2013年北京中考化学答案（非官方版）

1—5：BCBBC 6—10：ADAAC 11—15：CBACB

16—20：DDCBA 21—25：DBBDC

26、(1)B

(2)石油 CH4

(3) +2

(4)4Na+3CO2 ==440℃高压==C+2 Na2CO3

(5) A、B、C

27、 (1)B

(2)补钙

(3) ①4 氮 ②17：22

28、(1)D

(2) 2H2O2H2↑+O2↑

(3) ①9:25 ②2NaOH+H2SO4=Na2SO4+ H2O

(4)铁丝生锈消耗烧瓶中的02,使烧瓶内压强减小，导管内液面上升；打开K后，铁丝与稀盐酸反应，产生氢气使烧瓶内压强增大，导管内液面下降；

29.、(1)C

(2)Fe+CuSO4= FeSO4+ Cu

(3)①过滤 ②Zn+H2SO4= ZnSO4+ H2↑ ③ A、C

30、 (1)饱和石灰水与石蕊或碳酸钠溶液与石蕊

(2)氧化铁 Fe2O3+6HCl==2FeCl3+3H2O、

(3)CaO

(4) Na2CO3+Ca(OH) 2 = CaCO3↓+2NaOH

CaCl2、HCl、NaCl、酚酞或CaCl2、NaCl、酚酞

31、（1）集气瓶

（2）2KMnO4＝K2MnO4+MnO2+O2↑，B

（3）D， 燃着的木条熄灭， H2O+CO2=H2CO3

32、（1）NaOH溶液吸收CO2装置内压强变小，气球鼓起；

（2）向外拉注射器3，证明步骤1中装置内的CO2已被完全吸收；

（3）CO2+Ca(OH)2＝CaCO3↓+H2O

（4）CO2能和NaOH反应

33、（1）O2，吸收CO2和Na2S4受热产生的有毒气体H2S,

（2）试管内液面上升，有固体产生。

（3）4: 5

（4）20.9，若未放置一段时间，结果将偏小，原因是第一步反应消耗了试管中空气中的O2 ，若不静置第二步反应中O2含量偏低，则测量结果偏小

34、解：设生成甲醇质量为x

CO+2H2＝CH3OH

28 32

5.6kg x

28/ 32 == 5.6kg/ x x＝6.4kg

答：略

35. (1)6g

(2) 方法一：常规方法设x

设原混合物中的Cu2O的质量为x

Cu2O+H2SO4=CuSO4+Cu+H2O

144 64

X 4/9X

则4/9x+6.8—x=4.8

X=3.6g

则Cu的质量为3.2g

则mCu2O:mCu=9:8

方法二：差量法

设原混合物中的Cu2O的质量为x

Cu2O+H2SO4=CuSO4+Cu+H2O △m

144 64 80

X 2g

144/X=80/2g

X=3.6g

则Cu的质量为3.2g

则mCu2O:mCu=9:8