

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)	$Ca(OH)_2$	$Ca^{2+} + 2OH^{-}$
(3)	$NH_3 + H_2O$	$NH_4^{+} + OH^{-}$
(4)	$KOH$	$K^{+} + OH^{-}$

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
$HNO_3$	$NaOH$	$NaNO_3$	硝酸ナトリウム
$HCl$	$NH_3$	$NH_4Cl$	塩化アンモニウム
$H_2SO_4$	$KOH$	$K_2SO_4$	硫酸カリウム
$H_2SO_4$	$Ca(OH)_2$	$CaSO_4$	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>Cu</b>	(2) <b>Zn</b>	(3) <b>Al</b>
---------------	---------------	---------------

6	(1)	$2\text{Ag}^+ + \text{Fe}$	$2\text{Ag} + \text{Fe}^{2+}$
	(2)	x	
	(3)	$2\text{Ag}^+ + \text{Cu}$	$2\text{Ag} + \text{Cu}^{2+}$
	(4)	$\text{Sn}^{2+} + \text{Zn}$	$\text{Sn} + \text{Zn}^{2+}$
	(5)	$\text{Pb}^{2+} + \text{Sn}$	$\text{Pb} + \text{Sn}^{2+}$

8

9

10

7	(1)	陽極 $\text{O}_2$	陰極 $\text{H}_2$
	(2)	陽極	

11  m/s     km/h

12  m/s     km/h

13

(1)

(2)

組    番    氏名

