

## 5章 問題解答

### 予習

1. 分子で構成されている物質

→ (2) 水  $H_2O$ , (3) 二酸化炭素  $CO_2$ , (5) 酸素  $O_2$ , (6) アンモニア  $NH_3$

2.

(1) 1個

(2) 6個

(3) 4個

(4) 5個

(5) 6個



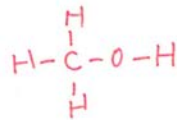
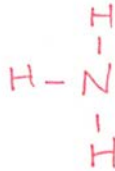
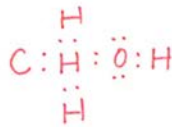
### 演習問題A

5-A1

(1)

(2)

(3) シアン化水素 HCN



(1) アンモニア

(2) ヌルメ

(3) シアン化水素

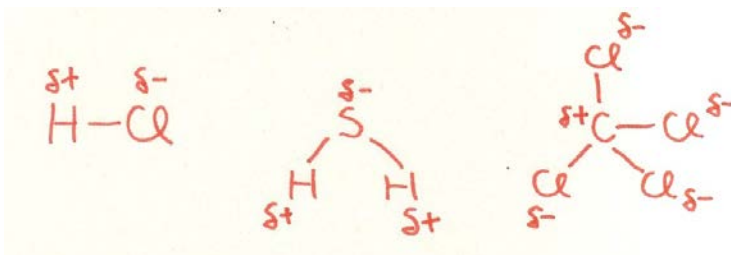
5-A2

(1) 2組 (2) 4組 (3) 2組 (4) 1組

5-A3 (1)

(2)

(3)

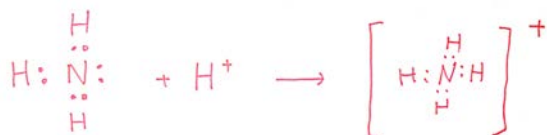


5-A4

分子結晶の特徴は, ③

### 演習問題 B

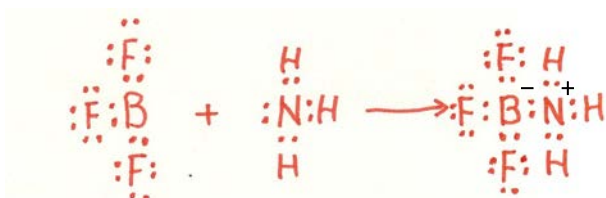
5-B1



5-B2

- (1)  $\text{F}_2$ は2個の同種の原子であるフッ素原子間の共有結合なので, 共有電子対はどちらの側にも偏らないので無極性分子。
- (2) メタン  $\text{CH}_4$ と同じく炭素原子を中心に四面体形の構造であるから, C-Cl 結合間に極性はあるが, 分子全体としては打ち消し合うので無極性分子。
- (3) フッ素の電気陰性度は水素より大きいので, 共有電子対はフッ素側に偏るので, 極性分子。

5-B3



5-B4 (1)

(2)

(3)

