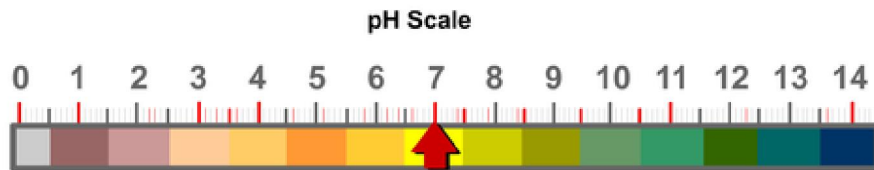


## Votre mission :

Vous devez **déterminer le caractère acide ou basique** de quelques solutions (*Vinaigre, citron, coca-cola, détergeant ammoniacaux, Eau de Javel, acide chlorhydrique, limonade* en **déterminant le pH de 2 manières**. Vous classerez ensuite toutes ces solutions sur un axe gradué en pH et en ions Hydrogène

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

- Si le pH d'une solution est inférieur à 7, elle sera dite **ACIDE**
- Si le pH d'une solution est égal à 7, elle sera dite **NEUTRE**
- Si le pH d'une solution est supérieur à 7, elle sera 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 obtenu à la « ronde des couleurs »
- Notez la valeur du pH



### Détermination PRECISE du pH à l'aide D'UNE SONDÉ PH ou PHMETRE.

**Méthode :**

- Versez 5 mL de solution dans un bécher
- Plongez la sonde et lire la valeur affichée

*PS : Rincer à l'aide de la pissette d'eau distillée la sonde entre chaque mesure*



### **Composition en ions hydrogène H<sup>+</sup> d'une solution**

- L'eau est **NEUTRE** : elle possède des ions Hydrogène et Hydroxyde en égale quantité !
- Le « pH », vient de « **potentiel Hydrogène** » ainsi : **plus une solution contient d' ions Hydrogène ( par apport aux ions Hydroxyde ) plus elle sera ACIDE, plus son pH sera faible.**

A contrario, si une solution contient plus d'ions hydroxydes que d'ions hydrogène, elle sera dite **BASIQUE**.