

تعيين المكافىء الكهربى الحراري (تجربة جول) (HT1-6)

خطوات العمل

1. توصل الدائرة كما في شكل 1 بحيث تكون مصدر الجهد الكهربى ، والأمبير و ملف المسعر و المقاومة المتغيرة والمفتاح كلها على التوالى أما الفولتميتر فيوصل على التوازي بين طرفي سلك التسخين.
2. يوزن المسعر فارغا ونظيفا ولتكن كتلته (m_1) ثم يوضع به كمية من الماء كافيه لغمر سلك الملف تماما ويوزن المسعر وبه الماء ثم توجد كتلته الماء ولتكن (m_2) وتعين درجة حرارة الماء ولتكن (T_1) .
3. يمرر تيارا مناسبا (I) في الدائرة لفترة زمنية (t) وتوخذ قراءة الفولتميتر (V) .
4. تلاحظ باستمرار قراءة الأمبير و الفولتميتر و يحافظ عليهما ثابتين طوال فترة التسخين (t) عن طريق المقاومة المتغيرة.
5. يوقف التيار بعد الفترة الزمنية (t) وتوخذ درجة حرارة الماء (T_2) بعد تقليله جيدا في المسعر.

النتائج

ج	=	كتلة المسعر فارغا m_1
ج	=	كتلة المسعر والماء M_1
ج	=	$m_2 = M_1 - m_1$
ثانية	=	t
أمبير	=	شدة التيار I
فولت	=	فرق الجهد V
الحرارة النوعية لمادة المسعر	=	C_1 سعر / جرام. درجة
الحرارة النوعية للماء	=	C_2 1 سعر / جرام. درجة
الشغل الكهربى	=	$I \times V \times t$
كمية الحرارة	=	$(m_1 C_1 + m_2 C_2)$
جول	=	جول
جول / سعر	=	$(T_2 - T_1)$ سعر
	=	المكافىء J

الغرض من التجربة

تعيين المكافىء الكهربى الحراري (تجربة جول)

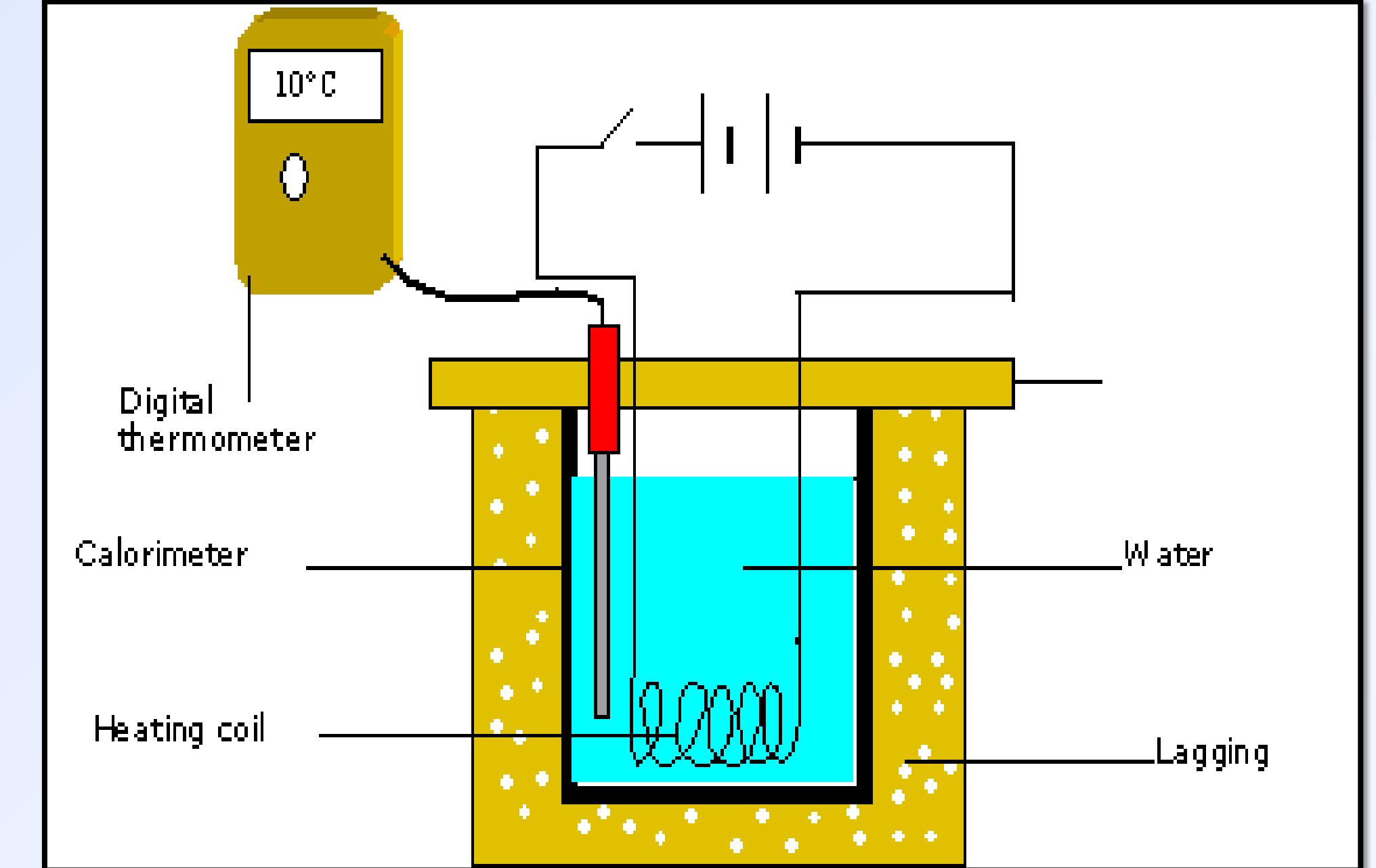
الأجهزة

مصدر جهد تيار مستمر - ترمومتر - أمبير - فولتميتر - مقاومة متغيرة - مسحور معزول - ميزان

نظريّة التجربة

عند مرور تيار (I) في موصل مقاومته (R) وفرق الجهد بين طرفيه (V) خلال فترة زمنية (t) فإن الشغل الكهربى المبذول يعطى من العلاقة:

$$W = I V t = I^2 R t \quad (1)$$



شكل 1 رسم تخطيطي يوضح تجربة جول

و بما أن الشغل الكهربى (هو نوع من الطاقة) لن يفنى بل سيتحول إلى صورة أخرى (طاقة حرارية) تعمل على تسخين السلك ويكون الشغل الكهربى مساويا لكمية الحرارة المتولدة. حيث كمية الحرارة التي يكتسبها جسم كتلته m وحرارته النوعية C يعطى بالعلاقة

$$\text{كمية الحرارة} = mC (T_2 - T_1) \quad (2)$$

ولكن الشغل كطاقة يقاس بوحدات هي الجول تختلف عن وحدات قياس كمية الحرارة وهى السعر و بالتالي فإن :

$$\text{الشغل الكهربى} = J \times \text{كمية الحرارة} \quad (3)$$

حيث أن J ثابت يسمى المكافىء الكهربى الحراري ووحدته

$$\frac{\text{جول}}{\text{سعر}}$$