2017年内蒙古呼伦贝尔中考化学试题（word版含答案）

可能用到的相对原子质量：H—1 C—12 O—16 Na—23 Cl—35.5

一、选择题（下列各题的四个选项中只有一个符合题意。共15小题，每小题1分，共15分）

1．下列变化属于物理变化的是( )

A．米饭变馊 B．湿衣晾干 C．蜡烛燃烧 D．鸡蛋煮熟

2．下列物质属于氧化物的是( )

A．KMnO4 B．C2H5OH C．O2 D．P2O5

3．次氯酸（HClO）中氯（Cl）元素的化合价是( )

A．－1 B．－2 C．＋2 D．＋1

4．人体摄入锌不足会引起多种疾病，缺锌者可以服用葡萄糖酸锌口服液。这里的“锌”应理解为( )

A．分子 B．原子 C．元素 D．单质

5．下列化肥属于复合肥料的是( )

A．NH4H2PO4 B．CO(NH2)2 C．NH3·H2O D．KCl

6．下列结构示意图中，化学性质活泼的粒子是( )

****

7．下列物质的用途中，不正确的是（ ）

A．用石墨制铅笔芯 B．用干冰作制冷剂

C．用氧气作焊接金属的保护气 D．用稀有气体制成多种用途的电光源

8．气体可压缩储存于钢瓶中，这是因为( )

A．分子之间有间隔 B．分子是可分的 C．分子很小 D．分子是不断运动的

9．现将10克A和足量B混合加热，A与B发生化学反应，10克A完全反应后生成6克C和8克D，则参加反应的A与B的质量比是( )

A．3∶4 B．2∶3 C．5∶2 D．5∶3

10．下列食物不会危害人体健康的是( )

A．用鲜奶制成的酸奶 B．霉变的大米 C．硫黄熏制的粉丝 D．亚硝酸钠腌制的泡菜

11．下列洗涤中发生乳化现象的是( )

A．用汽油除去衣服上的油污 B．用洗洁精洗净餐具上的油污

C．用水洗去盘子中的水果汁 D．用醋洗去水壶中的水垢

12．下列情况中，不会造成空气污染的是( )

A．焚烧含氯塑料 B．汽车排出的尾气

C．燃放大量的烟花爆竹 D．动物呼出的二氧化碳气体

13．将X、Y、Z三块大小相同的金属片分别投入到10%的稀盐酸中，Z表面无现象，X表面缓慢地产生气泡，Y表面迅速产生大量气泡。则X、Y、Z的金属活动性顺序为( )

A．X＞Z＞Y B．Z＞Y＞X C．Y＞X＞Z D．Z＞X＞Y

14．下列除去物质中少量杂质(括号内是杂质)的方法，不正确的是( )

A．二氧化碳(水蒸气)——通入足量的浓硫酸中 B．氧化铜(铜)——加入适量的稀盐酸

C．二氧化锰(氯酸钾)——加水溶解 D．氧化钙(碳酸钙)——高温煅烧

15．在0 ℃时，配成甲、乙两种物质的饱和溶液(试管底部均有未溶解的固体)，如图所示。将烧杯中的水持续升温，固体物质质量变化情况如图Ⅱ所示。则下列说法正确的是( )



A．甲溶液中溶质的质量分数随温度升高不断增大

B．*t* ℃时，甲、乙两物质的溶解度一定相等

C．通过升温可以将甲的饱和溶液变为不饱和溶液

D．乙物质的溶解度随温度升高而增大

**二、填空与简答题**（本题3个小题，共10分）

16．（4分）根据要求填空：①2H2 ②H2O ③Zn ④MgCl2

（1）由原子直接构成的是\_\_\_\_\_\_\_\_(填序号)。

（2）只表示微观含义的是\_\_\_\_\_\_\_\_(填序号)。

（3）②中一个微粒所含质子数是\_\_\_\_\_\_\_\_。

（4）写出④中阳离子的符号\_\_\_\_\_\_\_\_。

17．（3分）河水中含有泥沙、细菌等杂质，需要净化处理成自来水。我市自来水厂净化水的过程如图所示：

河水→→→→→用户

（1） 池可以除去悬浮性杂质；

（2）吸附池中加入 可除去水中的异味或有色物质；

（3）在自来水样品中，加入 能区分硬水和软水。

18．（3分）如图表示物质间的相互关系，其中B是铁锈的主要成分，X可以用来配制农药波尔多液。请结合图示回答问题：



(1)Y的化学式\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)通常状况下，A转化为B的条件是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(3)A和X溶液反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**三、实验与探究题**（本题3个小题，共18分）

19．（5分）根据下图回答问题。



（1）把A中仪器连接起来，采用的措施是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）用B、C、D装置进行相应的实验，能达到实验目的的是\_\_\_\_\_\_\_\_ (填序号，下同)；因操作错误达不到实验目的的是\_\_\_\_\_\_\_\_，因方案错误达不到实验目的的是\_\_\_\_\_\_\_\_。

（3）方案错误的实验中，改用\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_方法可达到实验目的。

20．（9分）验室里现有氯酸钾、二氧化锰、稀硫酸、石灰石、稀盐酸以及下列仪器：

（1）写出下列仪器名称：②\_\_\_\_\_\_\_\_，④\_\_\_\_\_\_\_\_。

（2）使用仪器①③④⑤⑦⑩，可以做制取\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的实验，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_，此反应属于\_\_\_\_\_\_\_\_(填“化合”“分解”“置换”或“复分解”)反应；收集完气体后，发现气体不纯，可能的原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(写出一条即可)。

（3）制取并收集一瓶二氧化碳气体，除使用仪器②⑥外，还需要使用上述仪器中的\_\_\_\_\_\_\_\_(填序号)，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，收集二氧化碳时，证明是否收集满的方法是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

C:\Users\Administrator\Desktop\第五次兼职\呼伦贝尔化学word+PDF\呼伦贝尔化学word+PDF\呼盟化学中考复习方案word(第8.9课时)\呼盟化学中考复习方案word(第8.9课时)\18HM17.EPS21．（4分）现有一瓶标签破损的白色固体(如图)，化学兴趣小组的同学们决定对该白色固体成分进行实验探究。

【提出问题】这瓶白色固体的成分是什么？

【查阅资料】氯化钠、硫酸钠、硝酸钠的溶液显中性。

【作出猜想】猜想1：氯化钠；猜想2：氢氧化钠；猜想3：碳酸钠；猜想4：……

【实验探究】为了证明猜想，同学们取白色固体置于烧杯中，加水配成溶液，进行如下实验探究：

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 序号 | 实验步骤 | 实验现象 | 实验结论 |
| 1 | 取少量溶液于试管中，滴加酚酞溶液 | 酚酞溶液变红 | 说明溶液显\_\_\_\_\_\_\_\_性，猜想1不成立 |
| 2 | 取少量溶液于试管中，滴加稀盐酸 | 有气泡生成，气体通入澄清石灰水，石灰水变浑浊 | 猜想2\_\_\_\_\_\_\_\_\_(填“成立”或“不成立”) |
| 3 | 取少量溶液于试管中，滴加氯化钙溶液 | 试管中 | 猜想3不成立 |

【讨论交流】实验后，同学们找老师交流探讨，请教之后得出白色固体是 。

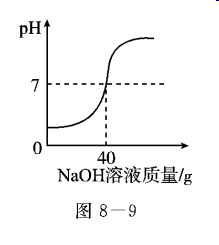
【拓展】为了进一步证实结论，同学们在老师的指导下，又做了该物质受热分解的实验，确定结论正确。

**四、计算与分析题**（本题2个小题，共7分）

22．（2分）日常生活中食用的白糖的主要成分是蔗糖(化学式为C12H22O11)。请计算：

(1)蔗糖分子中C、H、O三种原子的个数比为\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2)蔗糖中H、O元素的质量比为\_\_\_\_\_\_\_\_。

23．（5分）某课外小组的同学用 10%的氢氧化钠溶液逐滴加入到50克稀盐酸中，边加边搅拌，随着氢氧化钠溶液的不断加入，溶液的 pH变化情况如图所示。

(1)计算PH= 7时，所得溶液的溶质质量分数。

(2)若将PH= 7时，所得溶液的溶质质量分数增大一

倍，可采用的一种方法是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，写出计算过程(最后结果精确到0.1)。

参考答案

**一、选择题**

1～5：BDDCA 6～10：BCACA 11～15：BDCBD

**二、填空与简答题**

16．（1）③ （2）① （3）10 （4）Mg2+

17．（1）沙滤池 （2）活性炭 （3）肥皂水

18．H2SO4 （2）与水和氧气同时接触 （3）Fe+CuSO4===Cu+FeSO4

**三、实验与探究题**

19．（1）用水湿润长颈漏斗的颈，使其更加容易插入到单孔塞中 （2）C B D

（3）降温结晶后过滤（或冷却热饱和溶液后过滤）

20．（1）锥形瓶 酒精灯 （2）氧气（或O2） 2KClO3 2KCl +3O2↑ 分解 没等装置中的空气排净便开始收集氧气（或刚冒出气泡时就开始收集或排水集气时，集气瓶中的水没有完全充满，还留有气泡或收集完气体后，玻璃片与集气瓶口之间密封不好等合理即可）

（3）⑤⑨ CaCO3+2HCl===CaCl2+H2O+CO2↑ 将燃着的木条放在集气瓶口，若木条熄灭则证明已集满；反之则不满

21．【实验探究】序号1：碱 序号2：不成立 序号3：无现象或无白色沉淀

【讨论交流】碳酸氢钠(或NaHCO3)

**四、计算与分析题**

22．（1）12：22：11 （2）1：8

23．(1)解：设所得溶液中氯化钠的质量为*x*。

NaOH＋HCl===NaCl＋H2O

40 58.5

40 g×10% *x*

＝ *x*＝5.85 g

所得溶液的溶质质量分数为×100%＝6.5%。

答：所得溶液中溶质的质量分数为6.5%。

(2)方法一：蒸发溶剂

计算过程：设蒸发溶剂质量为y。

5.85 g＝(90 g－y)×13% y＝45.0 g

方法二：增加溶质

计算过程：设加入氯化钠质量为y。

×100%＝13% y≈6.7 g

(答案不唯一，合理均可)