

1

		電子配置	名称
(1)	S^{2-}	2-8-8	硫化物イオン
(2)	Cl^{-}	2-8-8	塩化物イオン
(3)	Be^{2+}	2	ベリリウムイオン
(4)	Al^{3+}	2-8	アルミニウムイオン
(5)	Mg^{2+}	2-8	マグネシウムイオン

2

(1)	$H_2SO_3 \quad 2H^+ + SO_3^{2-}$
(2)	$CH_3COOH \quad H^+ + CH_3COO^{-}$
(3)	$HCl \quad H^+ + Cl^{-}$
(4)	$Ca(OH)_2 \quad Ca^{2+} + 2OH^{-}$
(5)	$NH_3 + H_2O \quad NH_4^+ + OH^{-}$
(6)	$NaOH \quad Na^+ + OH^{-}$

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HCl	KOH	KCl	塩化カリウム
HCl	NH_3	NH_4Cl	塩化アンモニウム
H_2SO_4	NaOH	Na_2SO_4	硫酸ナトリウム
H_2SO_4	$Ca(OH)_2$	$CaSO_4$	硫酸カルシウム
HCl	$Ca(OH)_2$	$CaCl_2$	塩化カルシウム
H_2SO_4	NH_3	$(NH_4)_2SO_4$	硫酸アンモニウム
HNO_3	NH_3	NH_4NO_3	硝酸アンモニウム

4

K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb H₂ Cu Hg Ag Pt Au

5

(1) **Cu** (2) **Zn** (3) **Al** (4) **Zn**

6

(1) **O** (2) **O** (3) **R** (4) **O** (5) **R**
 (6) **x** (7) **O** (8) **O** (9) **x** (10) **R**

7

(1) **$2Ag^+ + Cu \quad 2Ag + Cu^{2+}$**
 (2) **x**
 (3) **x**
 (4) **$Pb^{2+} + Zn \quad Pb + Zn^{2+}$**
 (5) **$Sn^{2+} + Zn \quad Sn + Zn^{2+}$**

8

(1) 陽極 **Cl_2** 陰極 **Cu**
 (2) **陽極**

9

4

10

7

11

6

12

7

組 番 氏名

--