

Activité - Réactivation des connaissances ! (La calorimétrie)

Voici la liste de mots que vous devez organiser en [carte mentale](#). (voir exemple p.2) Vous pouvez écrire plusieurs fois le même mot et vous pouvez en ajouter au besoin.

Organisez sur feuille blanche ou sur un programme sur votre portable

Bricolage optionel :

- 1- Recopier sur des morceaux de papier chaque mot.
- 2- Commence à organiser ta carte mentale en déplaçant les morceaux de papier.
- 3- Lorsque l'organisation vous convient, réalisez votre carte mentale directement sur le papier brun.

Énergie thermique	Température finale	$Q_{\text{calorimètre}}$
Chaleur	Température initiale	Calorimètre
Réaction endothermique	Degré Celsius	Eau
Réaction exothermique	J / g °C	Capacité thermique massique
Énergie dégagée	Joules	$Q_{\text{réaction}}$ positif
Énergie absorbée	Réchauffe	$Q_{\text{réaction}}$ négatif
Système isolé	Refroidi	$Q_{\text{calorimètre}}$ négatif
Milieu environnant	Chaleur dégagée	$Q_{\text{calorimètre}}$ positif
Système ouvert	Chaleur absorbée	ΔT négatif
Système fermé	$Q_{\text{réaction}}$	ΔT positif
Variation de température	Q_{milieu}	$Q=mc\Delta T$

