

1

		電子配置	名称
(1)	$S^{2-}$	<b>2-8-8</b>	<b>硫化物イオン</b>
(2)	$Cl^{-}$	<b>2-8-8</b>	<b>塩化物イオン</b>
(3)	$Be^{2+}$	<b>2</b>	<b>ベリリウムイオン</b>
(4)	$Al^{3+}$	<b>2-8</b>	<b>アルミニウムイオン</b>
(5)	$Mg^{2+}$	<b>2-8</b>	<b>マグネシウムイオン</b>

2

(1)	$H_2SO_3 \quad 2H^{+} + SO_3^{2-}$
(2)	$CH_3COOH \quad H^{+} + CH_3COO^{-}$
(3)	$HCl \quad H^{+} + Cl^{-}$
(4)	$Ca(OH)_2 \quad Ca^{2+} + 2OH^{-}$
(5)	$NH_3 + H_2O \quad NH_4^{+} + OH^{-}$
(6)	$NaOH \quad Na^{+} + OH^{-}$

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HCl	KOH	KCl	塩化カリウム
HCl	$NH_3$	$NH_4Cl$	塩化アンモニウム
$H_2SO_4$	NaOH	$Na_2SO_4$	硫酸ナトリウム
$H_2SO_4$	$Ca(OH)_2$	$CaSO_4$	硫酸カルシウム
HCl	$Ca(OH)_2$	$CaCl_2$	塩化カルシウム
$H_2SO_4$	$NH_3$	$(NH_4)_2SO_4$	硫酸アンモニウム
$HNO_3$	$NH_3$	$NH_4NO_3$	硝酸アンモニウム

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

5 (1) **Cu** (2) **Zn** (3) **Al** (4) **Zn**

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

7 (1) <b>2Ag<sup>+</sup> + Cu</b>	<b>2Ag + Cu<sup>2+</sup></b>
(2) <b>×</b>	
(3) <b>×</b>	
(4) <b>Pb<sup>2+</sup> + Zn</b>	<b>Pb + Zn<sup>2+</sup></b>
(5) <b>Sn<sup>2+</sup> + Zn</b>	<b>Sn + Zn<sup>2+</sup></b>

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

9 **4**

10 **7**

11 **6**

12 **7**

組 番 氏名

