



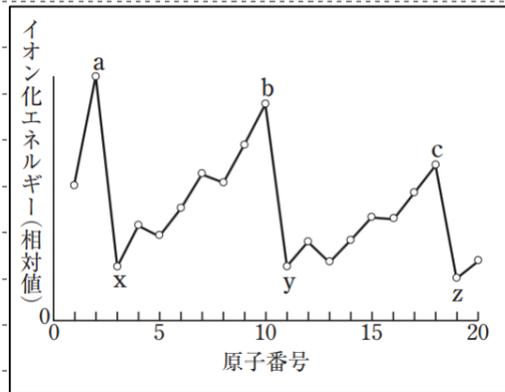
4 イオン化エネルギーと電子親和力

(1)

① 大きいほど陽イオンに()

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H																	He
2	Li	Be										B	C	N	O	F	Ne	
3	Na	Mg										Al	Si	P	S	Cl	Ar	
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	ランタノイド	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	アクチノイド	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

② イオン化エネルギーの周期律



元素の名前

a = _____

b = _____

c = _____

同族元素の名称

x = _____

y = _____

z = _____

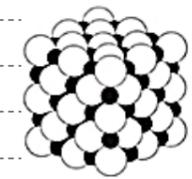
(2)

① 大きいほど陰イオンに()

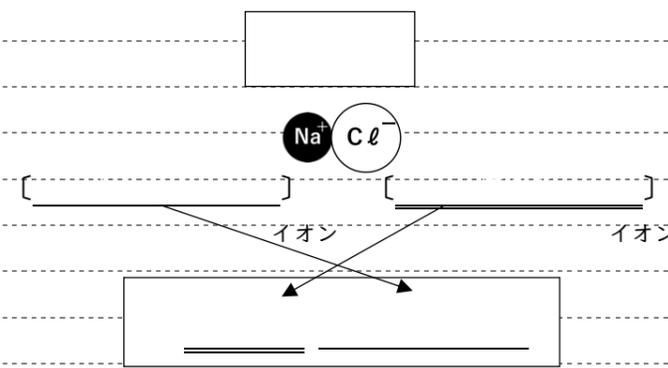
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H																	He
2	Li	Be										B	C	N	O	F	Ne	
3	Na	Mg										Al	Si	P	S	Cl	Ar	
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	ランタノイド	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	アクチノイド	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

5 イオン結合とイオン結晶

(1) イオン結合



(2) 組成式とイオン結晶の命名



(3) 組成式と名称の書き方

<Ca²⁺ と OH⁻ の場合>

① 価数(2+とか-とか)をとり、「陽イオン 陰イオン」の順に並べる。*

② 価数を 陰 : 陽 にして簡単にする。

③ ①の右下に②の価数の比を書く
※1なら省略する
※多原子イオンが2以上なら()をつける

④ イオンの名称から「○○イオン」「○○化物イオン」の部分を省略し、入れ替える

イオンの名称

イオンの名称

* 酢酸イオン(CH₃COO⁻) のときは慣習的に陽イオン 陰イオンの順になる。

例 CH₃COONa (CH₃COO)₂Ca

例題 次のイオンからなる物質の組成式と名称を答えよ

① Mg ²⁺ と Cl ⁻	④ リン酸イオンとカルシウムイオン
組成式:	組成式:
名称:	名称:
② Na ⁺ と CO ₃ ²⁻	⑤ 塩化物イオンとカルシウムイオン
組成式:	組成式:
名称:	名称:
③ NH ₄ ⁺ と SO ₄ ²⁻	⑥ カルシウムイオンと炭酸イオン
組成式:	組成式:
名称:	名称:

