

げんし      ぶんし      けつごうじょうたい

# 原子・分子の結合状態

## ■ 用語解説 ■

ほとんどの原子は、同種あるいは異なる原子と化学結合で結びついて分子を形成する。その結合状態には以下がある。

- ①化学結合；2つの原子または原子団の間で電子を交換して電気的な結びつきを保つ。
- ②イオン結合；一方の原子の最外殻電子が他方の原子の軌道に移動して両者の正負の電荷が電気的引力によって結合。
- ③共有結合；双方の原子が一つずつの電子を出し合い、それらを対にして共有する結合。
- ④配合結合；一方の原子が出した2個の電子が、他方の原子軌道に入って結合。

その他の結合があるが、これらの結合状態の分類は相対的なもので、正確な結合状態は量子力学に基づいて計算される波動関数を使ってはじめて表わすことができる。