

기출의 파급효과 화학 1 수정 사항 정리

29페이지(상) -19번

5번 선지 ㄱ, ㄴ 에서 ㄱ, ㄴ, ㄷ, 으로 수정

40페이지(상) – 본문 설명 첫번째 줄

'제작년 수능인 2022학년도 수능부터' -> '2022학년도 수능부터'로 코멘트 수정

59페이지(상) – 31번

문제 발문의 분수 자료

$\frac{X_b Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}}{X_a Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}} = \frac{21}{22}$ 로 수정 부탁드립니다 (분모 수정)

73페이지(상) -11번

문제의 (다) 0,06M에서 0.06M으로 수정 (십표 -> 마침표)

80페이지(상) – 25번

문제의 보기를 아래와 같이 수정

<u>(가)</u>	<u>x</u>	<u>(가)</u>	<u>x</u>
① H ₂ O(l)	0.1	② x M A(aq)	0.1
③ H ₂ O(l)	0.2	④ x M A(aq)	0.2
⑤ H ₂ O(l)	0.3		

94페이지(상)

맨 위의 제목 수정

"(2) 반응 황완결 이후의 상" 황 글자 지우기

98페이지(상)-혼합형 관련 부분 오타 수정

1. 혼합형: 한꺼번에 부워서(부어서로 수정) 반응하는 경우
2. $a+b>c$: 전체 기체의 양 ... (기체에서 기체로 수정)

122페이지(상) - 26번

문제에 제시된 표를 아래와 같이 수정

실험	반응 전		반응 후		
	전체 기체의 질량(g)	전체 기체의 밀도(g/L)	A의 질량 (상댓값)	전체 기체의 부피 (상댓값)	전체 기체의 밀도 (g/L)
I	$3w$	$5d_1$	1	5	$7d_1$
II	$5w$	$9d_2$	5	9	$11d_2$

(A의 질량 상댓값을 반응전에서 반응후로 수정)

180페이지(상)- 22번

문제의 보기 아래와 같이 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.

8페이지(하)

3번째 문단 첫째 줄

“각 지검이 의미하는” -> “지점”

13페이지(하)

그래프 분석 (a)

가까워지려면 -> 가까워지면

126페이지(하)

마지막 문단 다섯번째 줄

치명적이 유형 -> 치명적인 유형

129페이지(하)

중화 반응의 정의 파트

“산과 염기가 반응하여 염과 물을 만드는 반응”

-> “산과 염기가 반응하여 염과 물을 만드는 반응”

204페이지(하) -7번

문제의 표를 아래와 같이 수정

실험	실험 과정 및 결과
(가)	물이 담긴 비커에 수산화 나트륨(NaOH)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 올라갔다.
(나)	물이 담긴 비커에 질산 암모늄(NH ₄ NO ₃)을 넣고 녹였더니 수용액의 온도가 내려갔다.

(밑에 뜬금 없는 에탄올이 들어가 있음)