

(HT1-6) تعيين المكافئ الكهربى الحرارى (تجربة جول)

خطوات العمل

1. توصل الدائرة كما في شكل 1 بحيث تكون مصدر الجهد الكهربى ، والأميتر و ملف المسعر و المقاومة المتغيرة والمفتاح كلها على التوالي 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 كتلة الماء ولتكن (m_2) وتُعين درجة حرارة الماء ولتكن (T_1).
3. يمرر تيارا مناسباً (I) في الدائرة لفترة زمنية (t) وتؤخذ قراءة الفولتميتر (V).
4. تُلاحظ باستمرار قراءة الأميتر و الفولتميتر ويحافظ عليهما ثابتين طوال فترة التسخين (t) عن طريق المقاومة المتغيرة.
5. يوقف التيار بعد الفترة الزمنية (t) وتؤخذ درجة حرارة الماء (T_2) بعد تقلبيه جيدا في المسعر.

النتائج

| | | |
|--|---|---------------------|
| كتلة المسعر فارغا m_1 | = | جم |
| كتلة المسعر والماء M_1 | = | جم |
| كتلة الماء $m_2 = M_1 - m_1$ | = | جم |
| زمن مرور التيار t | = | ثانية |
| شدة التيار I | = | أمبير |
| فرق الجهد V | = | فولت |
| الحرارة النوعية لمادة المسعر C_1 | = | 0.1 سعر / جرام.درجة |
| الحرارة النوعية للماء C_2 | = | 1 سعر / جرام.درجة |
| الشغل الكهربى $I \times V \times t$ | = | جول |
| كمية الحرارة $(T_2 - T_1) (m_1 C_1 + m_2 C_2)$ | = | سعر |
| المكافئ J | = | جول / سعر |

الغرض من التجربة

تعيين المكافئ الكهربى الحرارى (تجربة جول)

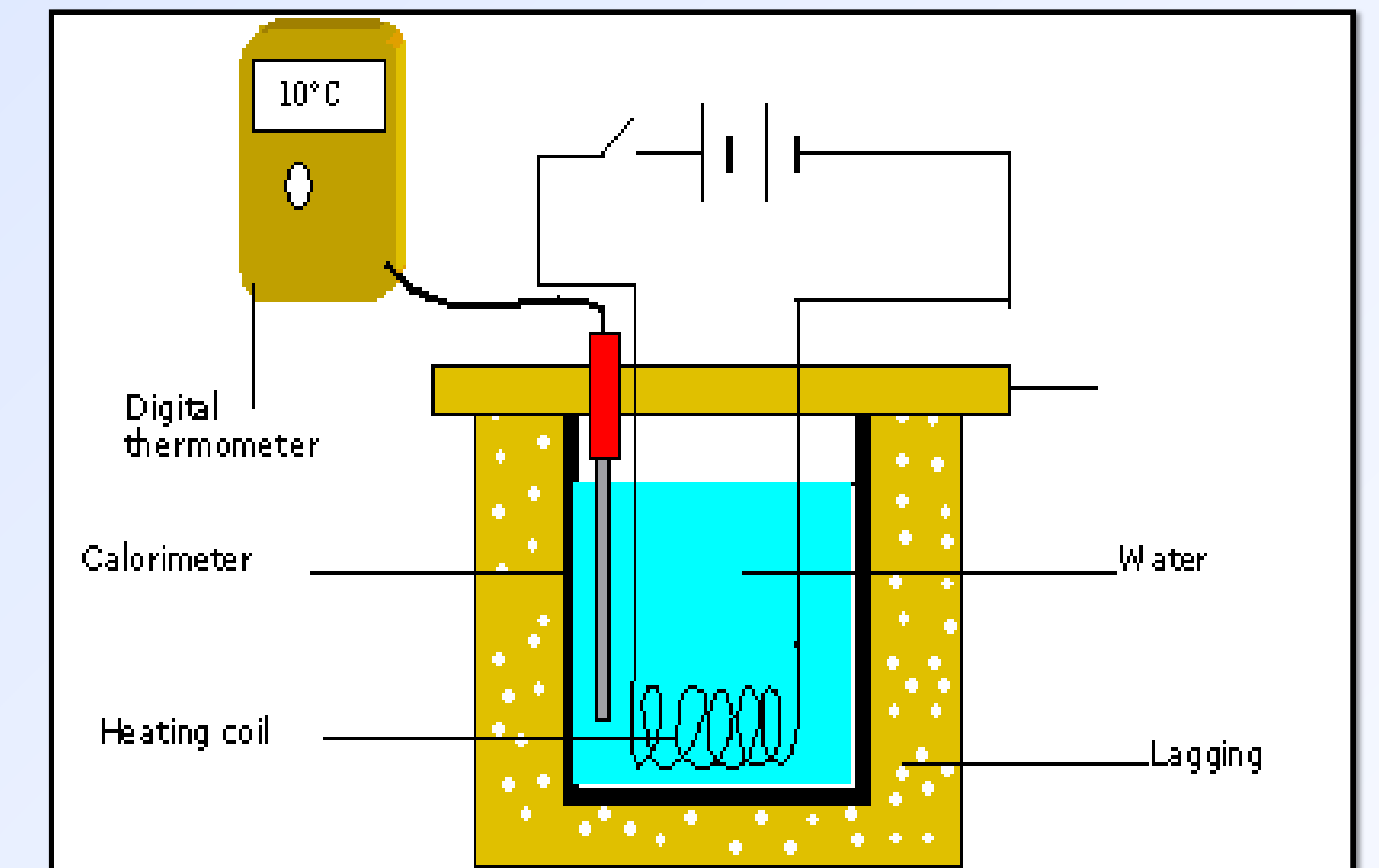
الأجهزة

مصدر جهد تيار مستمر – ترمومتر – أميتر – فولتميتر – مقاومة متغيرة – مسعر معزول- ميزان

نظرية 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 تخطيطى 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 التى يكتسبها جسم كتلته m وحرارته النوعية C يعطى بالعلاقة

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

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

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

حيث أن J ثابت يسمى المكافئ الكهربى الحرارى ووحدته

جول
سعر