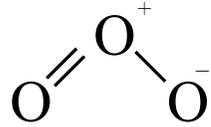


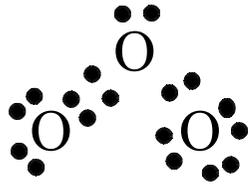
極限構造式と電子式

O₃ (オゾン) の構造式と電子式



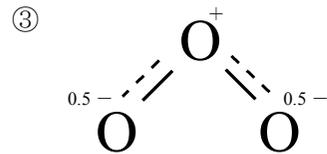
オゾンは極性分子である。

配位結合の部分には電荷がつくことになる。⇒ **形式電荷**
形式電荷は実際の電荷を意味するものではない。



矢印は配位結合でできた価標を表す。(矢印の向きは電子対の供与方向)

①と②は、きわめて短い時間で入れ替わる。(①, ②は共鳴構造)



実際には③のように、単結合と二重結合の中間の性質になっている。
(共鳴理論)

①、②は瞬間の構造式で、これを**極限構造式**という。

2年19組 番氏名

【問1】 SO₂ を電子式で示せ。(構造式は下記のように折れ線型である。)



【問2】 HNO₃ の極限構造式をすべて記せ。また、それらを電子式で示せ。

【問3】 SO₃ の極限構造式をすべて記せ。また、それらを電子式で示せ。
(分子は平面三角形構造、分子全体では電荷は打ち消されて無極性分子である。)