# 物理化学Ⅲ(4週目)

### 先週の続き 「電子」と「軌道」

#### ●量子数

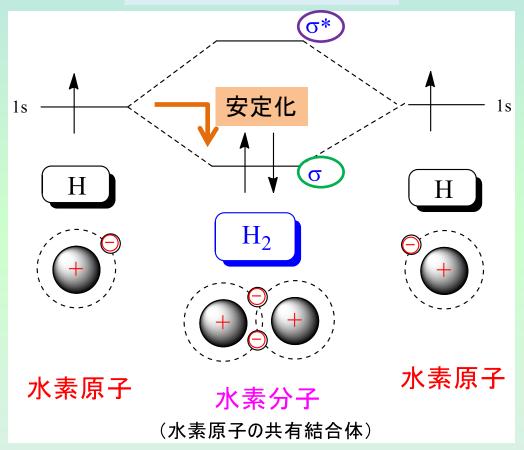
- (1) 主量子数 [n] ... 殻の記号に相当する数 (K殻 n = 1, L殻 n = 2 ...)
- (2) 方位量子数 [I] … 軌道の記号に相当する数 (S = 0, P = 1 …)
- (3) 磁気量子数 [m] ... I から I までの整数値で、(2 I + 1) 個存在する値
- (4) スピン量子数 [s] ... スピンの向きを示す値; s = ±1/2

「電子の状態は、n、l、m、sの4つの量子数によって決められる。主量子数 nに対応してn 通りの方位量子数 l がある。またそれぞれの l に対応して2l+1 通りの磁気量子数 m がある。さらに、これら3つの量子数で決められた状態に、スピン量子数 s の異なった二つの状態が存在する。

よって、主量子数nの殻には $x_n^2$ 通りの異なった軌道の状態が存在し、 $x_n^2$ 通りの異なった電子の状態が存在することになる。」

#### 原子と分子の「電子」と「軌道」

水素分子(H<sub>2</sub>)の例 「分子軌道法」



H-H原子間に **σ結合**の共有結合



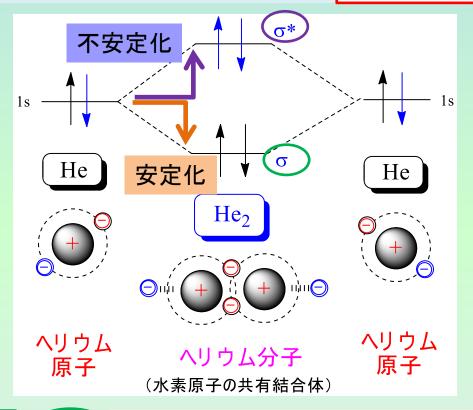
結合性軌道(低エネルギー準位) → 安定化



反結合性軌道(高エネルギー準位) → 不安定化

#### 原子と分子の「電子」と「軌道」

ヘリウム二原子分子(He2)の例 ※ 存在しません



交換反発

He-He 原子間に σ・σ\***各2電子** 



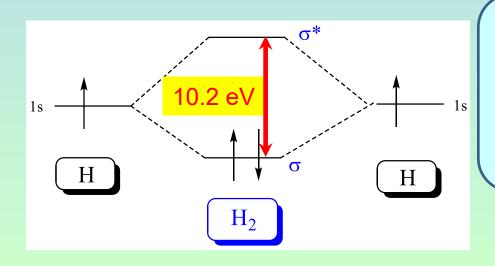
結合性軌道(低エネルギー準位) → 安定化



反結合性軌道(高エネルギー準位) --- 不安定化 大

価電子 s 軌道によるσ結合では、結合性軌道安定化≪反結合性軌道不安定化

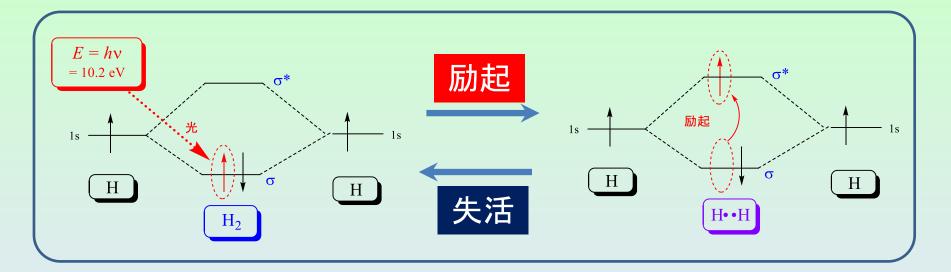
### 「バンドギャップ」と「光励起」



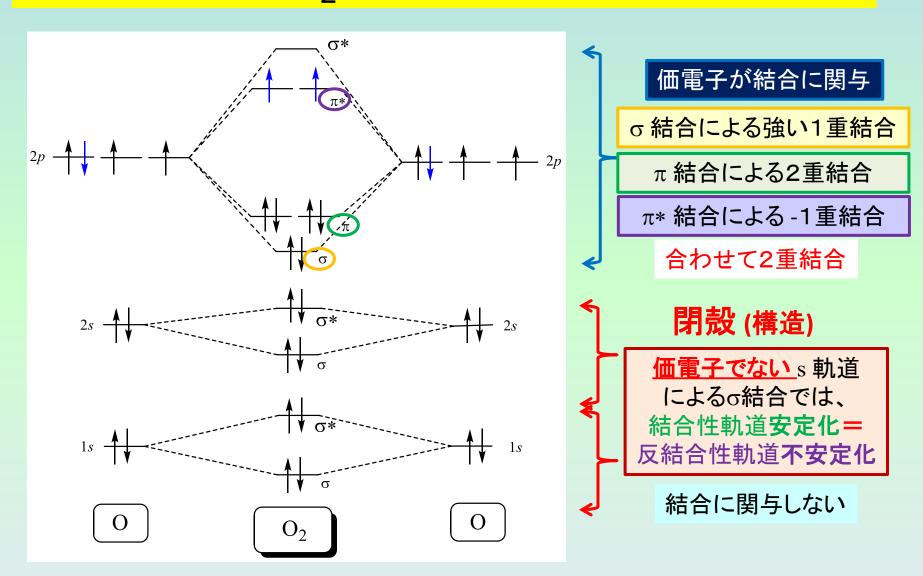
#### バンドギャップ

電子の入った軌道(占有軌道)と、 電子の空きがある軌道(空軌道) との間のエネルギーの差。

 $H_2(水素分子)$ の、 $\sigma - \sigma^*$ 間の バンドギャップは、約 10.2 eV. =【波長】約121 nm(遠紫外線)

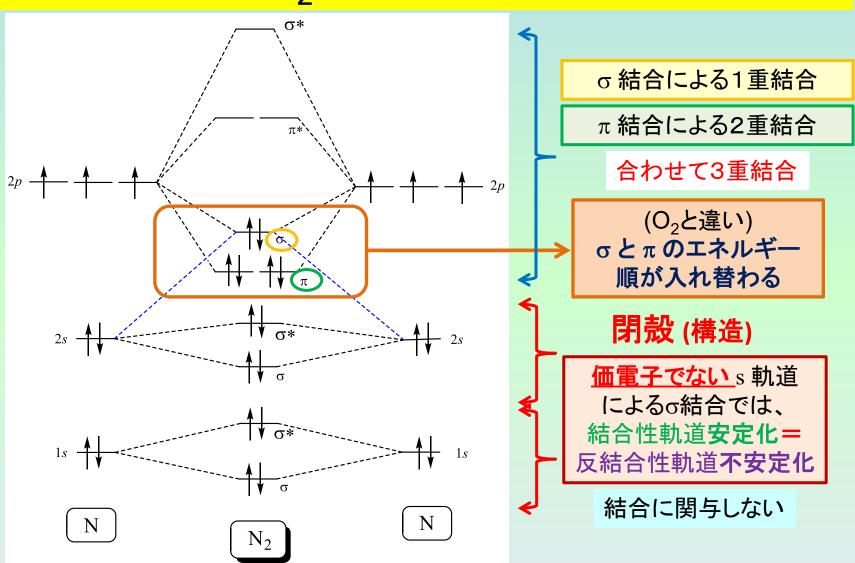


## O₂(酸素分子)

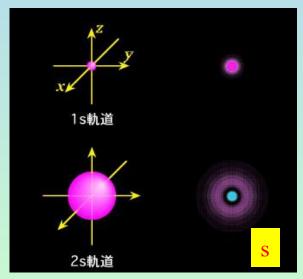


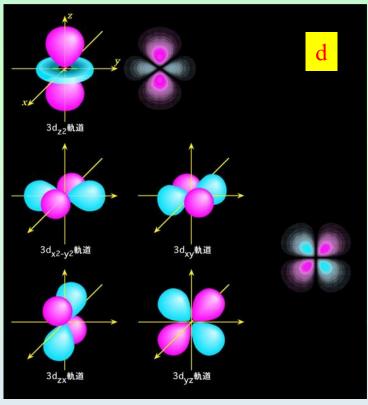
O<sub>2</sub>(酸素分子)は、【波長】100 ~240 nm に幅広い光吸収。3 O<sub>2</sub> ≠ 2 O<sub>3</sub> の平衡反応

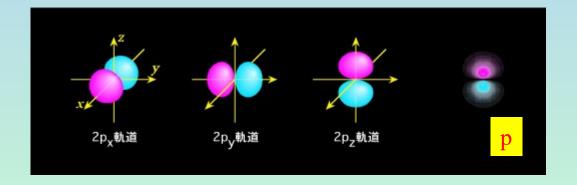
# N2(窒素分子)



 $N_2$ (窒素分子)の光吸収は、【波長】100 nm 以下、おおよそ13 nm(極端紫外線)。可視光や赤外線は吸収しない。







### 軌道の形

色の濃い部分が、電子の存在する確率が高いエリア。

赤色の部分と青色の部分は符号が逆で、波の山の位置と谷の位置がちょうど反対になっている(位相が逆)。

**s** 軌道: 方向性なし(球体)

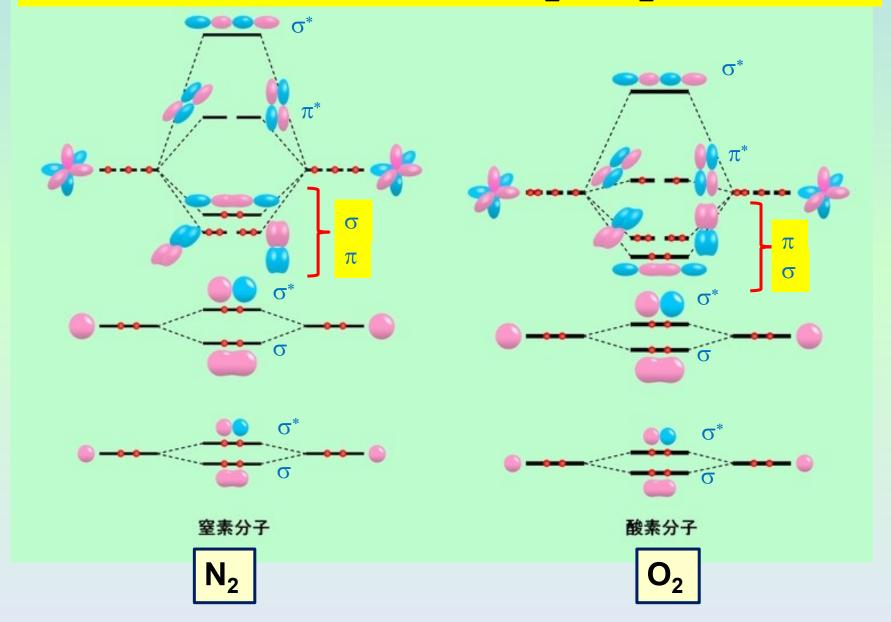
● p 軌道: 3方向性(軸方向性)

(x, y, z)

d 軌道: 5方向性(2+3方向性)

 $(xy, xz, yz, x^2-y^2, z^2)$ 

# 軌道の形・N<sub>2</sub>とO<sub>2</sub>



## 第2周期の元素の分子軌道

結合性軌道と反結合性軌道を「偶奇性」によって区別

g: 重ね合わせた位相を反転させても同じになる

u: 重ね合わせた位相を反転させると異なる

 $\sigma_g$ : 結合性軌道  $\sigma_u$ : 反結合性軌道  $\pi_g$ : 反結合性軌道  $\pi_g$ : 反結合性軌道

 $C_2$  $Be_2$  $B_2$  $Li_2$  $\sigma^*(2p)$  $\pi^*$  (2p)  $\sigma(2p)$  $\sigma^*$  (2s)

# N<sub>2</sub>・O<sub>2</sub>の 光吸収

#### 吸収の極大波長

•  $O_3$ : 255nm

CO: 169 nm

• O<sub>2</sub>: 150 nm (中心)

• N<sub>2</sub>: 13.2 nm

