

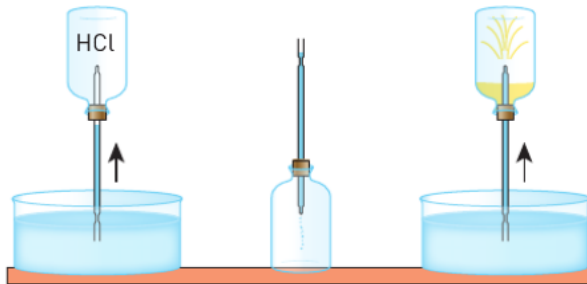
### 18 Identifier les solutés et le solvant

- Indiquer les solutés et le solvant dans une solution utilisée contre la sécheresse des yeux. Voici sa composition :

Carbomère, acide édétique sel disodique, hydroxyde de sodium, sorbitol, eau ppi (pour préparation injectable).

### 19 Identifier le soluté et le solvant **Corrigé**

Le schéma ci-dessous représente l'expérience du jet d'eau.



Dans le flacon retourné sur une cuve à eau se trouve du chlorure d'hydrogène gazeux.

Après avoir fait tomber quelques gouttes d'eau dans le flacon, une aspiration d'eau se fait et le flacon se vide en grande partie de son gaz. On obtient une solution d'acide chlorhydrique.

1. Quel phénomène est responsable de l'aspiration du gaz ?
2. Indiquer le soluté et le solvant nécessaires à la préparation de cette solution. Préciser l'état du soluté (solide, liquide ou gaz).

### 20 Déterminer la concentration en masse d'un soluté **Corrigé**

Un volume  $V = 100$  mL de solution de Dakin contient une masse  $m = 1$  mg de permanganate de potassium.

- Calculer la concentration en masse  $C$  de permanganate de potassium dans la solution de Dakin.

### 21 Déterminer la concentration en masse de sucre dans le thé

Manon se prépare un thé avec deux morceaux de sucre.

- Calculer la concentration en masse  $C$  de sucre dans le thé.

#### Données

- Masse d'un morceau de sucre :  $m = 6$  g.
- Volume de thé :  $V = 250$  mL.