

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