

公害防止管理者になるための化学の基礎知識  
入門編正誤表

頁・行	誤 (旧)	正 (新)
24・上 8	<p>・アンモニウムイオンの生成</p> $\begin{array}{c} \text{H} \text{ : } \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} \text{ : } \text{H} \\ \cdot\cdot \nearrow \\ \text{H} \end{array} + \text{H}^+ \longrightarrow \left[ \begin{array}{c} \text{H} \\ \cdot\cdot \\ \text{H} \text{ : } \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}} \text{ : } \text{H} \\ \cdot\cdot \\ \text{H} \end{array} \right]^+ \text{ 配位結合}$ <p>非共有電子対 共有電子</p>	<p>・アンモニウムイオンの生成</p> $\begin{array}{c} \text{H} \text{ : } \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{N}}} \text{ : } \text{H} \\ \cdot\cdot \nearrow \\ \text{H} \end{array} + \text{H}^+ \longrightarrow \left[ \begin{array}{c} \text{H} \\ \cdot\cdot \\ \text{H} \text{ : } \overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{N}}} \text{ : } \text{H} \\ \cdot\cdot \\ \text{H} \end{array} \right]^+ \text{ 配位結合}$ <p>非共有電子対 共有電子</p>
62・上 3・11	塩化カルシウム	塩化カリウム
62・解答		x = 約 14.5 (g)
66・上 2	濃硫酸のモル数 = $\frac{1800\text{g} \times \frac{96}{100}}{96} = 17.6\text{mol/L}$	濃硫酸のモル数 = $\frac{1800\text{g} \times \frac{96}{100}}{98} = 17.6\text{mol/L}$
72・上 1	(C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> )	(C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> )
112・表 6.3・ 塩基性酸化・ 上 4	CaO + H <sub>2</sub> O → Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>+</sup>	CaO + H <sub>2</sub> O → Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
151・表 9.2・ ドデカン・分 子式	C <sub>12</sub> H <sub>24</sub>	C <sub>12</sub> H <sub>26</sub>