이카루스 시즌1,2 화학2 오탈자

오탈자 공지에 앞서 학생 여러분의 소중한 공부시간이 오탈자로 인하여 손실되었음에 사과드립니다. 앞으로 최대한 오탈자나 오류가 발생하지 않도록 조심하도록 하겠습니다. 감사합니다.

오탈자 문항	오류 부분	정정	비고
시즌 1 1회차 11번	조건 누락 및 해설 보충	문제의 조건에 '물에 대한 기체의 용해는 헨리 법칙을 따른다.'라는 조건을 추가 ㄴ보기 보충설명 (가)에서 (나)로 갈 때 $N_2(g)$의 부분 압력이 2배보다 커지므로 $N_2(g)$(=혼합기체의 부피)는 0.5배보다 작아지다. 또한 $N_2(g)$의 부분압력 증가로 인해 $N_2(aq)$가 증가하여 $N_2(g)$의 몰수가 감소한다.	
시즌 1 4회차 13번	해설지에 정답이 ③으로 표시됨	답 : ④	

시즌 1 4회차 17번	선지 수정 및 해설 보충	선지 변경 ① $\frac{3T_1^3}{T_2^3}$ ② $\frac{8T_1^2}{3T_2^2}$ ③ $\frac{5T_1^3}{2T_2^3}$ ④ $\frac{2T_1^2}{T_2^2}$ ⑤ $\frac{4T_1^2}{3T_2^2}$ 해설 하단 3줄 수정 II에서 $v=(T_1$에서의$k)\times\frac{1}{2T_1}\times\frac{1}{2T_1}=1.8$ III에서 $v=(T_2$에서의$k)\times\frac{3}{4T_2}\times\frac{1}{4T_2}=2.7$ 이므로 $\frac{T_2\text{K}$에서의$k}{T_1\text{K}$에서의$k}=\frac{14.4T_2^2}{7.2T_1^2}$ $=\frac{2T_2^2}{T_1^2}$이다.	
시즌 2 1회차 19번	일부 부분이 잘림	$K_{Aa}\times K_{Ba}=5\times10^{-11}$일 때, 이에 대한 설명으로 옳은 것만을~~ ⑤번이 ㄱ, ㄴ ,ㄷ으로 되어야함 해설에서 $\alpha=n$이므로 중화점의 $\frac{1}{10}$에 해당하는 NaOH를 넣어준 것	
시즌 2 2회차 14번	발문 수정	방출하는 에너지 -〉 흡수하는 에너지	