

## TIME 모의평가 1920-ALPHA 정오표

최초 작성 년월일: 2018.04.28

최신화 년월일: 2018.05.05

[이전 버전 대비 변동사항] (변동사항은 밑줄 추가)

1회 20번 문제지, 해설지 정오사항 추가

2회 15번 문제지 정오사항 추가

---

- 1회(문제지) -

20. [문항오류] (다)에서 NaOH의 부피 수정 (10mL → 5mL)

- 1회(해설지) -

20. [해설오류] ㄴ 해설, ㄷ 해설 수정 ('ㄴ.(O) 용액 I 30mL 속 OH<sup>-</sup> ㄴ이, 용액 II 40mL 속 H<sup>+</sup> ㄴ이 존재하므로 혼합 시 중성 용액이 됩니다.' / 'ㄷ.(X) HCl 20mL 속 H<sup>+</sup> 2ㄴ이, HBr 15mL 속 H<sup>+</sup> 3ㄴ이, NaOH 40mL 속 OH<sup>-</sup> 4ㄴ이 존재하므로 혼합 시 산성 용액이 됩니다.'로 각각 수정)

- 2회(문제지) -

15. [문항오류] ㄱ 발문 수정 (ㄱ. X는 입체 구조이다.), [문항 오류] ㄷ 발문 수정 (ㄷ. Y는 H 1개, 2개, 3개와 결합한 C를 모두 갖는다.)

- 2회(해설지) -

10. [표현개선] 해설 마지막 줄 개선 ('CO<sub>2</sub>는 직선형 구조가 맞지만, H<sub>2</sub>O는 해당되지 않습니다.'로 수정)

- 4회(문제지) -

4. [문항오류] ①~⑤ 선택지 수정 (① ㄱ ② ㄴ ③ ㄷ ④ ㄱ, ㄴ ⑤ ㄴ, ㄷ)

- 4회(해설지) -

4. [해설오류] ㄱ 해설 '안정한 이온의 반지름은 (Cl이 아닌 P가) 가장 큼니다.'

---

본 교재의 정오표는 수시로 갱신될 예정이며, 문제지를 풀기 전 꼭 정오표를 확인해주세요.