

1

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

2

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

3 .

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

4

**K Ca Na Mg Al Zn Fe Ni Sn Pb H<sub>2</sub> Cu Hg Ag Pt Au**

5

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

6

(1) <b>O</b>	(2) <b>O</b>	(3) <b>R</b>	(4) <b>×</b>	(5) <b>O</b>
(6) <b>R</b>	(7) <b>O</b>	(8) <b>O</b>	(9) <b>×</b>	(10) <b>R</b>

7

(1) <b><math>2Ag^+ + Fe \quad 2Ag + Fe^{2+}</math></b>
(2) <b><math>Pb^{2+} + Sn \quad Pb + Sn^{2+}</math></b>
(3) <b>×</b>
(4) <b><math>Cu^{2+} + Fe \quad Cu + Fe^{2+}</math></b>
(5) <b><math>Sn^{2+} + Zn \quad Sn + Zn^{2+}</math></b>

8

(1) 陽極 <b>Cl<sub>2</sub></b> 陰極 <b>Cu</b>
(2) <b>陽極</b>

9

(1) <b>電解精錬</b>	(2) <b>粗銅</b>
(3) <b>下に沈殿する(たまる,落ちる)</b>	

10

**6**

11

**4**

12

**5**

組 番 氏名