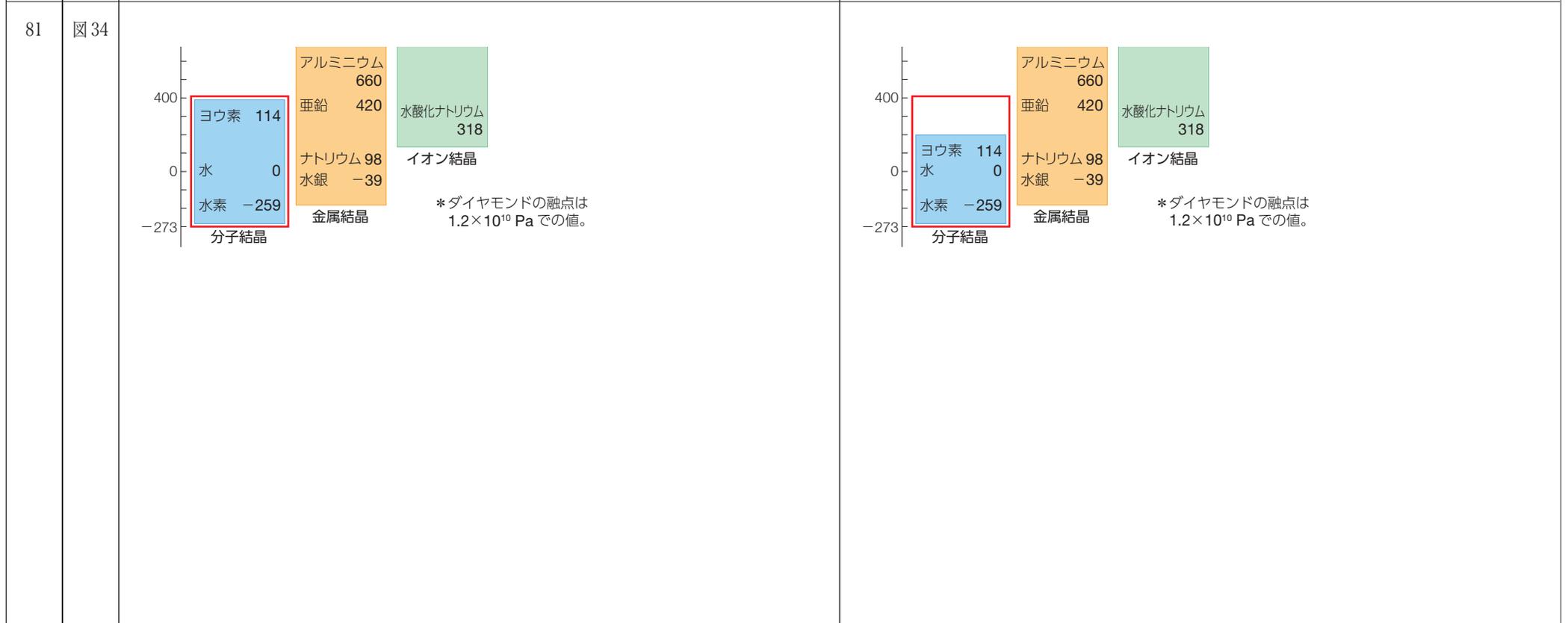


訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
17	22	<p>準備 薬品：水性の黒のサインペンなど，純水</p>	<p>準備 薬品：水性の黒のサインペン^{のインク}など，純水 追加</p>
20	5-6	<p>どの性質が異なる。<u>近年，その存在が明らかにされたフラーレン</u>やカーボンナノチューブも炭素の同素体^{いおう}である。硫黄Sの同素体</p> <p style="text-align: right;">削除</p>	<p>どの性質が異なる。フラーレンやカーボンナノチューブも炭素の同素体^{いおう}であり，<u>日本人が発見に関係した</u>。硫黄Sの同素体</p>
22	2	<p>中に生成する<u>不溶性の固体を沈殿</u>という。溶液に特定の試薬を</p> <p style="text-align: center;">削除</p> <p style="text-align: center;"><small>→p.27</small></p>	<p>中に生成する固体を<u>沈殿</u>という。溶液に特定の試薬を加えて沈</p> <p style="text-align: center;"><small>→p.27</small></p>
25	図 22		

訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
72	図 24		
73	図 a		

訂正箇所		原 文				訂 正 文			
ページ	行								
80	表 8								
		原子からなる物質 (金属結晶)	イオンからなる物質 (イオン結晶)	分子からなる物質 (分子結晶)	原子からなる物質 (共有結合の結晶)	原子からなる物質 (金属結晶)	イオンからなる物質 (イオン結晶)	分子からなる物質 (分子結晶)	原子からなる物質 (共有結合の結晶)
		アルミニウム (Al)	塩化ナトリウム (NaCl)	ヨウ素 (I ₂)	ダイヤモンド (C)	アルミニウム (Al)	塩化ナトリウム (NaCl)	ヨウ素 (I ₂)	ダイヤモンド (C)



訂正箇所		原 文	訂 正 文
ページ	行		
135	4-7	<p>気体として発生することが多い。</p> <p>→ $\text{NaCl} + \text{CH}_3\text{COOH}$ (30) <small>強酸の塩 弱酸</small></p> <p>→ $\text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (31) <small>強塩基の塩 弱塩基の気体が発生</small></p> <p>→ $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (32) <small>強酸の塩 弱酸の気体が発生</small></p> <p>→ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (33) <small>強酸の塩 弱酸の気体が発生</small></p> <p>→ $\text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ (34) <small>強塩基の塩 弱塩基の気体が発生</small></p>	<p>気体として発生することが多い。</p> <p>→ $\text{NaCl} + \text{CH}_3\text{COOH}$ (30) <small>強酸の塩 弱酸</small></p> <p>→ $\text{NaCl} + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (31) <small>強塩基の塩 弱塩基</small></p> <p>→ $\text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (32) <small>強酸の塩 弱酸の気体が発生</small></p> <p>→ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (33) <small>強酸の塩 弱酸の気体が発生</small></p> <p>→ $\text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ (34) <small>強塩基の塩 弱塩基</small></p>
124	13-15	<p>問 4 ある1価の酸0.20 mol/Lを水に溶かしたら、水溶液中にH^+が0.0050 mol/L存在していた。この酸の電離度を求めよ。</p>	<p>問 4 ある1価の酸の水溶液のモル濃度が0.20 mol/Lのとき、水溶液中のH^+のモル濃度は0.0050 mol/Lだった。この酸の電離度を求めよ。</p>