

화학	정 오 표	단원별문제풀이
----	-------	---------

페이지	변경 전	변경 후																
32	문제 14 ① $^{226}_{86}\text{Rn}$	문제 14 ① $^{222}_{86}\text{Rn}$																
51	문제 64 풀이 (나) $n + l = 2$, $n + m_l = 0$ 이므로 $n = 2$, $l = 0$, $m_l = 0$ 이다.	문제 64 풀이 (나) $n + l = 2$, $l + m_l = 0$ 이므로 $n = 2$, $l = 0$, $m_l = 0$ 이다.																
52	문제 65 풀이 <table><tr><th>분자</th><th>구성원자수(a)</th></tr><tr><td>O_2</td><td>1</td></tr><tr><td>F_2</td><td>1</td></tr><tr><td>OF_2</td><td>3</td></tr></table>	분자	구성원자수(a)	O_2	1	F_2	1	OF_2	3	문제 65 풀이 <table><tr><th>분자</th><th>구성원자수(a)</th></tr><tr><td>O_2</td><td>2</td></tr><tr><td>F_2</td><td>2</td></tr><tr><td>OF_2</td><td>3</td></tr></table>	분자	구성원자수(a)	O_2	2	F_2	2	OF_2	3
분자	구성원자수(a)																	
O_2	1																	
F_2	1																	
OF_2	3																	
분자	구성원자수(a)																	
O_2	2																	
F_2	2																	
OF_2	3																	
52	문제 66 보기 ㄷ. X와 Y의 안정한 화합물은 XY_2 이다.	문제 66 보기 ㄷ. X와 Y의 안정한 화합물은 XY이다.																
97	문제 17 풀이 용질의 몰랄농도가 커지면 어는점 내림도 커진다. 동일 질량의 경우 분자량이 작을수록 몰랄농도가 작아진다.	문제 17 풀이 용질의 몰랄농도가 커지면 어는점 내림도 커진다. 동일 질량의 경우 분자량이 작을수록 몰랄농도가 커진다.																
122	문제 81 풀이 대기환경보전법상 온실가스 정의 : “온실가스”란 적외선 복사열을 흡수하거나 다시 방출하여 온실 효과를 유발하는 대기 중의 가스상태 물질로서 이산화탄소, 메탄, 이산화질소, 수소불화탄소, 과불화탄소, 육불화황을 말한다.	문제 81 풀이 대기환경보전법상 온실가스 정의 : “온실가스”란 적외선 복사열을 흡수하거나 다시 방출하여 온실 효과를 유발하는 대기 중의 가스상태 물질로서 이산화탄소, 메탄, 아산화질소, 수소불화탄소, 과불화탄소, 육불화황을 말한다.																
126	문제 90 풀이 ㄴ. 결합의 세기가 클수록 약산 산의 성질을 나타낸다. 또한 HF는 수소결합을 이루고 있어 약산이다($\text{HI} > \text{HBr} > \text{HCl}$).	문제 90 풀이 ㄴ. 결합의 세기가 클수록 약산 산의 성질을 나타낸다. 또한 HF는 수소결합을 이루고 있어 약산이다(산의 세기 : $\text{HI} > \text{HBr} > \text{HCl}$).																
139	문제 10 0.1M A용액의 해리도를 구하면 약 얼마인가?	문제 10 0.1M HA용액의 해리도를 구하면 약 얼마인가?																
159	문제 48 풀이 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$	문제 48 풀이 $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$																