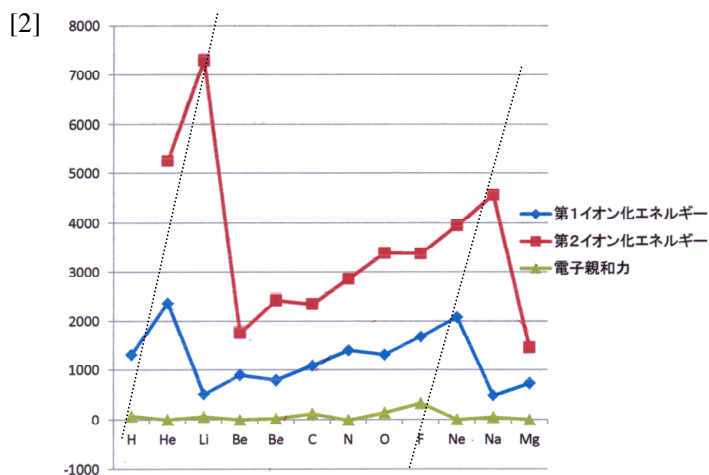


- [1] 全部書け、とのことですから、2s, 3s, 3p などをお忘れなく。
位相について色分けしてください（山＝白、谷＝黒とか）。さらに、(n-1)枚の節面の存在にも留意頂きたい。2s, 3s にはそれぞれ、同心球面状に1、2つの節面がある。3p には一つの亜鈴型の内側に節面があって（マトリョーシカ人形のような）、角度成分の持つ1枚の節面と併せて2つの節面となる。2p は角度成分からくる1枚の節面だけがあるので、亜鈴の内側に動径方向の節はない。2s の節構造と比べて、ちょっとした落とし穴です。



ピークを持つ原子に言及する。 $-EA$ は 17 族で、 IE^1 は 18 族で、 IE^2 は 1 族で最小をとる。
すなわち、図中の黒破線の関連に気付くと、Slater による説明の部分で、電子親和力が第ゼロ次イオン化の逆反応であるとしたことが了解できる

【3】 Mn: 5個 Sc: 1個 Fe: 4個 Zn: 0個

【4】

- (a) 結合性分子軌道は同位相の軌道の相互作用によって生じ、分子同士を結合させる。
反結合性分子軌道は逆位相の軌道の相互作用によって生じ、分子同士の結合を断裂させる。
(b) 原子同士の結合の数。等核二原子分子では B.O. (結合次数) $= \frac{1}{2}(n_b - n_a)$ で表される。
(n_b : 結合軌道にある電子数, n_a : 反結合軌道にある電子数)
(c) σ 結合は結合軸方向を向いた原子軌道同士の重なりによって生じる結合。
 π 結合は結合軸に垂直な上下の方向に伸びた軌道 (π 軌道) 同士の重なりによって生じる結合。
(d) 教科書 p.84
(e) 分子あるいはイオン中の化学結合を絶対零度において切断するのに必要な最低エネルギー。
(f) 教科書 p.86

【5】 $(5.40 \text{ eV} - 3.61 \text{ eV}) \times 96.48 \text{ kJ mol}^{-1} \text{ eV}^{-1} = 172 \text{ kJ mol}^{-1}$

【6】 水素原子は電子が一つであるため、電子同士の相互作用はないが、多電子原子では電子間のクーロン反発、遮蔽効果等相互作用が生じる。
s, p, d 軌道が分裂するため。

【7】 イオン化エネルギー $I_p = R_{\infty} h c \cdot \frac{(Z - \sigma)^2}{n^2}$ より。
同一周期ならば、アルカリ金属で最小、希ガスで最大となる。
また、同族の場合、原子番号が大きい方が小さい。
したがって $\text{Cs} < \text{Na} < \text{F} < \text{Ne}$

【8】第2イオン化エネルギーは Na^+ , Mg^+ から電子を取り去るのに必要なエネルギー。
 Na^+ は最外殻が閉殻であるため、 Mg^+ よりも大きなエネルギーが必要となる。

【9】 Mn^{2+} と Fe^{3+} はどちらも3d軌道に5つの電子を持つ。そのため、3d電子を取り去るのに必要なエネルギーが大きいのは核からの引力の大きい Fe^{3+} となる。

【10】酸素の電子配置は $(1s)^2(2s)^2(2p_x)^2(2p_y)^2$ となり、 $2p_z$ は空軌道であるため、電子は空の $2p_z$ 軌道に入る。一方窒素の電子配置は $(1s)^2(2s)^2(2p_x)(2p_y)(2p_z)$ となり、空の軌道がないため $2p$ 軌道に電子対をなして入らなければならない。そのため、窒素の場合、電子同士の反発が大きくなるため、電子は受けとりにくい、つまり電子親和力は小さくなる。

【11】水素は通常、非金属元素とは共有結合で分子性化合物を形成する。水素は電気陰性度が 2.2 といわれるが、これよりも小さい電気陰性度の金属元素とは水素化物イオン (H^-) となりイオン性化合物を形成する。(ex: NaH 等)

【12】ポールの法則は原子 A, B の電気陰性度 χ_A, χ_B の差 $\chi_A - \chi_B$ を A-B 結合の結合エネルギーの平均値に比例する値とした。

したがって、 $\chi_A - \chi_B$ が大きいほど A-A 結合と B-B 結合の結合エネルギーの相加平均よりも大きくなる。

以下にそれぞれの電気陰性度の差を示す。

NO : 0.40, CO : 0.89, HF : 1.78, HBr : 0.76, IBr : 0.30, ICl : 0.5

したがって一番大きな差がはいるのは HF となる。

【13】100% イオン結合をしたときの値は

$$\begin{aligned} \mu_{100} &= 8.1 \\ &= (1.602 \times 10^{-19} \text{ C}) \times (2.90 \times 10^{-10} \text{ m}) \\ &= 4.65 \times 10^{-29} \text{ C m} \end{aligned}$$

実験値は 70.5 D であるから

$$\begin{aligned} \mu_{\text{実}} &= 70.5 \text{ D} \times 3.336 \times 10^{-30} \text{ (C m D}^{-1}) \\ &= 3.50 \times 10^{-29} \text{ C m} \end{aligned}$$

したがって、この分子のイオン性は

$$\frac{3.50 \times 10^{-29} \text{ C m}}{4.65 \times 10^{-29} \text{ C m}} = 75.3 \%$$

【14】

3つの分子はメタンと等電子であり、メタンの sp^3 混成を利用して説明することができる。アンモニアも水もそれぞれ N と O 原子は sp^3 混成である。アンモニアと水における結合角がそれぞれ 109.5° から小さくなるのは、非共有電子対の反発が結合性電子対の反発に比べて大きい為であり、結合性電子対の成す角は、理想的な四面体角よりも狭められてしまうと考えられる。