

第2学期課題テスト 総合理科A 2005.1.7 解答用紙

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 ₂ SO ₄	2H ⁺ + SO ₄ ²⁻
(2)	Ba(OH) ₂	Ba ²⁺ + 2OH ⁻
(3)	NH ₃ + H ₂ O	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 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