## 제 4 교시

# 과학탐구 영역(화학I)

성명 수험 번호 제 [ ] 선택

1. 다음은 CH<sub>3</sub>COOH(aq)에 대한 중화 적정 실험이다.

#### [실험 과정]

- (가) 밀도가 dg/mL인  $CH_3COOH(aq)$ 을 준비한다.
- (나) (가)의 CH<sub>3</sub>COOH(aq) 20mL를 취하여 삼각 플라스크에 넣고 페놀프탈레인 용액을 2~3방울 떨어뜨린다.
- (다) (나)의 삼각 플라스크 속 용액 전체가 붉은색으로 변하는 순간까지 aM NaOH(aq)을 가하고, 적정에 사용된 NaOH(aq)의 부피를 구한다.

#### 〔실험 결과〕

○ 적정에 사용된 NaOH(aq)의 부피 : VmL

(가)의 CH<sub>3</sub>COOH(aq) 100g에 포함된 CH<sub>3</sub>COOH의 질량(g)은? (단. CH, COOH의 분자량은 60이고, 온도는 일정하다.)

- ①  $\frac{aV}{5d}$  ②  $\frac{3aV}{10d}$  ③  $\frac{5aV}{3d}$  ④  $\frac{5d}{3aV}$  ⑤  $\frac{60d}{aV}$

- 2. 다음은 중화 적정을 이용하여 식초 1g에 들어 있는 아세트산 (CH<sub>3</sub>COOH)의 질량을 알아보기 위한 실험이다.

#### [실험 과정]

- (가) 25℃에서 밀도가 dg/mL인 식초를 준비한다.
- (나) (가)의 식초 10mL에 물을 넣어 100mL 수용액을 만든 다.
- (다) (나)에서 만든 수용액 20mL를 삼각 플라스크에 넣고 페놀프탈레인 용액을 2~3방울 떨어뜨린다.
- (라) (다)의 삼각 플라스크에 0.25M NaOH(aq)을 한 방울씩 떨어뜨리면서 삼각 플라스크를 흔들어 준다.
- (마) (라)의 삼각 플라스크 속 수용액 전체가 붉은색으로 변하는 순간 적경을 멈추고 적정에 사용된 NaOH(aq)의 부피(V) 를 측정한다.

### [실험 결과]

- $\circ V: amL$
- (가)에서 식초 1g에 들어 있는 CH<sub>3</sub>COOH의 질량 : xg

x는? (단, CH<sub>3</sub>COOH의 분자량은 60이고, 온도는 25℃로 일정 하며, 중화 적정 과정에서 식초에 포함된 물질 중 CH3COOH만 NaOH와 반응한다.)

- ①  $\frac{3a}{40d}$  ②  $\frac{3a}{80d}$  ③  $\frac{3a}{200d}$  ④  $\frac{3a}{400d}$  ⑤  $\frac{3a}{2000d}$

**3.** 다음은 25℃에서 식초 A 1g에 들어 있는 아세트산(CH<sub>3</sub>COOH)의 질량을 알아보기 위한 중화 적정 실험이다.

#### [자료]

- 25℃에서 식초 A의 밀도 : dg/mL
- CH<sub>3</sub>COOH의 분자량 : 60

#### [실험 과정 및 결과]

- (가) 식초 A 10mL에 물을 넣어 수용액 50mL를 만들었다.
- (나) (가)의 수용액 20mL에 페놀프탈레인 용액을 2~3방울 넣고 aM KOH(aq)으로 적정하였을 때, 수용액 전체가 붉게 변하는 순간까지 넣어 준 KOH(aq)의 부피는 30 mL이었다.
- (다) (나)의 적정 결과로부터 구한 식초 A 1g에 들어 있는 CH<sub>3</sub>COOH의 질량은 0.05g이었다

a는? (단, 온도는 25℃로 일정하고, 중화 적정 과정에서 식초 A에 포함된 물질 중 CH<sub>3</sub>COOH만 KOH과 반응한다.) [3점]

- ①  $\frac{d}{9}$  ②  $\frac{d}{6}$  ③  $\frac{5d}{18}$  ④  $\frac{d}{3}$  ⑤  $\frac{5d}{9}$

- \* 확인 사항
- 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인