

이카루스 베타 화학1 정오표

화학

〈문제지〉

1회 18번 문제지 보기

모든보기에 $\frac{2}{3}$ 을 곱해주세요

① $\frac{2}{5}$

② $\frac{4}{9}$

③ $\frac{8}{9}$

④ $\frac{10}{9}$

⑤ $\frac{16}{9}$

〈해설지〉

〈빠른정답 보기〉

2회 4번의 답 ② -> ③ 로 수정

2회 20번의 답 ④ -> ⑤ 로 수정

1회 18번 해설지

마지막으로, 용액 II에서는 결과적으로 HCl 10mL,
NaOH 15mL 있으므로, 용액 II의 Cl^- 의 수는 10N,
 Na^+ 의 수는 15N개이므로 $\frac{\text{Cl}^- \text{ 수}}{\text{Na}^+ \text{ 수}} = \boxed{\frac{2}{3}}$ 이다.

10N -> 6N

15N -> 13.5N

$\frac{2}{3}$ -> $\frac{4}{9}$ 로 수정

2회 4번 해설지

ㄱ. A는 ${}_1\text{H}$ 의 원자핵이지, ${}_1\text{H}$ 의 동위원소의 원자핵이
아니다. (ㄱ. 거짓)

A는 양성자 1개, 중성자 1개로 이루어진 중수소의 원자핵이므로, ${}_1\text{H}$ 의 동위
원소의 원자핵이다. (ㄱ. 참)

2회 20번 정답

④ -> ⑤로 수정.

