

# TP solution aqueuse

## 1 – Rappel solution aqueuse

**Soluté** : espèce chimique qui est dissoute ou diluée dans un solvant

**Solvant**: espèce qui dissout ou dilue un soluté

**Solution** : mélange homogène d'un soluté

Remarque : si le **solvant** est l'**eau** on parle de **solution aqueuse**

## 2- Exemples

Compléter le tableau ci-dessous :

|                  | soluté | solvant | solution |
|------------------|--------|---------|----------|
| Sucre en poudre  |        |         |          |
| Menthe teisseire |        |         |          |
| Volvic citron    |        |         |          |
| Pulco            |        |         |          |
| Coca cola        |        |         |          |
| Sel de table     |        |         |          |

## 3- Application

Faire la composition d'une boisson énergisante.

## 4 – Expérience

On dispose trois béchers dans lesquels on verse la même quantité de soluté (  $m = 6g$  de sulfate de cuivre  $CuSO_4$  ) . Dans le premier on verse  $V_1 = 25mL$  d'eau distillée , dans le second  $V_2 = 100mL$  et dans le dernier  $V_3 = 500mL$ .

a) Compléter les phrases suivantes :

Observations : pour des quantités de soluté ..... , plus le volume de solvant est .....  
 plus la couleur de la solution est ..... : autrement dit la concentration de la solution est de plus en plus .....

b) Schéma

c) Conclusion