

# 化学基本事項まとめ(理論分野)

1-01 原子の構造

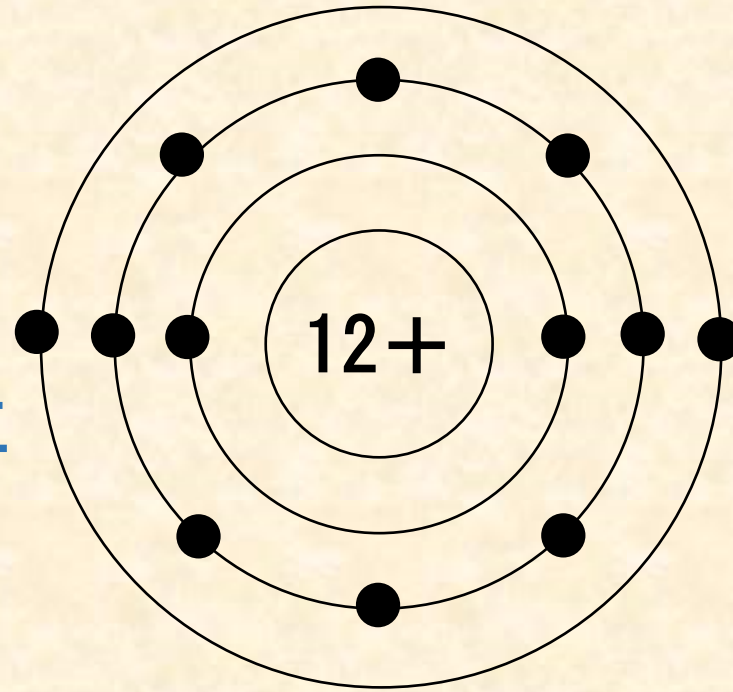
**1-02 原子の電子配置**

1-03 元素の周期表

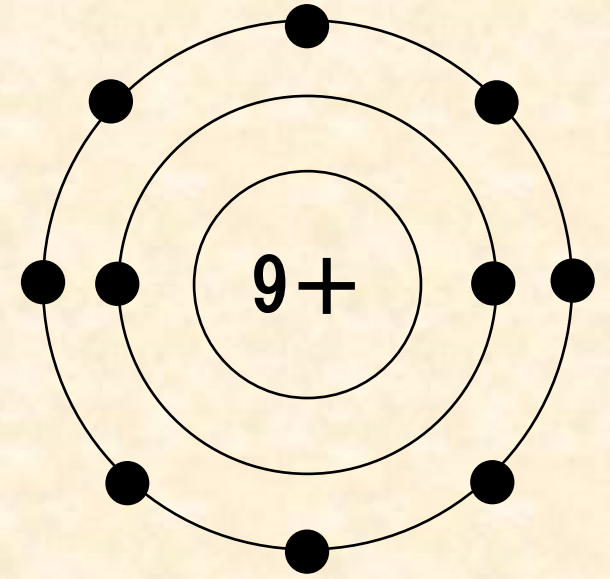
1-04 元素の周期律

問

右の図は、  
原子やイオンの  
電子配置を模式的に  
表したものである。



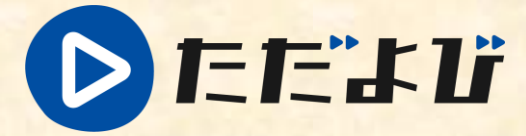
原子a



イオンb

- (1) 原子aが安定なイオンになったとき、  
どのようなイオンになるか。イオン式を記せ。
- (2) イオンbと同じ電子配置をもつ原子の元素記号を記せ。

# 元素の周期表



	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H 1.0 水素																	2 He 4.0 ヘリウム
2	3 Li 6.9 リチウム	4 Be 9.0 ベリリウム											5 B 11 ホウ素	6 C 12 炭素	7 N 14 窒素	8 O 16 酸素	9 F 19 フッ素	10 Ne 20 ネオン
3	11 Na 23 ナトリウム	12 Mg 24 マグネシウム											13 Al 27 アルミニウム	14 Si 28 ケイ素	15 P 31 リン	16 S 32 硫黄	17 Cl 35.5 塩素	18 Ar 40 アルゴン
4	19 K 39 カリウム	20 Ca 40 カルシウム	21 Sc 45 スカンジウム	22 Ti 48 チタン	23 V 51 バナジウム	24 Cr 52 クロム	25 Mn 55 マンガン	26 Fe 56 鉄	27 Co 59 コバルト	28 Ni 59 ニッケル	29 Cu 63.5 銅	30 Zn 65.4 亜鉛	31 Ga 70 ガリウム	32 Ge 73 ゲルマニウム	33 As 75 ヒ素	34 Se 79 セレン	35 Br 80 臭素	36 Kr 84 クリプトン
5	37 Rb 85.5 ルビジウム	38 Sr 88 ストロンチウム	39 Y 89 イットリウム	40 Zr 91 ジルコニウム	41 Nb 93 ニオブ	42 Mo 96 モリブデン	43 Tc (99) テクネチウム	44 Ru 101 ルテニウム	45 Rh 103 ロジウム	46 Pd 106 パラジウム	47 Ag 108 銀	48 Cd 112 カドミウム	49 In 115 インジウム	50 Sn 119 スズ	51 Sb 122 アンチモン	52 Te 128 テルル	53 I 127 ヨウ素	54 Xe 131 キセノン
6	55 Cs 133 セシウム	56 Ba 137 バリウム	57~71 ランタノイド	72 Hf 178 ハフニウム	73 Ta 181 タンタル	74 W 184 タングステン	75 Re 186 レニウム	76 Os 190 オスミウム	77 Ir 192 イリジウム	78 Pt 195 白金	79 Au 197 金	80 Hg 201 水銀	81 Tl 204 タリウム	82 Pb 207 鉛	83 Bi 209 ビスマス	84 Po (210) ポロニウム	85 At (210) アスタチン	86 Rn (222) ラドン
7	87 Fr (223) フランシウム	88 Ra (226) ラジウム	89~103 アクチノイド	104 Rf (267) ラザホージウム	105 Db (268) ドブニウム	106 Sg (271) シーボーギウム	107 Bh (272) ボーリウム	108 Hs (277) ハッシウム	109 Mt (276) マイトネリウム	110 Ds (281) ダームスタチウム	111 Rg (280) レントゲニウム	112 Cn (285) コベルニシウム	113 Nh (278) ニホニウム	114 Fl (289) フレロビウム	115 Mc (289) モスコビウム	116 Lv (293) リバモリウム	117 Ts (293) テネシン	118 Og (294) オガネソン