6	8,1

➡ Classer ces solutions en deux groupes : solutions acides et solutions basiques.

## Exercice 2

Les batteries au plomb utilisent une réaction chimique avec l'acide sulfurique pour accumuler et restituer l'énergie. Les batteries doivent donc être remplies d'acide pour fonctionner. Le pictogramme suivant se trouve sur une bouteille d'acide sulfurique.



1. Que signifie ce pictogramme ?
2. Le pH de l'acide sulfurique est-il supérieur, égal ou inférieur à 7 ?
3. Outre les ions sulfate, quel est l'ion majoritairement présent dans l'acide sulfurique ?