

6	陽イオン	陰イオン	組成式	名称
(1)	Mg^{2+}	OH^-	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	水酸化マグネシウム
(2)	Na^+	CO_3^{2-}	Na_2CO_3	炭酸ナトリウム
(3)	Al^{3+}	SO_4^{2-}	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	硫酸アルミニウム
(4)	Al^{3+}	Cl^-	AlCl_3	塩化アルミニウム

7	NH_3 $\begin{array}{c} \text{H}-\text{N}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	HOF $\text{H}-\text{O}-\text{F}$	CH_4O $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$
	CH_2O_2 $\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{O} \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{O} \end{array}$	C_2H_4 $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \end{array}$

8	N_2 $\text{N}\equiv\text{N}$	H_2O_2 $\text{H}-\text{O}-\text{O}-\text{H}$	H_2S $\text{H}-\text{S}-\text{H}$
	C_3H_8 $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ $\begin{array}{c} \text{H} \quad \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \quad \text{H} \end{array}$

9	CaF_2 $\text{Ca}^{2+} \quad \text{F}^-$	CO_2 $\text{O}=\text{C}=\text{O}$	CH_2O $\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$
	HCN $\text{H}-\text{C}\equiv\text{N}$	NaCl $\text{Na}^+ \quad \text{Cl}^-$	Na_2O $\text{Na}^+ \quad \text{O}^{2-}$

10

--

11

(1)	(2)

12

40

13

48

--

33	34	35	36

組 番 氏名

--