

کنکور ۱۴۰۰ تجربی

تست شماره ۲۳۴

علی جبرا | سایت تخصصی آموزش آنلاین

ALIGEBRA.COM

۲۳۴- به مقداری یخ صفر درجه سلسیوس در فشار ۱ atm، گرما می دهیم و آن را به آب با دمای ۲۰ درجه سلسیوس تبدیل

می کنیم. چند درصد گرمای داده شده، صرف ذوب کردن یخ شده است؟ ($L_f = 336 \frac{kJ}{kg}$ و $c = 4200 \frac{J}{kg.K}$)

۲۵ (۴)

۸۵ (۳)

۸۰ (۲) ✓

۹۰ (۱)



$$Q = m \kappa L_f \rightarrow Q_{\text{داده}} = 100 m c_{\text{آب}}$$

$$Q' = m \kappa c_{\text{آب}} \times 20$$

$$\frac{Q}{Q'} = \frac{100 m c_{\text{آب}}}{100 m c_{\text{آب}}} = 100 = \boxed{100}$$