

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)	$H_2SO_4$	$2H^{+} + SO_4^{2-}$
(2)	$Ba(OH)_2$	$Ba^{2+} + 2OH^{-}$
(3)	$NH_3 + H_2O$	$NH_4^{+} + OH^{-}$
(4)	$KOH$	$K^{+} + OH^{-}$

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

4

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

5

(1) <b>Al</b>	(2) <b>Zn</b>	(3) <b>Fe</b>
---------------	---------------	---------------

6 (1) **O** (2) **O** (3) **R** (4) **×** (5) **O**

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

8 (1) 陽極  **$\text{Cl}_2$**  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 **7** 11 **6** 12 **4**

13 **10** m/s      **36** km/h

14 (1) **4** s (2) **25** m

15 (1) **400** m (2) **20** s

組 番 氏名

