

تمرینات دوره ای فصل ۲ شیمی یازدهم



۵- با توجه به واکنش ترموشیمیایی: $H_2(g) + I_2(s) + 53 \text{ kJ} \rightarrow 2HI(g)$ ، آنتالپی واکنش $H_2(g) + I_2(g) \rightarrow 2HI(g)$ را حساب کنید (راهنمایی: آنتالپی فرازش (تصعید) یُد را $62/5 \text{ kJ mol}^{-1}$ در نظر بگیرید).

