

第 111 回薬剤師国家試験 正誤表等

○2月21日(土) 1日目② 一般問題(薬学理論問題)【物理・化学・生物】
1ページ 問92の設問文

正	誤
ただし、 $\Delta_r H^0$ は標準反応エンタルピー、(g)は気体状態、(s)は固体状態を表す。 $\Delta_r H^0 = -176.2 \text{ kJ/mol}$	ただし、 $\Delta_f H^0$ は標準生成エンタルピー、(g)は気体状態、(s)は固体状態を表す。 $\Delta_f H^0 = -176.2 \text{ kJ/mol}$

○2月22日(日) 2日目① 一般問題(薬学実践問題)【物理・化学・生物】
7ページ 問199の設問文

正	誤
Na ₂ SO ₄ 水溶液の濃度が0.010 mmol/Lとなった。0.010 mmol/L Na ₂ SO ₄ 水溶液と純水の密度は、ともに27℃で1.0g/mLとする。	Na ₂ SO ₄ 水溶液の濃度が0.010 mol/Lとなった。0.010 mol/L Na ₂ SO ₄ 水溶液と純水の密度は、ともに27℃で1.0g/mLとする。

○2月22日(日) 2日目① 一般問題(薬学実践問題)【物理・化学・生物】
31ページ 問220-221の設問文(処方3)

正	誤
1回1 <u>カプセル</u> (1日2 <u>カプセル</u>)	1回1 <u>錠</u> (1日2 <u>錠</u>)