

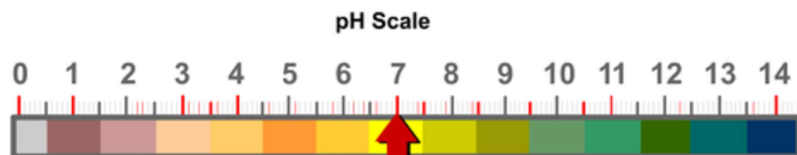
Votre mission :

Vous devez **déterminer le caractère acide ou basique** de quelques solutions données par professeur **en déterminant le pH**.

→ **CLASSER** toutes ces solutions (A, B, C, ...) sur un axe gradué en pH

→ **ENTOURER** : en vert les liquides acides, en rouge les liquides basiques et en bleu les liquides neutres.

Le pH , grandeur mesurée à l'aide d'un indicateur coloré de pH ou d'un pH-ètre, caractérise l'acidité d'une solution .



- Si le pH d'une solution est inférieur à 7, elle est dite ACIDE
- Si le pH d'une solution est égal à 7, elle est dite NEUTRE
- Si le pH d'une solution est supérieur à 7, elle est dite BASIQUE

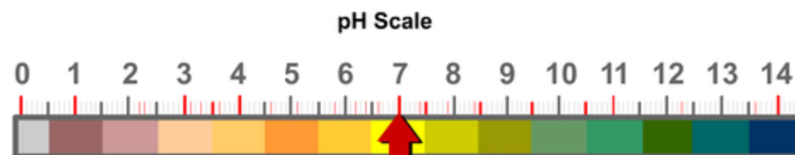
Votre mission :

Vous devez **déterminer le caractère acide ou basique** de quelques solutions données par professeur **en déterminant le pH**.

→ **CLASSER** toutes ces solutions (A, B, C, ...) sur un axe gradué en pH

→ **ENTOURER** : en vert les liquides acides, en rouge les liquides basiques et en bleu les liquides neutres.

Le pH , grandeur mesurée à l'aide d'un indicateur coloré de pH ou d'un pH-ètre, caractérise l'acidité d'une solution .



- Si le pH d'une solution est inférieur à 7, elle est dite ACIDE
- Si le pH d'une solution est égal à 7, elle est dite NEUTRE
- Si le pH d'une solution est supérieur à 7, elle est dite BASIQUE

Détermination APPROXIMATIVE du pH à l'aide d'un PAPIER INDICATEUR de pH

Méthode :

- Déposez une goutte de solution sur un morceau d'un cm de papier pH
- Comparez la couleur obtenue à la « ronde des couleurs »
- Notez la valeur du pH



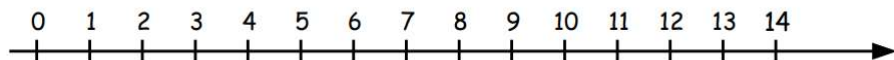
Détermination APPROXIMATIVE du pH à l'aide d'un PAPIER INDICATEUR de pH

Méthode :

- Déposez une goutte de solution sur un morceau d'un cm de papier pH
- Comparez la couleur obtenue à la « ronde des couleurs »
- Notez la valeur du pH



ECHELLE DE pH A COMPLETER :



ECHELLE DE pH A COMPLETER :

