

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	$2H^{+} + SO_4^{2-}$
(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 H2 Cu Hg Ag Pt Au

5

(1) Cu	(2) Zn	(3) Al
--------	--------	--------

6

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

8

6

9

3

10

7

7

(1)	陽極 O_2	陰極 H_2
(2)	陽極	

11

10 m/s

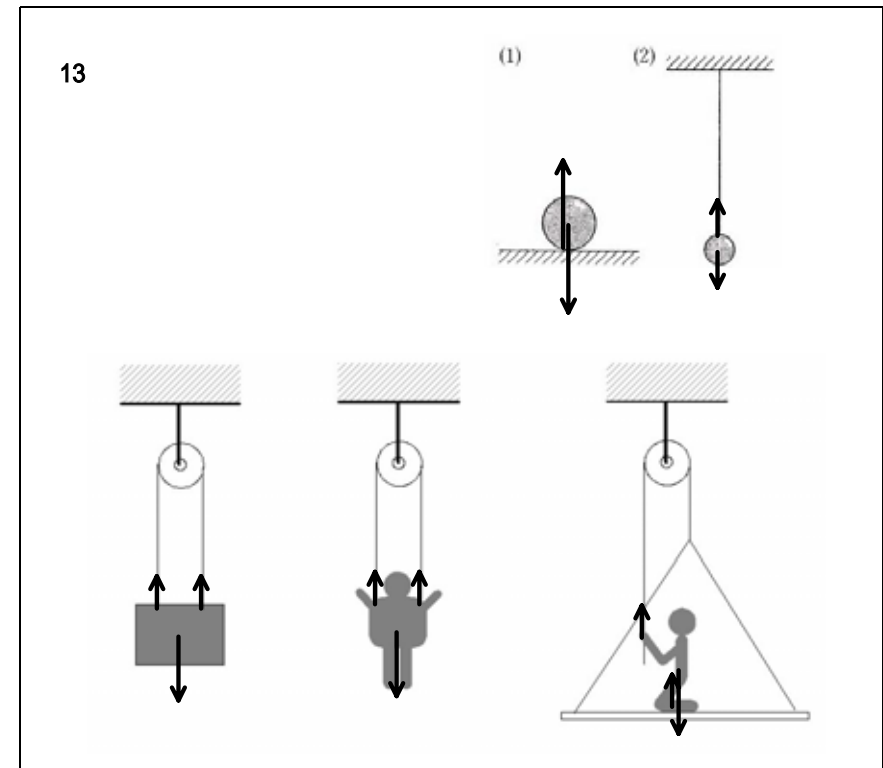
36 km/h

12

5.5 m/s

19.7 km/h

13



組 番 氏名