۲۵۳- با توجه به واکنش‌های زیر، ΔH واکنش: $2CH_4(g) \rightarrow C_2H_6(g) + H_2(g)$، چند کیلوژول است؟

$2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \rightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(l) \quad , \quad \Delta H = -3120\,kJ$

$CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l) \quad , \quad \Delta H = -890\,kJ$

$2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(l) \quad , \quad \Delta H = -572\,kJ$

۱) $+352$ ۲) $+66$ ۳) -66 ۴) -352

$\Delta H = 1560 - 1780 + 284 = +44\,kJ$

آموزش صفر تا صد شیمی
مهندس حریری ۰۹۱۹۹۲۴۵۱۶۵

علی جبرا| سایت تخصصی آموزش
WWW.ALIGEBRA.COM