

1

電子配置

1	2	13	14	15	16	17	18
H 1							He 2
Li 2-1	Be 2-2	B 2-3	C 2-4	N 2-5	O 2-6	F 2-7	Ne 2-8
Na 2-8-1	Mg 2-8-2	Al 2-8-3	Si 2-8-4	P 2-8-5	S 2-8-6	Cl 2-8-7	Ar 2-8-8

2

	イオン式	名称
(1)	$K^+$	カリウムイオン
(2)	$Cl^-$	塩化物イオン
(3)	$Na^+$	ナトリウムイオン
(4)	$O^{2-}$	酸化物イオン
(5)	$Mg^{2+}$	マグネシウムイオン

3

	陽イオン	陰イオン	名称
(1)	$Na^+$	$SO_4^{2-}$	硫酸ナトリウム
(2)	$Ca^{2+}$	$F^-$	フッ化カルシウム
(3)	$Na^+$	$NO_3^-$	硝酸ナトリウム
(4)	$Ca^{2+}$	$SO_4^{2-}$	硫酸カルシウム

4

$O=C=O$	$\begin{array}{c} H & H \\   &   \\ H-C & =C-H \end{array}$	$H-C \equiv C-H$
$\begin{array}{c} H & H \\   &   \\ H-C & -C-H \\   &   \\ H & H \end{array}$	$\begin{array}{c} H-C-O-H \\    \\ O \end{array}$	$\begin{array}{c} H & H & H \\   &   &   \\ H-C & =C & -C-H \\ & &   \\ & & H \end{array}$

5

$N_2$ $N \equiv N$	$H_2O_2$ $H-O-O-H$	$CH_2O$ $\begin{array}{c} H-C-H \\    \\ O \end{array}$
$CH_4O$ $\begin{array}{c} H \\   \\ H-C-O-H \\   \\ H \end{array}$	$C_2H_6O$ $\begin{array}{c} H & H \\   &   \\ H-C & -C-O-H \\   &   \\ H & H \end{array}$	$C_2H_6O$ $\begin{array}{c} H & & H \\   & &   \\ H-C & -O- & C-H \\   & &   \\ H & & H \end{array}$

6

$CaF_2$ $Ca^{2+} \quad F^-$	$CO_2$ $O=C=O$	$H_2S$ $H-S-H$
$HCN$ $H-C \equiv N$	$NaCl$ $Na^+ \quad Cl^-$	$Na_2O$ $Na^+ \quad O^{2-}$

7

8

(1)	(2)

9

10

11

(1)	$HCl + AgNO_3 \longrightarrow AgCl + HNO_3$
(2)	$BaCl_2 + H_2SO_4 \longrightarrow BaSO_4 + 2HCl$
(3)	$Pb(NO_3)_2 + 2KI \longrightarrow PbI_2 + 2KNO_3$
(4)	$C_4H_{10}O + 6O_2 \longrightarrow 4CO_2 + 5H_2O$
(5)	$C_5H_{12} + 8O_2 \longrightarrow 5CO_2 + 6H_2O$

組 番 氏名