

<화1(상) 본문 수정사항>

(1) 27페이지 15번

<기준> 질소(N₂)와 수소(H₂)를 반응시켜 만든

<수정> 질소(N₂)와 수소(H₂)를 반응시켜 만든

(2) 29페이지 19번

<기준> 5번 선지 ㄱ, ㄴ,

<수정> 5번 선지 ㄱ, ㄴ, ㄷ

(3) 41~42페이지

<기준> $\frac{x \text{의 분자량}}{y \text{의 분자량} + z \text{의 분자량}}$

<수정> $\frac{x \text{의 원자량}}{y \text{의 원자량} + z \text{의 원자량}}$

(4) 55페이지 26번

<기준>

ㄱ. XZ₄의 양(mol)은 (나)에서가 (가)에서의 2배이다.

<수정>

ㄱ. XZ₄의 양(mol)은 (나)에서가 (가)에서의 2배이다.

(5) 56페이지 27번

<기준> 22학년도 9월 18번

<수정> 23학년도 9월 18번

(6) 56페이지 28번

<기준> 15L의 H₂(g)가 발생하였다.

<수정> 15L의 H₂(g)가 발생하였다.

(7) 57페이지 30번

<기준> t°C, 1기압에서 YZ₂(g)의 부피 : 120mL

<수정> t°C, 1기압에서 YZ₂(g)의 부피 : 120mL

(8) 74페이지 17번

<기준> t°C에서 aM A(aq)의 밀도 : dg/L

<수정> t°C에서 aM A(aq)의 밀도 : dg/mL

(9) 86페이지 2)과정의 첫줄

<기준> 생성된 C(g)의 질량은 42g보다 작은 14g
이므로...

<수정> 생성된 C(g)의 질량은 42g보다 작은 17g이므로...

(10) 99페이지 10번

<기준> NH₄NO₃, N₂O, H₂O

<수정> NH₄NO₃, N₂O, H₂O

(11) 135페이지 28번

<기준> 44X, aX

<수정> ₄₄X, _aX

(12) 138페이지 33번

<기준> C. X_2 1mol에 들어 있는 ^{35}X 와 ^{37}X

<수정> C. X_2 1mol에 들어 있는 ^{35}X 와 ^{37}X

(13) 165페이지 <보기>

<기준>

<보 기>

ㄱ. x 는 1이다.
 ㄴ. (다)에서 전자가 들어 있는 오비탈 수는 7이다.
 ㄷ. 홀전자 수는 (라)>(가)이다.

<수정>

<보 기>

ㄱ. 주 양자수(n)는 (나)>(가)이다.
 ㄴ. 방위(부) 양자수(l)는 (가) = (다)이다.
 ㄷ. 에너지 준위는 (나)>(가)이다.

(14) 175페이지 41번

<기준>

원자	X	Y	Z
㉠에 들어 있는 전자 수 (상댓값)	1	2	4

<수정>

원자	X	Y	Z
㉠에 들어 있는 전자 수(상댓값)	1	2	4
㉡에 들어 있는 전자 수(상댓값)	1	1	3

(15) 197페이지 14번

<기준> M^+ , M^{2+}

<수정> M^+ , M^{2+}

<화1(하) 본문 수정사항>

(1)86페이지 75번

<기준>

<보 기>

ㄱ. 원자 번호는 $A > B$ 이다.
 ㄴ. CD_2 의 분자 모양은 굽은 형이다.
 ㄷ. $\frac{\text{비공유 전자쌍 수}}{\text{공유 전자쌍 수}}$ 는 D_2 가 C_2 의 3배이다.

<수정>

<보 기>

ㄱ. 원자가 전자 수는 $X > Z$ 이다.
 ㄴ. XY_4, ZX 는 고체 상태에서 전기 전도성이 있다.
 ㄷ. Z_2Y_2 의 공유 전자쌍 수는 5이다.

<기준> XY_4^+

<수정> XY_4^+

(2) 104페이지 13번

<기준> t_1, t_2, t_3

<수정> t_1, t_2, t_3

(3) 105페이지 16번

<기준> t_1, t_2, t_3

<수정> t_1, t_2, t_3

(4) 121페이지 18번

<기준> (나)와 (가)의 1010배이다.

<수정> (나)와 (가)의 10^{10} 배이다.

(5) 해설 70페이지 17번

<기준> 답: 3번

<수정> 답: 5번

-학습에 불편을 드려 죄송합니다.