

1

		電子配置	名称
(1)	O^{2-}	2-8	酸化物イオン
(2)	F^{-}	2-8	フッ化物イオン
(3)	Mg^{2+}	2-8	マグネシウムイオン
(4)	S^{2-}	2-8-8	硫化物イオン
(5)	Ca^{2+}	2-8-8	カルシウムイオン

2

(1)	H_2SO_4	$2H^{+} + SO_4^{2-}$
(2)	CH_3COOH	$H^{+} + CH_3COO^{-}$
(3)	HNO_3	$H^{+} + NO_3^{-}$
(4)	$Ba(OH)_2$	$Ba^{2+} + 2OH^{-}$
(5)	$NH_3 + H_2O$	$NH_4^{+} + OH^{-}$
(6)	KOH	$K^{+} + OH^{-}$

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HCl	NaOH	NaCl	塩化ナトリウム
HNO ₃	NH ₃	NH ₄ NO ₃	硝酸アンモニウム
H ₂ SO ₄	KOH	K ₂ SO ₄	硫酸カリウム
H ₂ SO ₄	Ca(OH) ₂	CaSO ₄	硫酸カルシウム
HCl	Ba(OH) ₂	BaCl ₂	塩化バリウム
H ₂ SO ₄	NH ₃	(NH ₄) ₂ SO ₄	硫酸アンモニウム
HCl	NH ₃	NH ₄ Cl	塩化アンモニウム

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

5 (1) Al (2) Zn (3) Fe

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

7 (1) $2\text{Ag}^+ + \text{Fe}$	$2\text{Ag} + \text{Fe}^{2+}$
(2) $\text{Pb}^{2+} + \text{Sn}$	$\text{Pb} + \text{Sn}^{2+}$
(3)	×
(4) $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe}$	$\text{Cu} + \text{Fe}^{2+}$
(5) $\text{Sn}^{2+} + \text{Zn}$	$\text{Sn} + \text{Zn}^{2+}$

8 (1)	陽極 Cl_2	陰極 Cu
(2)	陽極	

9 (1) 電解精錬	(2) 粗銅
(3) 下に沈殿する(たまる, 落ちる)	

10 6

11 4

12 5

組 番 氏名

