

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 H ₂ 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) ×	(7) O	(8) O	(9) ×	(10) R

7

(1) $2\text{Ag}^+ + \text{Cu}$ $2\text{Ag} + \text{Cu}^{2+}$
(2) ×
(3) ×
(4) $\text{Pb}^{2+} + \text{Zn}$ $\text{Pb} + \text{Zn}^{2+}$
(5) $\text{Sn}^{2+} + \text{Zn}$ $\text{Sn} + \text{Zn}^{2+}$

8

(1) 陽極 Cl_2	陰極 Cu
(2) 陽極	

9

4

10

7

11

6

12

7

組 番 氏名

