

1

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 <sup>+</sup>	カリウムイオン
(2)	S <sup>2-</sup>	硫化物イオン
(3)	Be <sup>2+</sup>	ベリリウムイオン
(4)	O <sup>2-</sup>	酸化物イオン
(5)	Cl <sup>-</sup>	塩化物イオン

3

	陽イオン	陰イオン	組成式	名称
(1)	Mg <sup>2+</sup>	OH <sup>-</sup>	Mg(OH) <sub>2</sub>	水酸化マグネシウム
(2)	Ca <sup>2+</sup>	Cl <sup>-</sup>	CaCl <sub>2</sub>	塩化カルシウム
(3)	Na <sup>+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	硫酸ナトリウム
(4)	Al <sup>3+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	硝酸アルミニウム

4

原子番号	元素記号	元素名	原子番号	元素記号	元素名	原子番号	元素記号	元素名
			31					
21			32					
22			33					
23			34					
24			35					
25			36					

5

CH <sub>4</sub> O $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> $\text{H}-\text{O}-\text{O}-\text{H}$	PH <sub>3</sub> $\begin{array}{c} \text{H}-\text{P}-\text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$
CH <sub>2</sub> O $\begin{array}{c} \text{H}-\text{C}-\text{H} \\    \\ \text{O} \end{array}$	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> 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 <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\   \quad   \\ \text{H}-\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{H} \\   \quad   \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$

6

Na <sub>2</sub> S $\text{Na}^+, \text{S}^{2-}$	H <sub>2</sub> S $\text{H}-\text{S}-\text{H}$	CaO $\text{Ca}^{2+}, \text{O}^{2-}$
LiCl $\text{Li}^+, \text{Cl}^-$	CCl <sub>4</sub> $\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{Cl}-\text{C}-\text{Cl} \\   \\ \text{Cl} \end{array}$	Cl <sub>2</sub> O $\text{Cl}-\text{O}-\text{Cl}$

7

8

(1)

(2)

9

(1)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
(2)	CH <sub>3</sub> COOH	H <sup>+</sup> + CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>
(3)	HCl	H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup>
(4)	Ca(OH) <sub>2</sub>	Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
(5)	NH <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>

10.

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HCl	KOH	KCl	塩化カリウム
HCl	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> Cl	塩化アンモニウム
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	NaOH	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	硫酸ナトリウム
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ca(OH) <sub>2</sub>	CaSO <sub>4</sub>	硫酸カルシウム
HNO <sub>3</sub>	Ba(OH) <sub>2</sub>	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	硝酸バリウム
HNO <sub>3</sub>	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	硝酸アンモニウム

11

組 番 氏名