

國立中山大學 113 學年度學士後醫學系招生考試試題答案疑義釋疑公告

科目	題號	釋疑答覆	釋疑結果
物理與化學	80	<p>題目提供的資訊為"ΔG°"，此為 standard free energy，與 ΔG 不同，$\Delta G = \Delta G^\circ + RT \ln(P(O_2)P(H_2)/P(H_2O))$。決定反應是否自發為 ΔG 的正負，非 ΔG° 的正負。針對(B)選項所給定的條件：$P(H_2O) > 0$，$P(H_2) = P(O_2) = \sim 0$，則 $\ln(P(O_2)P(H_2)/P(H_2O))$ 逼近無限小($-\infty$)。既然 RT 必大於零，則 ΔG 有可能小於零，即可能自發。故 (B) 選項的 "The reaction will not occur" 不正確。</p>	The original answer (E) is correct