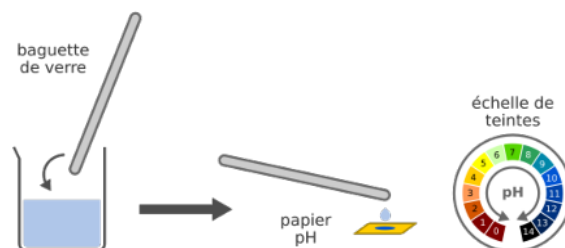


## **Synthèse PC4-A1** : La notion d'acidité et le pH

Le **pH** est une grandeur qui caractérise le caractère **acide**, **neutre** ou **basique** d'une solution aqueuse. Il se mesure avec du **papier pH** (ou un pH-mètre).

- Si le **pH < 7**, la solution est **acide**.
- Si le **pH = 7**, la solution est **neutre (pH de l'eau pure)**.
- Si le **pH > 7**, la solution est **basique**.



**Remarque** : plus le pH est proche de 0 et plus une solution est acide. Plus le pH est proche de 14 et plus une solution est basique.

## **Synthèse PC4-A2** : La modification du pH d'une solution.

### **Mélanger des solutions modifie le pH.**

Si on ajoute à de l'eau une solution :

- **acide, le pH va baisser** (La solution devient acide).
- **Basique, le pH va augmenter** (La solution devient basique).

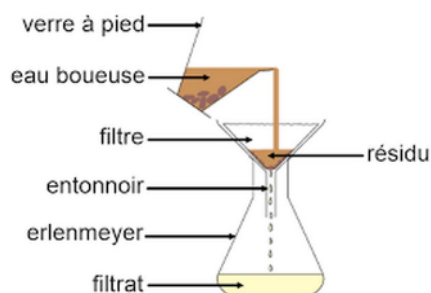
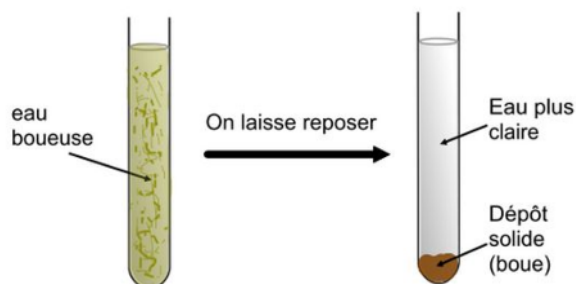
Ajouter de l'eau (**diluer**) atténue le caractère acide ou basique d'une solution aqueuse. **La solution diluée aura un pH qui se rapprochera de 7** (celui de l'eau) après dilution.

**Remarque** : Pour réaliser une dilution par 10, il faut multiplier le volume initial par 10 en ajoutant de l'eau.

## Synthèse PC4-A3 :

**Un test d'identification** permet de mettre en évidence **la présence d'une espèce chimique**. On utilise un **réactif** spécifique (généralement **une solution test**).

Il est parfois nécessaire de séparer des constituants d'un mélange. Pour séparer un mélange solide-liquide on utilise : **la décantation** ou **la filtration**



**Remarque :** Cette technique peut être longue.

## Synthèse PC4-A4 :

Lors d'une transformation chimique, il peut se produire :

- Une **modification du pH** de la solution.
- L'apparition d'un **fait observable**.

