

بسم الله الرحمن الرحيم

1 - عنوان آزمایش:^I ظرفیت گرمایی (ارزش آبی گرماسنج) گرماسنج
^{II} گرمای ویژه جامدات

2 - نام و نام خانوادگی:

3 - نام همکاران:

4 - گروه:

5 - استاد:

6 - تاریخ انجام آزمایش:

7 - تاریخ تحويل گزارش کار:

1 هدف آزمایش:^I اندازه گیری ظرفیت گرمایی (ارزش آبی گرماسنج)^{II} گرماسنج
 تعیین گرمای ویژه یک جامد فلزی

2) وسایل آزمایش:^I 1- گرماسنج 2- دماسنج 3- ترازو اندازه گیری
^{II} 1- گرماسنج 2- دماسنج 3- ترازو اندازه گیری 4- چند قطعه فلز

(3) مقدمه:

^I) ظرفیت گرمایی یا ظرفیت حرارتی یک سامانه با نشان داده می شود که عبارت است از نسبت گرمای مبادله شده با سیستم به تغییر دمای ناشی از مبادله گرما. مفهوم ظرفیت گرمایی فقط در مواردی به کار می رود که مبادله گرمای با سیستم تنها باعث تغییر دمای سیستم شود و در مواردی که تغییر فاز ایجاد می شود، به کار نمی رود. در آزمایش هایی که با گرماسنج سرو کار دارند معمولاً مقداری از گرما به وسیله ای اجزای خود گرماسنج جذب می شود و در آنها ذخیره می گردد که باید آن را در محاسبات وارد نمود. این مقدار گرما مربوط به حرارت ظرف، هم زن، دماسنج، ... می باشد و معلوم است که هر قدر اختلاف درجه ی حرارت دو حالت ابتدا و انتهای بیشتر باشد گرمای ذخیره شده نیز زیادتر خواهد بود. مقدار آن ثابت بوده و با رابطه ای زیر مشخص می شود:

که واحد آن $\frac{cal}{^{\circ}C}$ است. m_i جرم اجسام موجود در گرماسنج و گرمای ویژه مربوط به آنهاست. ولی از این روش یعنی با استفاده از فرمول فوق نمی توان مقدار آن را دقیقاً تعیین نمود زیرا تعیین جرم و گرمای ویژه اجسام خالی از مشکل نیست.

^{II}) گرمای ویژه یک جسم، مقدار انرژی گرمایی است که یک گرم از آن جسم می گیرد تا درجه ی حرارت آن یک درجه سانتی گرتد بالا رود. واحد گرمای ویژه در سیستم میباشد

(4) شرح آزمایش:

(^I)

- 1- گرماسنج را به همراهه در آن وزن میکنیم.
- 2- مقداری آب درون گرما سنج ریخته و آنرا وزن کرده و از اختلاف آن با وزن گرماسنج وزن آب بدست می آید.
- 3- دماسنج را درون گرماسنج قرار داده و دمای آنرا یادداشت میکنیم.
- 4- دستگاه را روشن کرده و دمای آنرا پس از به تعادل رسید یادداشت میکنیم
- 5- مقداری آب از دستگاه خارج کرده و در گرماسنج میریزیم و دماسنج را در آن قرار داده دمای آنرا یادداشت میکنم.

(^{II})

- 1- گرماسنج را به همراهه در آن وزن میکنیم.
- 2- مقداری آب درون گرما سنج ریخته و آنرا وزن کرده و از اختلاف آن با وزن گرماسنج وزن آب بدست می آید.
- 3- دماسنج را درون گرماسنج قرار داده و دمای آنرا یادداشت میکنیم.
- 4- دستگاه را روشن کرده و جسم را درون آن قرار داده و دمای آنرا پس از به تعادل رسید یادداشت میکنیم.
- 5- جسم داغ از دستگاه خارج کرده و در گرماسنج قرار میدهیم و دماسنج را در آن قرار داده و دمای آنرا یادداشت میکنم.

(5) محاسبات:

$$\text{وزن گرماسنج با در} = g = 360.45 \text{ و وزن گرماسنج با آب} = g = 578$$

وزن آب $m = 226.55$ g	دما $T = 17^{\circ}C$ اب سرد
دما $T = 50^{\circ}C$ ظرف مستطیل شکل'	وزن آبی که از ظرف مستطیل شکل برداشتم= 148.23 g
وزن آب گرم و سرد به همراهه گرماسنج' $m = 726.23$ g	دما $T = 28^{\circ}C$ تعادل

وزن گرماسنج با آب $m = 587.7$ g	(II)
وزن آب $m_1 = 227.25$ g	دما $T_1 = 18^{\circ}C$ اب سرد
دما $T_2 = 60^{\circ}C$ جسم گرم	وزن آب، جسم گرماسنج $m = 742.65$ g
وزن جسم گرم $m_2 = 154.95$ g	دما $T = 19^{\circ}C$ تعادل

- 6) سوالات
 1- خطای مطلق و نسبی را اندازه گیری کنید.

2- به نظر شما برای کم کردن خطا چه نکاتی را باید رعایت کرد؟
 دقت در وزن کردن گرماسنج - توجه به خواندن عدد روی دماسنج

3- واحد حرارتی کالری (B.T.U) تعریف کنید.
 واحد دیگر گرما (BTU) British Thermal Units می باشد. یک واحد حرارتی در سیستم انگلیسی بوده که عبارت است از مقدار گرمایی که می تواند درجه حرارت یک پوند آب را یک درجه فارنهایت بالا ببرد.

(II)

1- هرگاه یک جرم معین از یک فلز به گرمای ویژه c_2 و c_1 داشته باشیم چنانچه $c_2 > c_1$ باشد و دو فلز را که دارای جرم های مساوی هستند تحت یک شرایط مکانی از دمای T_1 به T_2 برسانیم کدام یک زودتر گرم می شود؟

$$Q = m c \Delta T$$

2- اگر در این آزمایش همراه با جسم داغ مقداری بخار آب به داخل گرماسنج منتقل شود چه می شود؟ عددي که گرماسنج نشان می دهد خطأ دارد

3- در آزمایش گرمای ویژه اگر آب درون گرماسنج زیاد باشد بزرگترين منبع خطأ چه خواهد شد؟

I) مقدار آب گرمی که به آن اضافه میکنیم باعث تغییر دما نمیشود.

II) با اضافه کردن جسم داغ دما تغییر نمیکند

4- اگر در این آزمایش گرماسنج را بدون سرپوش و یا سرپوش غیر عایق به کا بریم آیا مقادیر اندازه گیری شده صحیح خواهند بود؟

خیر- زیرا عدد دماسنج دچار خطأ میشود

7) منابع:

1- جزوه دستور کار

2- دانشنامه ویکی پدیا