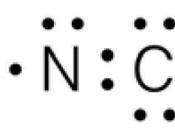
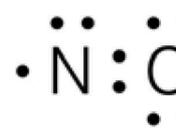


화학	정 오 표	기본서
----	-------	-----

페이지	변경 전	변경 후																																																						
33	해설 08 ② 분자 수는 (다) < (나) < (가)이다.	해설 08 ② 분자 수는 (나) < (다) < (가)이다.																																																						
33	해설 09 <table border="1" style="width: 100%; text-align: center; border-collapse: collapse;"> <tr> <td></td> <td>N₂</td> <td>CH₄</td> <td>O₂</td> </tr> <tr> <td>분자량</td> <td>28</td> <td>16</td> <td>32</td> </tr> </table> 기체의 밀도 일정한 온도와 압력에서 기체의 밀도는 분자량에 비례한다. 원자의 개수 → 원자의 mol 수와 비례 $\frac{1}{28} \times 2 = 0.0714\text{mol}$ $\frac{1}{16} \times 4 = 0.25\text{mol}$ $\frac{1}{32} \times 2 = 0.0625\text{mol}$		N ₂	CH ₄	O ₂	분자량	28	16	32	$\frac{1}{16} \times 5 = 0.3125\text{mol}$																																														
	N ₂	CH ₄	O ₂																																																					
분자량	28	16	32																																																					
52	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center; border-collapse: collapse;"> <tr> <td>전자껍질(주양자수)</td> <td colspan="2">K(n = 1)</td> <td colspan="3">L(n = 2)</td> <td colspan="3">M(n = 3)</td> </tr> <tr> <td>방위양자수(ℓ)</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>2</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>오비탈</td> <td>1s</td> <td>2s</td> <td>3p</td> <td>3s</td> <td>3p</td> <td>3d</td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	전자껍질(주양자수)	K(n = 1)		L(n = 2)			M(n = 3)			방위양자수(ℓ)	0	0	1	0	1	2			오비탈	1s	2s	3p	3s	3p	3d			<table border="1" style="width: 100%; text-align: center; border-collapse: collapse;"> <tr> <td>전자껍질(주양자수)</td> <td colspan="2">K(n = 1)</td> <td colspan="3">L(n = 2)</td> <td colspan="3">M(n = 3)</td> </tr> <tr> <td>방위양자수(ℓ)</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>0</td> <td>1</td> <td>2</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>오비탈</td> <td>1s</td> <td>2s</td> <td>2p</td> <td>3s</td> <td>3p</td> <td>3d</td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	전자껍질(주양자수)	K(n = 1)		L(n = 2)			M(n = 3)			방위양자수(ℓ)	0	0	1	0	1	2			오비탈	1s	2s	2p	3s	3p	3d		
전자껍질(주양자수)	K(n = 1)		L(n = 2)			M(n = 3)																																																		
방위양자수(ℓ)	0	0	1	0	1	2																																																		
오비탈	1s	2s	3p	3s	3p	3d																																																		
전자껍질(주양자수)	K(n = 1)		L(n = 2)			M(n = 3)																																																		
방위양자수(ℓ)	0	0	1	0	1	2																																																		
오비탈	1s	2s	2p	3s	3p	3d																																																		
114	(2) sp ² 혼성 ① s 오비탈 2개와	(2) sp ² 혼성 ① s 오비탈 1개와																																																						
125	문제 04 ② C는 B에 비하여 안정된 수소분자를 형성하는 거리이다.	문제 04 ② B는 C에 비하여 안정된 수소분자를 형성하는 거리이다.																																																						
133	해설 21 	해설 21 																																																						
133	문제 26 해설 26	문제와 해설 이동 253페이지 3 짝산 - 짝염기 예제로 삼입																																																						
176	(4) 산화수 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO ₄ ²⁻ : (-2) + (-2) × 4 = -2 ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H ₂ O : H의 산화수는 -1,	(4) 산화수 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO ₄ ²⁻ : (-6) + (-2) × 4 = -2 ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H ₂ O : H의 산화수는 +1,																																																						
180	③ 열량(Q) 열량(cal)	③ 열량(Q) 열량(J)																																																						
180	예제 통열량계에 탄소(C) 3.0g을 20℃의 물 200g을 채운 후 뚜껑을 닫고 완전 연소시켰더니 온도가 20℃가 되었다.	예제 통열량계에 탄소(C) 3.0g을 20℃의 물 200g을 채운 후 뚜껑을 닫고 완전 연소시켰더니 온도가 40℃가 되었다.																																																						

206	<p>4 몰랄 농도 (1) 용액 1kg에 녹아 있는 용질의 mol 수로 나타내며 단위는 mol/kg 또는 m으로 표기한다.</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 질량}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$ <p>예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 질량}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$	<p>4 몰랄 농도 (1) 용매 1kg에 녹아 있는 용질의 mol 수로 나타내며 단위는 mol/kg 또는 m으로 표기한다.</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 몰수}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$ <p>예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 몰수}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$																								
209	<p>(3) %농도 → 몰랄 농도 예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 질량}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$	<p>(3) %농도 → 몰랄 농도 예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 몰수}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$																								
209	<p>(4) mol 농도 → 몰랄 농도 예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 질량}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$	<p>(4) mol 농도 → 몰랄 농도 예제 풀이</p> $\text{몰랄농도}(m) = \frac{\text{용질의 몰수}(mol)}{\text{용매의 질량}(kg)}$																								
236	<p>탄소[C(s, 흑연)]의 연소 반응과 헤스 법칙 중간 상태 $\text{CO}_2(g) + 0.5\text{O}_2(g)$ 경로 2</p>	<p>탄소[C(s, 흑연)]의 연소 반응과 헤스 법칙 중간 상태 $\text{CO}(g) + 0.5\text{O}_2(g)$ 경로 2</p>																								
268	<p>문제 22 ㉓ L C</p>	<p>문제 22 ㉓ ㄱ, L C</p>																								
269	<p>해설 22 ㄱ. 흡열 반응이므로 생성 물질은 반응 물질보다 안정하다. ㄷ. 정반응이 흡열 반응인 경우 필요한 에너지는 역반응이 정반응보다 크다.</p>	<p>해설 22 ㄱ. 발열 반응이므로 생성 물질은 반응 물질보다 안정하다. ㄷ. 정반응이 발열 반응인 경우 필요한 에너지는 역반응이 정반응보다 크다.</p>																								
296	<p>1 산화와 환원</p> <table border="1" data-bbox="263 1411 845 1512"> <tr> <td></td> <td>산소</td> <td>전자</td> <td>산화수</td> </tr> <tr> <td>산화</td> <td>결합</td> <td>잃음</td> <td>증가</td> </tr> <tr> <td>환원</td> <td>잃음</td> <td>얻음</td> <td>감소</td> </tr> </table>		산소	전자	산화수	산화	결합	잃음	증가	환원	잃음	얻음	감소	<p>1 산화와 환원</p> <table border="1" data-bbox="877 1411 1468 1512"> <tr> <td></td> <td>산소</td> <td>수소, 전자</td> <td>산화수</td> </tr> <tr> <td>산화</td> <td>결합</td> <td>잃음</td> <td>증가</td> </tr> <tr> <td>환원</td> <td>잃음</td> <td>얻음</td> <td>감소</td> </tr> </table>		산소	수소, 전자	산화수	산화	결합	잃음	증가	환원	잃음	얻음	감소
	산소	전자	산화수																							
산화	결합	잃음	증가																							
환원	잃음	얻음	감소																							
	산소	수소, 전자	산화수																							
산화	결합	잃음	증가																							
환원	잃음	얻음	감소																							
302	<p>(1) 표준 수소 전극 ㉓ 산화 환원 반응은 동시에 진행되므로 한쪽의 전지만 별도로 전위를 알아낼 수 없다.</p>	<p>(1) 표준 수소 전극 ㉓ 산화 환원 반응은 동시에 진행되므로 한쪽의 전지만 별도로 전위를 알아낼 수 없다.</p>																								
303	<p>예제 01 풀이 $2\text{Ag}^+ + \text{Cu} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Cu}^{2+} + 0.80 - (-0.76) = 1.56\text{V}$</p>	<p>예제 01 풀이 $2\text{Ag}^+ + \text{Cu} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Cu}^{2+} + 0.80 - (-0.76) = 1.56\text{V}$</p>																								

306	<p>1 전기 분해 (2) 원리: 외부의 전원장치에서 전해질 용액에 전류를 흘려주면 양이온과 음이온이 (-)극과 (+)극으로 이끌려가 산화 환원 반응을 하여 전기 에너지에 의해 분해된다.</p>	<p>1 전기 분해 (2) 원리: 외부의 전원장치에서 전해질 용액에 전류를 흘려주면 양이온과 음이온이 (-)극과 (+)극으로 이끌려가 산화 환원 반응을 하여 전기 에너지에 의해 분해된다.</p>
307	<p>(3) 염화나트륨(NaCl) 수용액의 전기 분해 ① (-)극(산화 전극) ② (+)극(환원 전극)</p>	<p>(3) 염화나트륨(NaCl) 수용액의 전기 분해 ① (-)극(환원 전극) ② (+)극(산화 전극)</p>
349	<p>해설 15 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-2) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 -1,</p>	<p>해설 15 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-6) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 +1,</p>
356	<p>해설 06 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-2) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 -1,</p>	<p>해설 06 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-6) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 +1,</p>
362	<p>해설 07 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-2) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 -1,</p>	<p>해설 07 산화수 결정 규칙 ③ 다원자 이온의 산화수는 각 원자의 산화수 합과 같다. SO_4^{2-}: $(-6) + (-2) \times 4 = -2$ ⑧ O의 산화수는 일반적으로~ H_2O : H의 산화수는 +1,</p>
364	<p>해설 19 관련개념 시그마 결합과 파이 결합 •π(시그마) 결합 : 서로 평행한 2개의 p 오비탈이 측면으로 겹칠 때 전자쌍을 공유하며 형성되는 결합이다(측면겹침). •δ(파이) 결합 : 서로 평행한 2개의 p 오비탈이 정면으로 겹칠 때 전자쌍을 공유하며 형성되는 결합이다(정면겹침).</p>	<p>해설 19 관련개념 시그마 결합과 파이 결합 •π(파이) 결합 : 서로 평행한 2개의 p 오비탈이 측면으로 겹칠 때 전자쌍을 공유하며 형성되는 결합이다(측면겹침). •δ(시그마) 결합 : 서로 평행한 2개의 p 오비탈이 정면으로 겹칠 때 전자쌍을 공유하며 형성되는 결합이다(정면겹침).</p>