

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)	O²⁻	酸化物イオン
(5)	Mg²⁺	マグネシウムイオン

3

	陽イオン	陰イオン	名称
(1)	Na⁺	SO₄²⁻	硫酸ナトリウム
(2)	Ca²⁺	F⁻	フッ化カルシウム
(3)	Na⁺	NO₃⁻	硝酸ナトリウム
(4)	Ca²⁺	SO₄²⁻	硫酸カルシウム

4

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

5	N ₂ $\text{N}\equiv\text{N}$	H ₂ O ₂ $\text{H}-\text{O}-\text{O}-\text{H}$	CH ₂ O $\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{O} \end{array}$
	CH ₄ O $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	C ₂ H ₆ O $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	C ₂ H ₆ O $\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{H} \end{array}$

6	CaF ₂ $\text{Ca}^{2+} \quad \text{F}^-$	CO ₂ $\text{O}=\text{C}=\text{O}$	H ₂ S $\text{H}-\text{S}-\text{H}$
	HCN $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$	NaCl $\text{Na}^+ \quad \text{Cl}^-$	Na ₂ O $\text{Na}^+ \quad \text{O}^{2-}$

7

--

8

(1)	(2)

9

56

10

48

11

(1)	$\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$
(2)	$\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$
(3)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KI} \longrightarrow \text{PbI}_2 + 2\text{KNO}_3$
(4)	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O} + 6\text{O}_2 \longrightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$
(5)	$\text{C}_5\text{H}_{12} + 8\text{O}_2 \longrightarrow 5\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

組 番 氏名

--