**长春市2016年初中毕业考试化学试卷**

一、选择题

1. 空气的成分中，约占总体积 78% 的气体是（ ）

A. 氮气 B. 氧气 C. 稀有气体 D. 二氧化碳

2. 下列现象中，一定发生化学反应的是（ ）

A. 石蜡熔化 B. 酒精挥发 C. 木条燃烧 D. 水结成冰

3. 下列物质中，由分子构成的是（ ）

A. 硫酸铜 B. 金刚石 C. 水 D. 氢氧化钠

4. 下列实验操作中，正确的是（ ）

A.加热试管中的液体 B.用橡胶塞住试管 C.向试管中滴加液体 D.向试管中倾倒液体

5. 下列说法中， 错误的是（ ）

A.氢气、石油都是储量丰富的清洁能源 B. 滥用化肥、农药会造成水体污染

C. 油脂、糖类都是人体所需的营养物质 D. 用灼烧法可区分羊毛和合成纤维

6.某物质在空气中燃烧的化学方程式为X+3O2==== 2CO2+2H2O下列说法正确的是（ ）

A. X的化学式是C2H4 B. 该反应属于置换

C. O 2中氧元素的化合价为-2 D.CO2中碳、氧元素的质量比为1:2

7. 下列对有关事实的解释，错误的是（ ）

A. 酒精需要密封保存 —— 酒精分子在不停运动

B. 冰水共存物 属于纯净—— 冰和水都由分子构成

C. 过氧化 氢分解属于学变—— 过氧化氢分子本身发生变

D. 稀盐酸和硫都能使石蕊溶液变红 —— 两种溶液中都存在酸根离子

8. 下列说法中，正确的是（ ）

A. 浓盐酸、硫都易挥发 B. CH4、C2H5OH 都能作燃料

C. Al(OH)3、NaOH都能治疗胃酸过多症 D. CO2、SO 2都是有毒气体

9. 下列说法中， 错误的是（ ）

A. 加热挥发食盐水时未用玻璃棒搅拌，会导致局部过液滴飞溅

B. 未打磨的铝片放入稀盐酸中，能立即观察到剧烈反应产生大量气泡

C. 将CO2通入澄清石灰水中，未见混浊可能是CO2中混有HCl气体

D. 将红热的木炭缓慢地插入盛有O2的集气瓶中，能够充分利用O2,有利于实验现象的观察

10.下列实验能达到相应目的是（ ）

A. 分离Zn和Cu的固体混合物:加适量的Cu(NO3)2溶液，过滤

B. 除去CaCl2溶液中少量的HCl:加过量Ca(OH)2固体，过滤

C. 验证BaSO4中含有BaCO3:取样，加适量稀盐酸有气泡产生

D. 制备Cu(OH)2:将CuSO4溶液和适量Ba(OH)2溶液混合，过滤

二、非选择题（每空1分，共40分）

11. 回答下列问题。

（1）氧元素的符号是 ；

（2）3个氢原子可表示为 ；

（3）生理盐水中溶剂的化学式为 。

12. 右图是金属钠与氯气反应生成化的微观示意，根据图示回答下列问题。

（1）钠原子的最外层电数为 ；

（2）构成氯化钠的粒子是 ；

（3）由原子核外电层数与元素所在周期表中的相同可知，氯元素在周期表中应排第 周期。

13. 回答下列与水有关的问题。

（1）利用 的吸附性去除水中异味；

（2）生活中可通过 方法降低水的硬度；

（3）在电解水实验中， 极产生的气泡能够燃烧。

14. 结合下图所示实验，回答有关问题。

（1）实验一的目是 ；

（2）实验二的结论 :铁生锈是与 共同作用的结果；

（3）实验三，在 B试管加入 （写出一种情况），即可证明温度和固体颗粒大小都是影响冰糖溶解快慢的因素。

15. 回答下列与含碳物质有关的问题。

（1）天然存在的最硬物质是 ；

（2）能将CO 和CO 2鉴别开的溶液是 ；

（3）K2CO3、Na2CO3、NaHCO3都能与 （填具体物质）反应，生成CO2。

16. 根据下表数，回答问题。



（1）20℃时KNO3的溶解度是 g；

（2）60℃时，200g KNO3溶液中含质100g，将该溶液降温至20℃，可析出KNO3 g；

（3）NaCl溶液中含有少量KNO3，提纯NaCl，采用的方法是 （选填“蒸发结晶”或降温”）。

17. 回答下列与金属有关的问题。

（1）铝合金和纯，硬度较大的是 ；

（2）工业上，把赤铁矿冶炼成的主要反应原理是3CO+Fe2O3 ====2Fe+3CO2，其中 发生了还原反应；

（3）比较Mn、Pd (钯)、Cu 三种金属的活动性顺序

①将Mn 片、Pd 片分别加入到稀盐酸中，Mn 片表面有气泡产生，Pd 片没有变化。根据上述实验现象，得出的结论是 ；

②要确切得出这三种金属的活动性顺序，还需将Pd 片加入到 溶液中，观察现象。

18. 回答下列与配制溶液有关的问题。

（1）配置50g 质量分数为10%的NaCl溶液，需NaCl固体 g；

（2）用上述溶液配制50g质量分数为5%的NaCl溶液，量取水时仰视读数则所配溶液中质的量分数 5% （选填“大于”、小于或等于”）；

（3）以上两个实验中，均用到的仪器有烧杯、滴管、量筒和 。

19. 以下是实验室制取气体的常用仪器，回答列问题。

（1）标号为e的仪器名称是 ；

（2）用2KMnO4 ====K2MnO4 + MnO2 + O2↑制取O2，并用向上排空气法收集。

①若制取3.2g O2，理论上至少需要KMnO4 g；

②检验O2收集满的方法是 ；

（3）用大理石和稀盐酸反应制取CO2，并用排水法收集；

①该反应的化学方程式为 ；

②组装制取置时，需选择上图中的a、b、h、i、k、l、m和 。

20.氧化铁是一种重要的工原料，利用废屑（其中杂质不溶于水且与酸发生反应）制备氧化铁的流程如下:[



（1）操作Ⅰ、Ⅱ的名称是 ；

（2）向废铁屑中加入的稀硫酸需过量，其目是 ；

（3）高温条件下，FeCO3与通入的O2发生反应的化学方程式是 。

21. 下图所示，是为了验证稀硫酸化学性质做的 三个实验，回答下列问题。

（1）A实验最终能观察到的现象是 ；

（2）B实验能体现出稀硫酸具有的化学性质是 ；

（3）C实验中发生反应的化学方程式为 ；

（4）将上述实验后所得溶液在烧杯中混合，观察到底部有沉淀层为色溶液，此时利用烧杯中的沉淀再选择适当试剂即可证明C实验中所加BaCl2溶液过量，实验的操作及现象是 。

22. 结合下列所示实验，回答有关问题。



（1）有氨味的气体是 ；

（2）经检验，无色溶液C中含有NaCl，则可推测出 X溶液为 溶液；

（3）进一步测定可知，无色溶液 C的 pH ＞7，向其中加入适量的Na2SO4溶液，无现象，写出色溶液 C中所含溶质的有可能情况 。

**长春市2016年初中毕业考试化学试卷参考答案**

1.A 2.C 3.C 4.B 5.A 6.A 7.D 8.B 9.B 10.C

11. O；（2）3H；（3）H2O。

12.（1）1；（2）钠离子和氯离子；（3）三。

13.（1）活性炭；（2）煮沸；（3）负。

14. （1）探究燃烧条件；（2）氧气和水；（3）10mL冷水5g粉末状冰糖。

15.（1）金刚石；（2）澄清石灰水 ；（3）稀盐酸或稀硫酸。

16.（1）31.6；（2）68.4g；（3）降温结晶。

17.（1）铝合金；（2）Fe2O3；（3）①Mn活动性大于Pd；②硫酸铜（或氯化铜、硝酸铜）。

18.（1）5；（2）小于；（3）玻璃棒。

19.（1）试管；（2）31.6；②将带火星木条放在集气瓶口，若木条复燃，则收集满了；（3）①CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑；②c。

20.（1）过滤；（2）将废铁屑中铁完全反应；（3）4FeCO3+O2====2Fe2O3+4CO2。

21.（1）溶液呈蓝色；（2）能与活泼金属或金属氧化物反应；（3）H2SO4+BaCl2==BaSO4↓+2HCl；（4）向沉淀中加入足量稀硝酸，始终有白色固体剩余

22.（1）氨气；

（2）氯化钡；

（3）氢氧化钠、氯化钠或氢氧化钠、氯化钠、硫酸钠。