

تست فیزیک کنکور

دما و گرما

حسین هاشمی

به مقداری یخ صفر درجه سلسیوس در فشار 1 atm ، گرما می‌دهیم و آن را به آب با دمای

20 درجه سلسیوس تبدیل می‌کنیم. چند درصد گرمای داده شده، صرف ذوب کردن یخ شده

است؟ $(c = 4200 \frac{J}{kg \cdot K}, L_f = 336 \frac{kJ}{kg})$

۷۵ (۴)

۸۵ (۳)

۸۰ (۲) ✓

۹۰ (۱)

$$Q = mL_f + mc\Delta\theta = m(10C_{\text{آب}}) + mC_{\text{آب}} \times 20 = 100mC_{\text{آب}}$$

ذوب یخ

$$\text{درصد ذوب یخ} = \frac{10mC_{\text{آب}}}{100mC_{\text{آب}}} \times 100 = 10$$

۱۴۰۰ تجربی

علی جبرا وب سایت تخصصی آموزش

ALIGEBRA.COM

