铜仁市2018年初中毕业生学业(升学)统一考试化学试卷

可能用到的元素相对原子质量: H:1 C:12 0:16 Na:23 C1:35.5 Fe:56 Cu: 64

第I卷(36分)
**一、选择题 (本题共18小题，每小题2分，共36分。在每小题给出的四个选项中，只有一个是符合题目要求的。请将答案填写在答题卡相应位置上。)**

 1、物理变化、化学变化是生活中的常见现象，下列属于化学变化的是( )
A.酒精挥发 B.水变成水蒸气 C.火柴燃烧 D.石蜡熔化
2. 下列物质属于单质的是( )

A.水 B.空气 C.泥土 D.氢气
3. 下列实验操作正确的是( )

A. 用嘴吹灭酒精灯
B.稀释浓硫酸时，将水沿烧杯壁缓慢注入浓硫酸中
C.洒出的酒精在桌上燃烧起来，不要惊慌，应立刻用湿抹布扑盖
D.使用过的胶头滴管可以不用清洗直接吸取其他试剂

4.下列关于物质用途的描述中，正确的是( )
A.干冰可以用于人工降雨

 B.氧气不仅可用于医疗急救，还可以燃烧
C.使用有机合成材料不会对环境造成污染

D. 金的导电性非常好，所以生活中常用金做电线

5.化学与我们生活息息相关，下列说法正确的是( )
A.煤、石油、天然气等化石燃料是可再生能源
B.食用加碘食盐可以预防甲状腺肿大
C.深埋丢弃废旧电池不会造成水土污染
D.缺铁会引起贫血，食用单质铁可补充f血液中的铁元素
6. 下列说法 正确的是( )
A. 含有碳元素的物质定是有机物
B. 长期放置后不会分层的液体一定是溶波
C. 空气中含量较多且化学性质不活泼的气体是二氧化碳
D. 金刚石、石墨和C60里碳原子的排列方式不同，导致它们的物理性质有很大差异.
7.化学方程式反映化学反应的客观事实。下列化学方程式正确的是( )
A. 将铜投入到稀硫酸中: Cu+H2SO4= CuSO4,+ H2↑
B.硫在氧气中燃烧: 2S+302 点燃2SO3
C.氢氧化钾长期放置在空气中会变质: CO2+ 2KOH=K2CO3+H2O
D.碳酸氢钠受热不稳定分解: NaHCO3=Na2CO3+H2O+CO2↑
8.下列对化学事实与解释相符的是( )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 事实 | 解释 |
| A | 纯碱溶于水呈碱性 | 纯碱在水溶液中能解离出OH-，它是碱 |
| B | 水的分子式是H2O | 水是由一个氢气分子和一个氧原子组成 |
| C | 茅台酒飘香的“香 | 分子在不断运动 |
| D | 常用过滤的方法对水进行净化 | 除去水中的可溶性钙、镁化合物 |

9.物质的溶解度随温度变化的曲线叫做溶解度曲线，利用溶解度曲线，可以获得许多有关物质溶解度的信息。甲、乙两种物质的溶解度曲线如右下图所示，

下列说法不正确的是( )

A. K点表示在t℃时，甲、乙均为饱和溶液.
B. 35℃时，将20g甲物质加入50g水中，充分溶

解后得到的甲物质溶液质量是67.5g.
C.t℃时乙物质的饱和溶液，升温到35℃时仍是饱和溶液
D.甲物质的溶解度随温度降低而减小，乙物质的溶解度随着温度降低而升高，甲物质的溶解度比乙物质大.
**二、填空题(共4个小题,每空1分，共17分。)**10、用化学符号或化学式填空：

 (1)3个氧气分子 ；(2)相对分子质量最小的氧化物 ；
(3)烧碱的化学式为 ；(4)带两个正电荷的铜离子 ；
11. 化学就在我们身边，它与我们生活息息相关，请运用所学习的知识填空:
(1)很多食品包装袋内都装能够起干燥剂生石灰(主要成分是CaO)的小纸袋，能够起干燥作用的反应原理是 ，反应类型是 。
(2) 动物肌肉、皮肤、毛发的主要成分是 ；(填元素符号)
(3) 地壳中含量最高的金属是 ；
(4)我市锰矿资源丰富，某电解锰厂在生产过程中排放的污水含有硫酸等物质，从经济和效果考虑，可以选用 进行中和处理除去硫酸。
12. 糖类、化学肥料在我们的生产生活中有着重要的作用：
(1)生活中食用的白糖、红糖和冰糖的主要成分是蔗糖，已知蔗糖的化学式是C12H22O11该物质由几种元素组成 ，1个蔗糖分子中含有\_\_碳原子，该物质中氢元素、碳元素的质量比是 。
(2) 草本灰是种农家肥， 它的主要成分是种含钾的盐， 草木灰属于( )
 A.氮肥 B.钾肥 C.钾肥 D.复合肥
(3) 氨肥、钾肥在促进植物生长过程中的作用各不相同，它们从外观看非常相似，生活中区别铵态氮肥和钾肥，可以通过加入熟石灰，根据是否放出 ，初步区分出来。

13.(3 分)某原子的原子结构示意图如: 写出它的元素符号 ，

，结构示意图判断该原子在化学反应中 电子，写出与金属钠反应形成化合物的化学式 。

**三、简答题(共2个小题，每小题3分，共6分。)**14. (3分)请用化学知识回答下列问题:
()吸烟对人体有害。燃着的香烟产生的烟气中含有一 种能与血液中f血红蛋白结合的有毒气体，这种气体能使氧化铜还原成铜，请写出还原氧化铜的化学方程式 ，
(2)金属铝的化学性质非常活泼，但金属Al具有很好的抗腐蚀性能的原因是:
 ，

(3)物质在溶解时，常常会使溶液的温度发生改变。现有下列三种物质; NaCl、NHNO3、NaOH，其中溶解时会放热的是 。
15.(3分)亚硝酸钠(NaNO)是一种工业用盐，它有毒、有咸味，外形与食盐相似。亚硝酸钠的水溶液呈碱性，食盐水溶液呈中性。请根据以上信息和已学习到的化学知识回答问题:
（1) NaNO2中氮元素的化合价 ，
(2)实验室现有石蕊溶液、氢氧化钠溶液、酚酞溶波和稀盐酸4种试剂，如果让你从以上4种试剂中选择一种来鉴别亚硝酸钠和食盐，你选择的试剂是 。
**四、实验与探究题 (共2个小题，每空1分共13分)**

16． (7分)根据下列实验装置和要求，回答有关问题:

A B C

(1)写出b的仪器名称 ，实验室用A装置制取氧气的化学方程式 ，

铁丝在氧气中点燃可发生剧烈燃烧，火星四射，写出该反应的化学方程式 。
(2)用B装置可制取CO2并探究CO2的性质，锥形瓶中发生反应的化学方程式 ，观察到试管中的\_\_\_\_\_（填溶液颜色变化);

  (3)图 C实验中薄铜片上观察到的现象，证明可燃物燃烧需要的条件之一是 ，白磷燃烧的化学方程式为 。
17.(6分)酸、碱、盐、燃料等是我们学过的重要物质，请根据相关知识回答下列问题:
(1)稀盐酸能除铁锈(铁锈的主要成分是Fe2O3)，写出稀盐酸除锈反应方程式
 ,溶液的酸碱性，对生活、生产及人类的生命活动具有重要意义，把pH\_ 为酸雨;
(2)现有:火碱溶液、Ba(NO3)2溶液、Na2CO3溶液、CuSO4溶液、稀硫酸，从以上5种物质中选出一种碱与一种盐反应并写出化学方程式 。
(3) 天然气是一种重要的燃料，其主要成分为甲烷(CH4)。某课外兴趣小组同学对甲烷在氧气中完全燃烧后的产物进行探究。
①提出假设: A同学假设只生成CO2，B同学假设只生成H2O，有同学认为A、B同学的假设都不完全正确，请你提出合理的猜想 。
②实验验证: 为了验证你的猜想，可以将甲烷完全燃烧的产物依次通过 ,
 进行检验(填物质名称)。
**五、计算题(本题包括1个小题，共6分。)**27. (6分) FeCl2溶液中混有 少量的CuCl2,为了除去CuCl2,某课外小组同学取该溶液50g于烧杯中，然后等量分5次加入某物质M充分反应，所得数据如下表，请根据相关知识和数据回答下列问题:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 次数 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| 加入M的质量(g) | 0.28g | 0.28g | 0.28g | 0.28g | 0.28g |
| 溶液的总质量(g) | 49.96 g | 49.92 g | 49.88 g | 49.84 g | 49.84 g |

 (1)写出物质M的化学式 .
(2)参加反应M的总质量是多少?
(3) FeCl2溶液中CuC12的质量分数是多少?

参考答案

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

10（1）3O2 （2）H2O （3）NaOH（4）Cu2+

11（1）CaO+H2O=Ca（OH）2；化合反应；（2）蛋白质；（3）Al；（4）熟石灰。

12（1）三种；45；11：72；（2）C；（3）有刺激性气味的气体。

13Cl；得到；NaCl。

14（1）CuO+COCu+CO2。（2）铝是一种比较活泼的金属，在常温下就很容易跟氧气发生反应，生成一层致密而坚固的氧化铝薄膜。这层薄膜可以阻止内层的铝进一步氧化，从而对铝起到保护作用。（3）NaOH。

15（1）+3；（2）酚酞溶液（或石蕊溶液）。

16（1）长颈漏斗；2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑；3Fe+2O2Fe3O4；

（2）CaCO3+2HCl=CaCl2+H2O+CO2↑；紫色变红色；

（3）可燃物需要达到着火点；4P+5O22P2O5；

17（1）Fe2O3+6HCl=2FeCl3+3H2O，小于5.6；

（2）2NaOH+CuSO4=Cu（OH）2↓+Na2SO4；

（3）生成水和二氧化碳，无水硫酸铜，澄清石灰水。

18（1）物质M的化学式Fe。

（2）参加反应M的总质量是1.12g。

（3）FeCl2溶液中CuC12的质量分数为5.4%。