# Laboratoire 11- Chaleur de dissolution

(déf) la chaleur molaire de dissolution d'un sel correspond à l'énergie dégagée ou absorbée lors de la dissolution d'une mole de sel dans l'eau (kJ/mol).

1- Pour obtenir cette valeur, le manipulateur doit mesurer la variation de la température de l'eau et calculer l'énergie absorbée ou dégagée par l'eau lors de la dissolution. $Q_{eau} = m_{eau}\, c_{eau}\, \Delta T_{eau}$

2- Comme il y a toujours conservation de l'énergie, $Q_{eau} = - É_{dissolution}$

3- $É_{dissolution}$ est obtenue pour une certaine masse de sel mise en solution alors une proportion permet de calculer le $\Delta H_{dissolution\ molaire}$ en kJ/mol.

N.B. La précision des manipulations est directement proportionnelle à la précision des résultats.

**Voici ce que vous avez à remettre à la fin de la période :**

1- En-Tête du collège

2- Identité du sel (formule moléculaire et nom scientifique)

3- Équation de dissolution

4- ΔT de l'eau

5- Calcul de la chaleur molaire de dissolution de ton sel (kJ/mol).

6- ΔH théorique de dissolution (kJ/mol). (Voir p.210)

7- Équation thermique de la réaction de dissolution (inclure l'énergie au bon endroit dans l'équation).

8- Calcul du pourcentage d'erreur relative.

$$\left| \frac{\text{Valeur théorique} - \text{Valeur expérimentale}}{\text{Valeur théorique}} \right| \times 100 = _____\%$$