生物無機化学講義資料 15

- 4.5 6A 族元素(酸素族元素; O, S, Se, Te, Po)
 - 4.5.1 一般的性質
 - 4.5.2 酸素(O)
 - (a) 化学的性質

同素体:酸素(O₂), オゾン(O₃)

空気中の酸素,オゾン層の誕生 https://tenbou.nies.go.jp/learning/note/theme1_1.html

酸素の常磁性 (ビラジカルの性質)

https://zigzagsci.com/oxygen/

1.3 双極子としてのオゾン

(b) 電子配置と化学的性質 $30_2 \rightarrow 20_3$

"活性酸素"





アミロースと包摂化合物 過酸化物の定量:KIの酸化, I2の生成,

(c) 酸化反応

解糖: $C_6H_{12}O_6$ + $6O_2$ \rightarrow

+ 2802 kJ (動物, ATP 合成)

光合成: C₆H₁₂O₆ + 6O₂ ← 6CO₂ + 6H₂O + 2802 kJ (植物, 太陽エネルギー) 表 4-9 ヒトの呼気成分

窒 素	78.08
酸素	20.95
アルゴン	0.934
二酸化炭素	0.033

成分	体積(%)
N_2	74.9
O_2	15.3
CO ₂	3.6
H ₂ O	6.2

(d) 水の構造

sp3 混成

(e) 水の化学的性質

小さい分子量(18):

強い水素結合により 高い沸点融点(100°C,0°C)大きい熱容量(4.18J/Kg)