

① (가) $(A)A$, (나) $\delta^- (A) \delta^+ (B)$ 이 구조를 보고 보기에서 옳은 것을 고르시오.

<보기>

7. (가)에는 무극성 공유결합이 있다.

ㄴ. (나)에는 극성공유결합이 있다.

ㄷ. (가)는 극성분자이다.

① 7 ② L ③ E ④ 7, L ⑤ 7, L, E

전기음성도가 0 이므로 극성이 아닌 무극성 공유결합이다. 즉 무극성 분자이다.

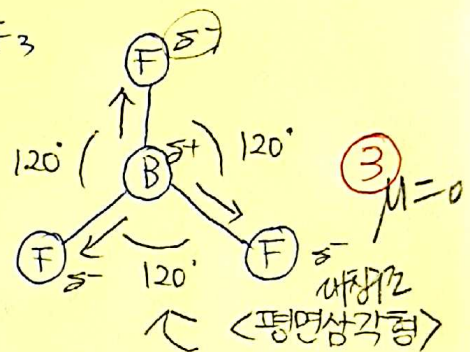
② <보기>를 읽고 틀린것을 고시오.

< 571 >

- 무극성 분자이다.

- 분자를 구성하는 모든 원자가 같은 평면에 놓여있다.

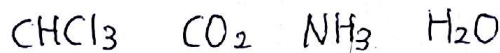
① NH_3 ② H_2O ③ BF_3 ④ CH_4 ⑤ CH_2Cl_2



③ 극성 공유결합은 모두 극성 분자인가?
아니라면 그 이유는?

X, CO_2 (선형), BF_3 (평면삼각형),
 CH_4 (정사면체) 때문에

④ 그림을 보고 빈칸에 알맞은 말을 써넣으시오.



ॐ

중상원자에
비공유전자쌍
유무.

아니오

51

중심원자여
비공유 전자쌍이
2개이상있는가?

ОНУР

예

그성분지인가?

8145

· CHCl_3 는 CH_4 의 구조에서 H 3개 대신 Cl 3개가 결합한 모양이므로 중성원자에 비공유 전자쌍이 없고 비대칭 구조이므로 극성분자이다.

- CO_2 는 중심원자에 비공유전자쌍이 없고 대칭구조이므로 극성 분자이다.

- N43는 증심원자이 비공유 전자쌍 1개있다

- H_2O 는 중심원자에 비공유전자쌍 2개있다

(7f) H_2O

(LH) NH_3

(c) CHCl_3

(24) CO_2