

1

		電子配置	名称
(1)	O <sup>2-</sup>	<b>2-8</b>	<b>酸化物イオン</b>
(2)	F <sup>-</sup>	<b>2-8</b>	<b>フッ化物イオン</b>
(3)	Mg <sup>2+</sup>	<b>2-8</b>	<b>マグネシウムイオン</b>
(4)	S <sup>2-</sup>	<b>2-8-8</b>	<b>硫化物イオン</b>
(5)	Ca <sup>2+</sup>	<b>2-8-8</b>	<b>カルシウムイオン</b>

2

(1)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2H <sup>+</sup> + SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
(2)	Ca(OH) <sub>2</sub>	Ca <sup>2+</sup> + 2OH <sup>-</sup>
(3)	NH <sub>3</sub> + H <sub>2</sub> O	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>
(4)	KOH	K <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup>

3 .

酸	塩基	塩	
		組成式	名称
HNO <sub>3</sub>	NaOH	NaNO <sub>3</sub>	硝酸ナトリウム
HCl	NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> Cl	塩化アンモニウム
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) Cu	(2) Zn	(3) Al
--------	--------	--------

6



8 6

9 3

10 7

7

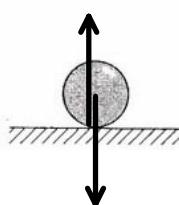
(1)	陽極 $\text{O}_2$	陰極 $\text{H}_2$
(2)	陽極	

11 10 m/s 36 km/h

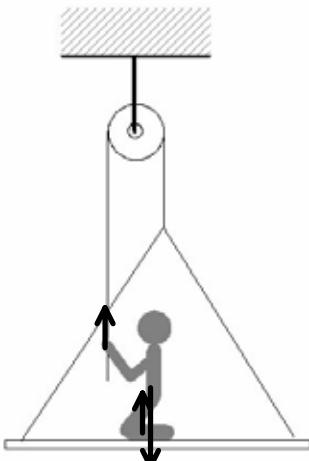
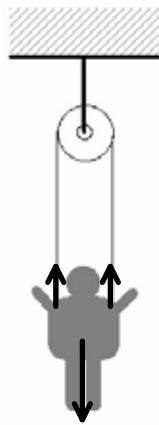
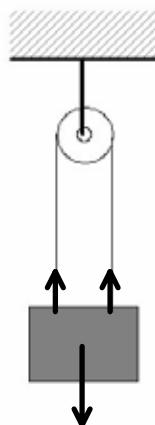
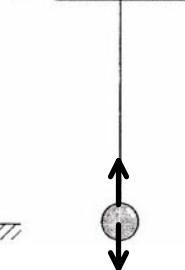
12 5.5 m/s 19.7 km/h

13

(1)



(2)



組 番 氏名