

<기출의 파급효과 화학1 (상) 본문 수정사항>

pg 29

19 23학년도 수능 1번

다음은 일상생활에서 이용되고 있는 3가지 물질에 대한 자료이다.

<ul style="list-style-type: none"> ○ 에탄올(C_2H_5OH)은 <input type="text" value="㉠"/> ○ 제설제로 이용되는 ㉡염화 칼슘($CaCl_2$)을 물에 용해시키면 열이 발생한다. ○ ㉢메테인(CH_4)은 액화 천연 가스(LNG)의 주성분이다.
--

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

— <보 기> —
<ul style="list-style-type: none"> ㄱ. '의료용 소독제로 이용된다.'는 ㉠으로 적절하다. ㄴ. ㉡이 물에 용해되는 반응은 발열 반응이다. ㄷ. ㉡과 ㉢은 모두 탄소 화합물이다.

- ① ㄴ
- ② ㄷ
- ③ ㄱ, ㄴ
- ④ ㄱ, ㄷ
- ⑤ ㄱ, ㄴ,

19번 문항의 5번 보기를 ㄱ, ㄴ, ㄷ 로 수정부탁드립니다

pg 59

31 23년 3월 18번

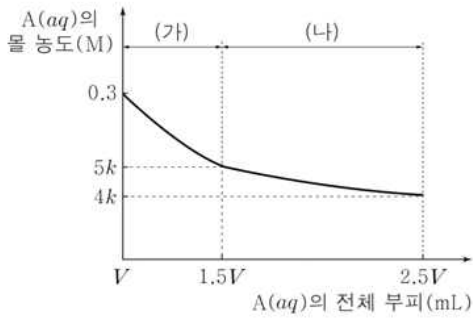
그림은 $X_a Y_{2a}(g)$ N mol이 들어 있는 실린더에 $X_b Y_{2a}(g)$ 를 조금씩 넣었을 때 $X_b Y_{2a}(g)$ 의 양(mol)에 따른 혼합 기체의 밀도를 나타낸 것이다.

$\frac{X_b Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}}{X_a Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}} = \frac{21}{22}$ 이다.

마지막 줄의 조건을 $\frac{X_b Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}}{X_a Y_{2a} 1g \text{에 들어 있는 } X \text{ 원자 수}} = \frac{21}{22}$ 로 수정부탁드립니다

25 23년 4월 11번

그림은 0.3M A(aq) VmL에 물질 (가)와 (나)를 순서대로 넣었을 때, A(aq)의 전체 부피에 따른 혼합된 A(aq)의 몰 농도(M)를 나타낸 것이다. (가)와 (나)는 H₂O(l)과 x M A(aq)을 순서 없이 나타낸 것이다.



(가)와 x로 옳은 것은? (단, 온도는 일정하고, 혼합 용액의 부피는 혼합 전 물 또는 용액의 부피의 합과 같다.)

- | | | | |
|-----|-------------------------|-----|---------------|
| (가) | x | (가) | x |
| ① | H ₂ O(l) 0.1 | ② | x M A(aq) 0.1 |
| ③ | H ₂ O(l) 0.1 | ④ | x M A(aq) 0.1 |
| ⑤ | H ₂ O(l) 0.1 | | |

해당문항의 보기를

- | | | | | | |
|---|---------------------|----------|---|------------|----------|
| | <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 | | | |

다음과 같이 수정 부탁드립니다.

학습에 지장을 끼쳐드려서 정말 죄송합니다.