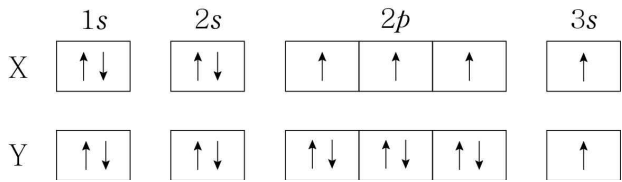


6. 그림은 원자 X, Y의 전자 배치를 각각 나타낸 것이다.

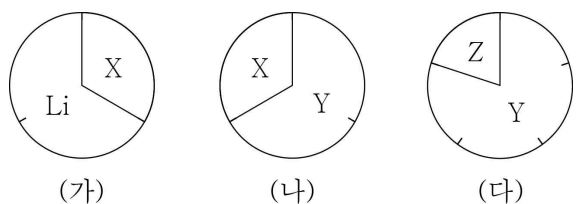


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, X, Y는 임의의 원소 기호이다.)

- < 보 기 >
- ㄱ. X는 2주기 원소이다.
 - ㄴ. Y는 금속 원소이다.
 - ㄷ. X와 Y는 원자가 전자 수가 같다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

7. 그림은 화합물 (가)~(다)를 구성하는 원소의 종류와 몰수 비율을 각각 나타낸 것이다. X~Z는 2주기 원소이다.



이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, X~Z는 임의의 원소 기호이다.)

- < 보 기 >
- ㄱ. (나)에서 X와 Y는 옥텟 규칙을 만족한다.
 - ㄴ. (다)는 극성 분자이다.
 - ㄷ. (가)와 (나)에서 X의 산화수는 같다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

8. 다음은 실험식이 $C_xH_yO_z$ 인 화합물 A의 원소 분석 실험이다.

[실험 과정]
(가) A 67 mg과 포도당($C_6H_{12}O_6$) 90 mg이 혼합된 시료를 충분한 양의 산소를 공급하면서 모두 완전 연소시킨다.
(나) 생성된 H_2O 과 CO_2 의 질량을 구한다.

[실험 결과]

H_2O 의 질량(mg)	CO_2 의 질량(mg)
99	242

$x+y+z$ 는? (단, H, C, O의 원자량은 각각 1, 12, 16이다.) [3점]

- ① 4 ② 10 ③ 15 ④ 19 ⑤ 21

9. 표는 원소 A, B로 구성된 화합물 (가)~(다)에 대한 자료이다. (가)~(다)는 분자당 구성 원자 수가 각각 3 이하이다.

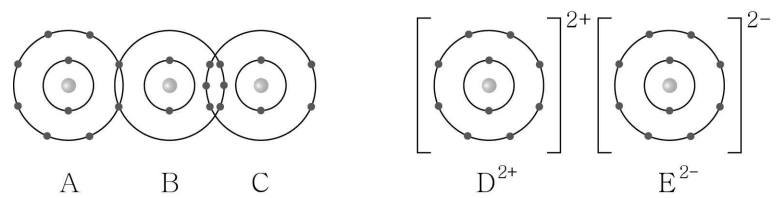
화합물	(가)	(나)	(다)
전체 질량(g)	11	23	45
B의 질량(g)	4	16	w
총 원자 수(상댓값)	1	x	y

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, A, B는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

- < 보 기 >
- ㄱ. (가)는 A_2B 이다.
 - ㄴ. $w=24$ 이다.
 - ㄷ. $x+y=5$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

10. 그림은 화합물 ABC와 DE의 결합 모형을 각각 나타낸 것이다.

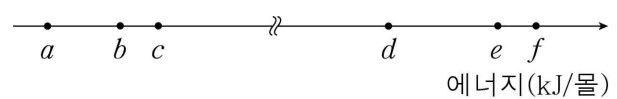


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, A~E는 임의의 원소 기호이다.)

- < 보 기 >
- ㄱ. DA_2 는 이온 결합 물질이다.
 - ㄴ. BE_2 에는 극성 공유 결합이 있다.
 - ㄷ. C_2 와 CA_3 는 공유 전자쌍 수가 같다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

11. 그림은 들뜬상태 수소 원자의 전자가 주양자수(n) 4 이하에서 전이할 때 방출하는 빛 에너지 a~f를 나타낸 것이다.



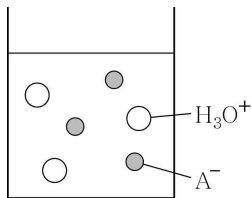
이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?
(단, 수소 원자의 에너지 준위 $E_n \propto -\frac{1}{n^2}$ 이다.) [3점]

- < 보 기 >
- ㄱ. a는 $n=4 \rightarrow n=3$ 에서 방출하는 빛 에너지이다.
 - ㄴ. e에 해당하는 빛은 가시광선이다.
 - ㄷ. $b+d > f$ 이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

12. 그림은 HA 수용액에 들어 있는 이온을 모형으로 나타낸 것이다.

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?



- < 보 기 >
- ㄱ. HA 수용액은 전기 전도성이 있다.
 - ㄴ. HA는 아레니우스 산이다.
 - ㄷ. HA를 물에 녹일 때, H₂O은 브뢴스테드-로우리 염기로 작용한다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

13. 표는 사슬 모양 탄화수소 (가)~(다)에 대한 자료이다. (가)~(다) 중 2가지 물질은 실험식이 같다.

탄화수소		(가)	(나)	(다)
분자당	C	2	3	4
구성 원자 수	H	a-2	a	a+4

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은?

- < 보 기 >
- ㄱ. a=4이다.
 - ㄴ. (나)에서 H 원자 2개와 결합한 C 원자 수는 1이다.
 - ㄷ. (다)는 불포화 탄화수소이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄱ, ㄷ ⑤ ㄴ, ㄷ

14. 다음은 염소(Cl₂)와 관련된 3가지 화학 반응식이다.

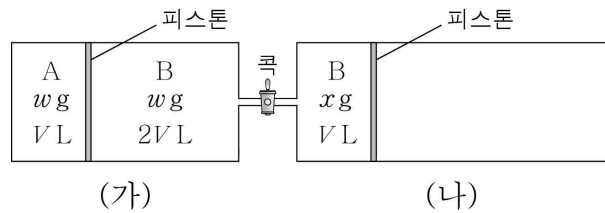
- (가) $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$
 (나) $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$
 (다) $2\text{NaBr} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? [3점]

- < 보 기 >
- ㄱ. (가)에서 Na은 산화된다.
 - ㄴ. HClO에서 Cl의 산화수는 -1이다.
 - ㄷ. (다)에서 Cl₂는 환원제이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

15. 그림은 실린더 (가)와 (나)에 기체 A, B가 들어 있는 모습을 나타낸 것이다. 콕을 열고 충분한 시간이 지났을 때 (나)의 부피는 4VL가 되었다.

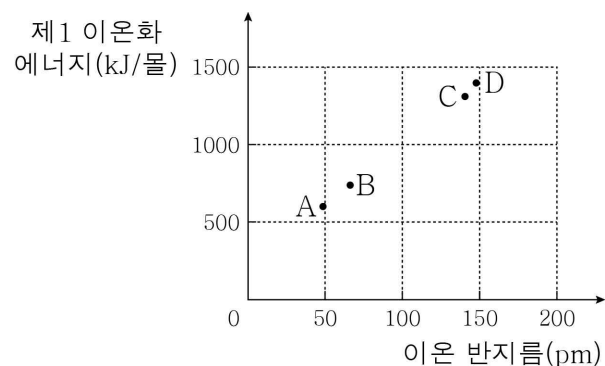


이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, 온도와 대기압은 일정하며, 피스톤의 마찰과 연결관의 부피는 무시한다.) [3점]

- < 보 기 >
- ㄱ. 분자량은 A가 B의 2배이다.
 - ㄴ. $x = \frac{w}{4}$ 이다.
 - ㄷ. 콕을 열고 충분한 시간이 지났을 때 A의 부피는 2VL이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

16. 그림은 2, 3주기 원소 A~D의 이온 반지름과 제1 이온화 에너지를 나타낸 것이다. 이온은 모두 Ne과 같은 전자 배치를 가지며, 바닥상태 원자에서 A~D의 홀전자 수는 모두 다르다.



A~D 중 전기 음성도가 가장 큰 원소 (가)와 제2 이온화 에너지가 가장 작은 원소 (나)를 옳게 고른 것은? (단, A~D는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

- | | | | | | |
|---|-----|-----|---|-----|-----|
| | (가) | (나) | | (가) | (나) |
| ① | C | A | ② | C | B |
| ③ | C | D | ④ | D | A |
| ⑤ | D | B | | | |

17. 다음은 중화 반응 실험이다. V_2 는 V_1 보다 크다.

[실험 과정]
 (가) $\text{HCl}(aq)$, $\text{NaOH}(aq)$, $\text{KOH}(aq)$ 을 준비한다.
 (나) $\text{HCl}(aq)$ V_1 mL에 $\text{NaOH}(aq)$ 10 mL를 넣는다.
 (다) (나)의 수용액에 $\text{KOH}(aq)$ 10 mL를 넣는다.
 (라) (다)의 수용액에 $\text{HCl}(aq)$ V_2 mL를 넣는다.

[실험 결과]
 ◦ 각 과정 후 혼합 수용액에 들어 있는 이온 수 비

과정	(나)	(다)	(라)
이온 수 비	1:1:2	1:1:2:2	1:1:2:4

$\frac{V_2}{V_1}$ 는? [3점]

- ① $\frac{3}{2}$ ② 2 ③ $\frac{5}{2}$ ④ 3 ⑤ 4

18. 다음은 A와 B가 반응하는 화학 반응식이다.

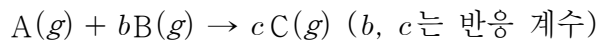
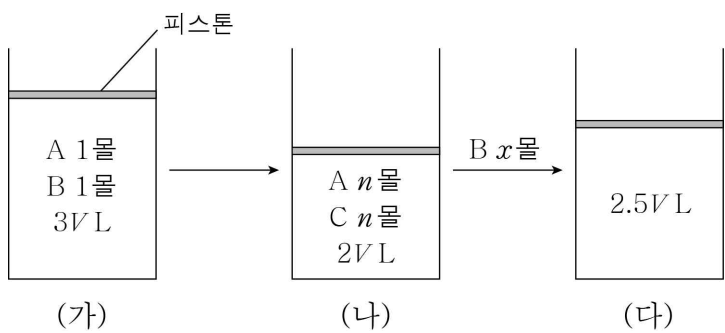


그림 (가)와 같이 실린더에 기체 A와 B를 넣어 반응을 완결시켰더니 (나)와 같이 되었다. (나)에 B x 몰을 더 넣어 반응을 완결시켰더니 (다)와 같이 되었다.



x 는? (단, 온도와 대기압은 일정하며, 피스톤의 질량과 마찰은 무시한다.) [3점]

- ① $\frac{1}{2}$ ② $\frac{2}{3}$ ③ 1 ④ $\frac{5}{3}$ ⑤ 2

19. 다음은 2, 3주기 바닥상태 원자 X ~ Z에 대한 자료이다.

- X ~ Z의 홀전자 수의 총합은 7이다.
- p 오비탈에 들어 있는 전자 수는 X가 Y의 3배이다.
- Z는 $\frac{\text{전자가 들어 있는 } p \text{ 오비탈 수}}{\text{전자가 들어 있는 } s \text{ 오비탈 수}}$ 가 1이다.

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, X ~ Z는 임의의 원소 기호이다.) [3점]

- < 보 기 > —
- ㄱ. Z는 2주기 원소이다.
 - ㄴ. 홀전자 수는 X가 Y보다 크다.
 - ㄷ. X와 Z는 전자가 들어 있는 s 오비탈 수가 같다.

- ① ㄱ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

20. 다음은 금속 A ~ C의 산화 환원 반응 실험이다.

[실험 과정]
 (가) x 몰의 A^{2+} 이 들어 있는 수용액을 준비한다.
 (나) (가)의 수용액에 y 몰의 $B(s)$ 를 넣는다.
 (다) (나)의 수용액에 x 몰의 $C(s)$ 를 넣는다.

[실험 결과]
 ◦ (다) 과정 후 $C(s)$ 의 일부가 남았다.
 ◦ 각 과정 후 수용액에 들어 있는 양이온의 종류와 몰수는 표와 같다. m, n 은 3 이하의 정수이다.

과정	(나)	(다)
양이온의 종류	A^{2+}, B^{m+}	㉠, C^{n+}
전체 양이온의 몰수	4	6

이에 대한 옳은 설명만을 <보기>에서 있는 대로 고른 것은? (단, A ~ C는 임의의 원소 기호이고, 물이나 음이온은 반응하지 않는다.) [3점]

- < 보 기 > —
- ㄱ. ㉠은 B^{m+} 이다.
 - ㄴ. $m+x=8$ 이다.
 - ㄷ. (다) 과정 후 C^{n+} 수는 (나) 과정 후 B^{m+} 수의 2배이다.

- ① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ, ㄷ ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

※ 확인 사항
 ◦ 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입(표기)했는지 확인하십시오.