

1

電子配置

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

2

	イオン式	名称
(1)	<b>K<sup>+</sup></b>	カリウムイオン
(2)	<b>Cl<sup>-</sup></b>	塩化物イオン
(3)	<b>Na<sup>+</sup></b>	ナトリウムイオン
(4)	<b>O<sup>2-</sup></b>	酸化物イオン
(5)	<b>Mg<sup>2+</sup></b>	マグネシウムイオン

3

	陽イオン	陰イオン	名称
(1)	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	硫酸ナトリウム
(2)	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	<b>F<sup>-</sup></b>	フッ化カルシウム
(3)	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>	硝酸ナトリウム
(4)	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	硫酸カルシウム

4

<b>O=C=O</b>	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \end{array}$	<b>H-C≡C-H</b>
$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\    \\ \text{O} \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \quad   \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$

5	$N_2$ $N \equiv N$	$H_2O_2$ $H-O-O-H$	$CH_2O$ $\begin{array}{c} H-C-H \\    \\ O \end{array}$
	$CH_4O$ $\begin{array}{c} H \\   \\ H-C-O-H \\   \\ H \end{array}$	$C_2H_6O$ $\begin{array}{c} H \quad H \\   \quad   \\ H-C-C-O-H \\   \quad   \\ H \quad H \end{array}$	$C_2H_6O$ $\begin{array}{c} H \quad \quad H \\   \quad \quad   \\ H-C-O-C-H \\   \quad \quad   \\ H \quad \quad H \end{array}$

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)
<input type="text"/>	<input type="text"/>

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