

TP chimie 2

TP n° 2

Concernant la température, vous pouvez utiliser le symbole T ou θ

Données expérimentales deuxième TP

Première manipulation : détermination de la valeur en eau μ du calorimètre

Masse de l'eau froide = 50 g

Masse de l'eau chaude = 60 g

Température initiale de l'eau froide = température du calorimètre = 21,2 °C

Température de l'eau chaude = 52,3 °C

Temps (en secondes)	-120	-60	0	5	10	15	25	40	50	120	160
Température en °C	21,2	21,2	21,2	28,5	32,3	32,8	33	34	34,1	33,9	33,8

Deuxième manipulation : détermination de la capacité calorifique d'une pièce métallique

Utiliser la valeur en eau du calorimètre μ que vous avez trouvé dans la première manipulation.

Masse de l'eau = 50,00 g

Masse de la pièce métallique = 6,12 g

Température de l'eau froide et du calorimètre = 18,5 °C

Température de la pièce métallique chauffée = 100 °C

Temps (en secondes)	-120	-60	0	10	30	50	60	120	200
Température en °C	18,4	18,5	18,4	18,6	18,8	19,1	19,2	19,3	19,3

Pour plus d'informations consulter le site suivant :

staff.univ-batna2.dz/slimani_mohamed/classes/tp-chimie-premiere-année-s2

Vous avez 8 jours pour renvoyer les comptes rendus des TP's n°1 et n°2.