But de la deuxième manipulation :

……

……

Masse de l'eau Valeur en eau du calorimètre Masse de la pièce métallique

$m_{eau} = m_1 =$ $\mu =$ $m_{méta} = m_2 =$

Bilan calorimétrique (équation)

Ecrire l'équation bilan après avoir cité la contribution calorifique de chaque constituant

……

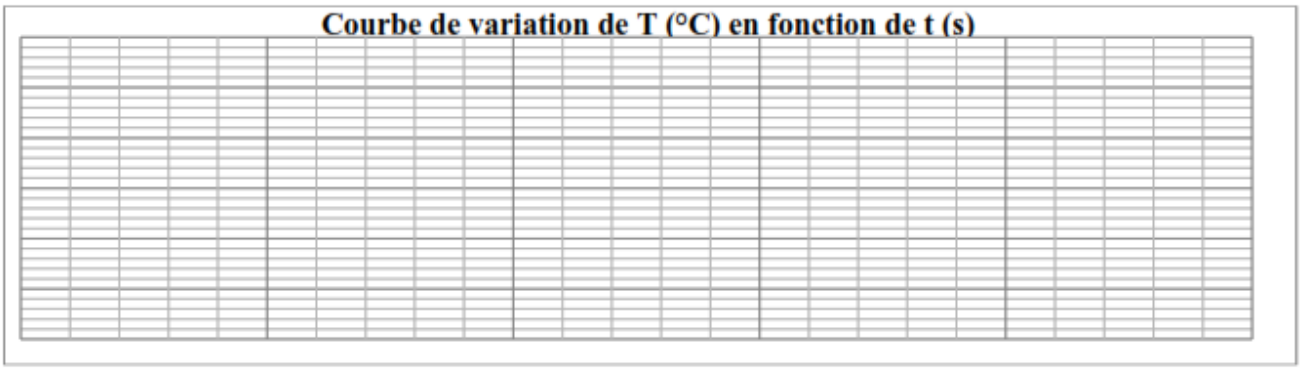
……

……

……

Tableau-1 : Variation de la température en fonction du temps.

t (s)													
T (°C)													



Température calorimètre + eau $T_c = T_e =$ Température de la pièce métallique $T_m =$

Température finale T_F (graphique) =

Ecrire l'expression analytique de $C_{métal}$ (Capacité calorifique de la pièce métallique) :

……

……

……

A partir de la mesure de T_F, déterminer la valeur de la capacité calorifique massique du métal $C_{métal}$ (en J/Kg/°K).

……

……

……

Purpose of the second manipulation:

……

……

……

Mass of water Value of water in calorimeter Mass of metal part

$m_{water} = m_1 =$ $\mu =$ $m_{metal} = m_2 =$

Calorimetric balance (equation)

Write the balance equation after quoting the calorific contribution of each component

……

……

……

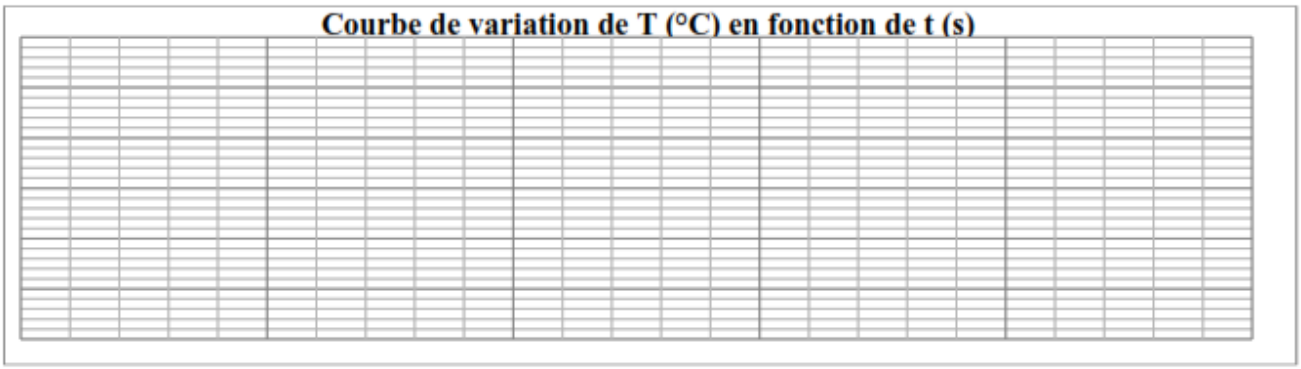
……

……

……

Table-1: Temperature variation as a function of time.

t (s)													
T (°C)													



Temperature of calorimeter + water $T_c = T_e =$ Temperature of metal part $T_m =$

Final temperature T_F (graph) =

Write down the analytical expression for C_{metal} (Heat capacity of the metal part):

……

……

……

From the TF measurement, determine the value of the metal's mass heat capacity C_{metal} (in J/Kg/°K)

……

……

……