제 4교시

성명

수험 번호

반

제 [] 선택

THE **PREMIUM**

- 1. 다음은 일상생활에서 이용되고 있는 물질 ⑦~ⓒ에 대한 자료이다. ①~ ©은 각각 메테인(CH,), 암모니아(NH3), 염화 칼슘(CaCl2) 중 하나이다.
 - (¬)은(는) 공기 중 질소를 수소와 반응시켜 생성한다.
 - 제설제로 이용되는 ▷을(를) 물에 용해시키면 수용액의 온도 가 높아진다. (フト)
 - o 천연 가스의 주성분인 ©을(를) 연소시키면 열을 방출한다. (나)
 - 이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

----<보 기>-

- ㄱ. (은(는) 질소 비료의 원료로 이용된다.
- ㄴ. (가)와 (나)는 모두 발열 반응이다.
- 다. (L)은(는) 탄소 화합물이다.

① 7 ② □ ③ 7, □ ④ □, □ ⑤ 7, □, □

2. 그림은 2주기 원소 W~Z로 구성된 분자 (가)~(다)의 루이스 전자점식을 나타낸 것이다.

:W:X::Y:

:W:Y:W: :Z::X::Z:

(7)

(나)

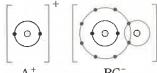
(다)

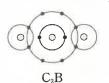
(가)~(다)에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대 로 고른 것은? (단, W~Z는 임의의 원소 기호이다.)

- ¬. 원자가 전자 수는 Y>Z이다.
- ㄴ. 결합각은 (가) > (나)이다.
- ㄷ. (다)에는 무극성 공유 결합이 있다.

① 7 2 2 3 7, 5 4 6, 5 7, 6, 5

3. 그림은 화합물 ABC와 C₂B를 화학 결합 모형으로 나타낸 것이다.





이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, A∼C는 임의의 원소 기호이다.)

----<보 기>-

- ¬. A(s)는 뽑힘성(연성)이 있다.
- L, 1 mol에 들어 있는 전자 수는 ABC > C_2 B이다.
- \subset . $A_2B(l)$ 은 전기 전도성이 있다.

1 7

② ⊏

37, 1 4 1, 5 7, 1, 5

4. 다음은 학생 A가 수행한 탐구 활동이다.

번

[기설]

 \circ 18족 원소를 제외한 3주기 원소의 제1 이온화 에너지 (E_1) 는 원자가 전자가 느끼는 유효 핵전하(Z^*)가 클수록 크다.

[탐구 과정]

 \circ 3주기 원소의 Z^* 와 E_i 를 조사하고, 원자 번호가 다른 두 원소의 Z^* 에 따른 E_1 를 비교한다.

(탐구 결과)

○ 3주기 원소의 *Z**와 *E*₁

원소	(7)	(나)	(다)	(라)	(마)	(뭐)	(사)
Z^*	2.5	3.3	4.1	4.3	4.9	5.5	6.2
$E_1(\mathrm{kJ/mol})$	496	738	578	787	1012	1000	1251

 \circ 두 원소의 Z^* 에 따른 E_1 비교 결과

가설에 일치하는 원소 쌍	가설에 어긋나는 원소 쌍
(가)와 (나), (다)와 (라), …	(나)와 (다), 🕤

[결론]

0 가설에 어긋나는 원소 쌍이 존재하므로 가설은 옳지 않다.

학생 A의 탐구 과정 및 결과와 결론이 타당할 때, ①으로 적절한 원소 쌍은?

- ① (나)와 (라) ② (다)와 (마) ③ (라)와 (마)
- ④ (마)와 (바) ⑤ (바)와 (사)

5. 표는 25 ℃에서 H₂O(*l*)이 담긴 비커에 X(*s*)를 넣은 후 시간에 따라 녹지 않고 남아 있는 X(s)의 질량(g)에 대한 자료이다. 3t일 때 동적 평형에 도달하였다.

시간	t	2t	3t	4t	5t
남아 있는 X(s)의 질량(g)	x	4w	w	w	y

이에 대한 설명으로 옳은 것만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도는 25℃로 일정하다.) [3점]

----<보 기>--

- ㄱ. *x>y*이다.
- L. 5t일 때 X(s)의 용해 반응은 일어나지 않는다.
- 건 2t일 때 X의 석출 속도4t일 때 X의 석출 속도