

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

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HCl	NaOH	NaCl	塩化ナトリウム
HNO 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

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) **x** (5) **O**

7

(1)	2Ag⁺ + Fe	2Ag + Fe²⁺
(2)	Pb²⁺ + Sn	Pb + Sn²⁺
(3)	x	
(4)	Cu²⁺ + Fe	Cu + Fe²⁺
(5)	Sn²⁺ + Zn	Sn + Zn²⁺

8

(1)	陽極 Cl₂	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

