Compte rendu du TP n°2 تقرير العمل التطبيقي الثاني

Nom _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ **Prénom** _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ _ **groupe** _ _ _ _ _ _ **sous groupe** _ _ _

But de la première manipulation: الهدف من القسم العملي الأول:

Quantités de chaleurs mises en jeu: كميات السعرات الحرارية الداخلة في النظام:

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Equation bilan détaillée du premier principe: معادلة الموازنة المفصلة (تطبيقا للقانون الأول للديناميك الحرارية)

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Expression littérale de μ. العبارة الحرفية لـ μ .

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

تغير درجة الحرارة بدلالة الزمن

	calorimètre + eau درجة حرارة المسعر + الماء	eau chaude الماء الساخن	Température finale درجة الحرارة النهائية
Temperatures (°C)	T_1	T_2	T_F

	eau الماء	eau chaude الماء الساخن
Masse (en Kg)	m_1	m_2

تطبيق عددي

القيمة المائية للمسعر μ بالـ كلغ Valeur en eau du calorimètre (en kg)

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

يحتفظ بهذه النتيجة لاستعمالها في بقية العمل

Deuxième manipulation: العمل الثاني:

But de la deuxième manipulation : الهدف من القسم العملي التطبيقي الثاني:

. . . . . .
. . . . . .

	eau الماء	Valeur en eau du calorimètre القيمة المائية للمسعر	pièce métallique قطعة معدنية
Masse (en Kg)	m_1	μ =	m_2

Bilan calorimétrique (équation) موازنة المسعر (المعادلة)

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

تكتب معادلة الموازنة بعد ذكر المساهمة الحرارية لكل مكون

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

تغير درجة الحرارة بدلالة الزمن

	calorimètre + eau درجة حرارة المسعر + الماء	pièce métallique القطعة المعدنية	Température finale درجة الحرارة النهائية
Temperatures (°C)	T_1	T_2	T_F

Capacité calorifique de la pièce métallique — **السعة الحرارية للقطعة المعدنية**

Ecrire l'expression analytique de $C_{métal}$ — **حدد العبارة الحرفية لـ $C_{métal}$.**

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

س2- من نتيجة قياس T_F ، حدد القيمة العددية للسعة الحرارية النوعية للقطعة المعدنية $C_{métal}$ *(بـ* J/Kg/°K) .

Question 2: A partir de la mesure de T_F, déterminer la valeur de la capacité calorifique massique du métal $C_{métal}$ (en J/Kg/°K) du calorimètre.

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

Troisième manipulation: — العمل الثالث:

But de la troisième manipulation : — **الهدف من القسم العملي التطبيقي الثالث:**

. . . . . .
. . . . . .

	eau الماء	Valeur en eau du calorimètre القيمة المائية للمسعر	glace جليد
Masse (en Kg)	m_1	$\mu =$	m_2

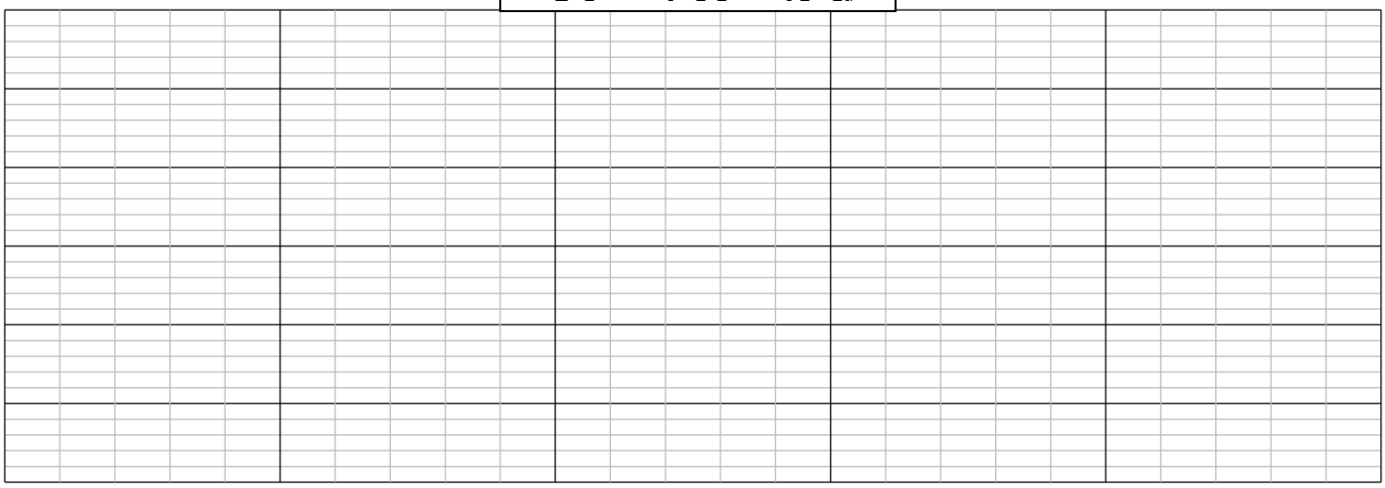
Bilan calorimétrique (équation) — **موازنة المسعر (المعادلة)**

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

تكتب معادلة الموازنة بعد ذكر المساهمة الحرارية لكل مكون

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

تغير درجة الحرارة بدلالة الزمن



	calorimètre + eau درجة حرارة المسعر + الماء	morceau de la glace قطعة الجليد	Température finale درجة الحرارة النهائية
Temperatures (°C)	T_1	T_2	T_F

Question 1: Déterminer l'expression analytique de L_F. حدد العبارة الحرفية لـ L_F الطاقة الحرارية الكامنة لانصهار الجليد

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .

الطاقة الحرارية الكامنة لانصهار الجليد: س2- من نتيجة قياس T_F ، حدد القيمة العددية لـ L_F بـ (J/Kg) .

Chaleur latente de fusion de la glace : A partir de la mesure de T_F, déterminer la valeur L_F (en J/Kg).

. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .
. . . . . .