

隆昌七中初三中考模拟试卷

出题：周厚 审题：许莉

化学

本试卷分为A卷和B卷两部分，共4页。A卷共100分，B卷共30分，全卷总分130分。考试时间物理、化学共120分钟。

注意事项：

- 1.答题前请认真阅读答题卡上的注意事项。
- 2.所有试题的答案必须按题号填写在答题卡相应的位置上，答在试卷上无效。
- 3.考试结束后，监考人员将试卷和答题卡一并收回。

可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 Cl-35.5 Na-23 Ca-40 Fe-56 Zn-65

A卷（共100分）

一、选择题（本题包括12个小题，每小题4分，共48分；每小题只有一个选项符合题意）

1. 下列各图所示变化中，属于物理变化的是



- A. 带火星的木条复燃 B. 对着干燥玻璃呼气 C. 木炭在O₂中燃烧 D. 紫色石蕊试液中通入CO₂

下列措施中符合该主题的是

- A. 焚烧废旧塑料解决“白色污染” B. 多用煤炭少用风力发电
C. 把还未用完的作业本烧掉 D. 减少使用私家车次数、多乘公交车或骑自行车
3. 夏夜，我们在公园或校园的小道上散步时，每走到茉莉花的附近就能闻到花香，说明
A. 分子的体积和质量都很小 B. 分子间有一定的间隔
C. 分子在不断地运动 D. 分子可以再分

4. 下列四种粒子的结构示意图中，属于金属元素原子的是



5. 用“王水”（浓盐酸与浓硝酸的混合物）溶解黄金后得到一种物质：HAuCl₄（四氯合金酸）其中金元素（Au）的化合价为

- A. +1 B. +2 C. +3 D. +4

6. 在下列实验操作的图示中，正确的是



- A. 点燃酒精灯 B. 取少量液体 C. 加热液体 D. 称取氯化钠固体

7. 下列说法正确的是

- A. 食用“瘦肉精”喂养的猪肉对人体无害
B. 食用合格碘盐可以预防某种甲状腺疾病
C. 工业废水、生活污水不用处理达标，可随意排放
D. 可以随意抛弃废旧电池

8. 元素周期表是学习化学的重要工具。右下图是元素周期表中的一格，从中获取的信息不正确的是

- A. 该元素的元素符号为Ar B. 该元素属于金属元素
C. 该元素的原子核外有18个电子 D. 该元素的相对原子质量为39.95



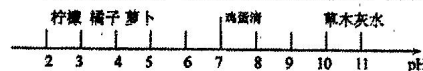
9. 分别将下列各组物质同时加到足量的水中，能得到无色透明溶液的是

- A. NaNO₃ NaCl H₂SO₄ B. CaCO₃ NaOH Na₂SO₄
C. BaCl₂ NaNO₃ CuSO₄ D. AgNO₃ Na₂SO₄ NaCl

10. 用你学过的知识判断下列方法能达到目的的是（ ）

- A. 先用水将pH试纸润湿后，再去测定溶液的pH
B. 试管壁附着的铁锈可用稀硫酸除去
C. 用NaOH固体干燥CO₂气体
D. 用带火星的木条伸到集气瓶中检验O₂是否收集满

11. 下图表示的是身边一些物质在常温时的近似pH，有关这些物质的比较或判断不正确的是（ ）



- A. 草木灰水呈碱性 B. 胃酸过多的病人宜吃鸡蛋清
C. 橘子的酸性比柠檬的强 D. 萝卜呈酸性

12. 在一定条件下，甲、乙、丙、丁四种物质在一密闭容器中充分反应，测得反应前后各物质的质量如下表所示。关于此反应下列认识不正确的是（ ）

| 物质 | 甲 | 乙 | 丙 | 丁 |
|---------|---|----|----|---|
| 反应前质量/g | 1 | 20 | 15 | 2 |
| 反应后质量/g | m | 29 | 0 | 8 |

- A. m的值是1 B. 甲可能是该反应的催化剂
C. 该反应是分解反应 D. 反应中乙、丁的质量比是29:8

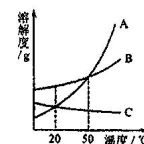
二、填空题（本大题包括4个小题，每空3分，共24分。）

13. 适当的符号和数字填空。

- ① 2个氮气分子 ② 氯化亚铁中的阳离子

14. 根据右图A、B、C三种固体的溶解度曲线回答

- ① 要使C的饱和溶液成为不饱和溶液，可采用的一种方法是
② 将三种物质饱和溶液的温度分别从50℃降到20℃时，溶液中溶质的质量分数最大的是。



15. 经过电化学研究者的不懈努力，我国实现了在常压低温下通过电催化方式将氮气转化为氨气，下图是该反应的微观示意图。

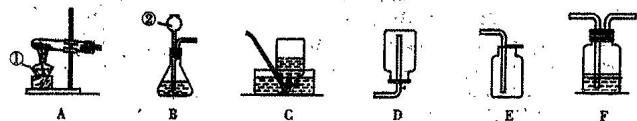


- (1) 据图可知其化学反应方程式为
(2) 第二个方框中的物质属于（填“单质”、“化合物”或“混合物”）。

16. (1) 某NaCl溶液中不慎混有少量的Na₂CO₃杂质，可选用适量的 除去；
(2) 鉴别K₂SO₄和(NH₄)₂SO₄两种化肥常用的试剂是

三. 实验题 (本大题包括 1 个小题, 共 18 分.)

17. (18 分) 下图是实验室常见的制取气体的装置:



- (1) 写出上图中带标号仪器的名称: ② _____。
- (2) 制取二氧化碳可以用 B 作发生装置, 其收集装置通常是 _____ (填字母), 请写出实验室制二氧化碳的化学方程式 _____。
- (3) 实验室现在需要制取氧气, 利用上面的仪器, 还需要的药品是: _____ (填名称)。
- (4) 我们做铁丝在氧气中燃烧的实验时, 把红热的铁丝伸入装有氧气的集气瓶里, 反应生成 _____ (填化学式), 做这个实验时盛氧气的集气瓶预先加少量水, 水的作用是 _____。

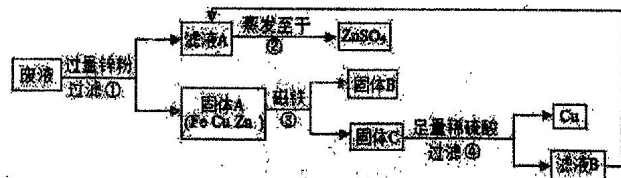
四. 计算题 (本大题包括 1 个小题, 共 10 分.)

18. 美国科学家在银河系中央的星云中发现了新的星际分子 C_3H_4O , 星际分子的不断发现可帮助人们了解生命的起源。请完成下列计算: (计算结果保留一位小数)

- (1) 该物质是由 _____ 种元素组成, 其分子中各原子个数比是 _____。
- (2) 该物质中碳元素的质量分数是 _____。
- (3) 100g 甲烷与 _____ g 该物质所含碳元素质量相等。

B 卷 (共 30 分)

19. (12 分) 实验结束时, 同学们将含有 $CuSO_4$ 、 $ZnSO_4$ 、 $FeSO_4$ 的废液倒在废液缸里, 如果将废液直接排放就会造成水污染。于是几位同学利用课余时间处理废液, 回收工业重要原料硫酸锌和有关金属。实验过程如图:



请回答:

- (1) 滤液 A 和滤液 B 含有相同的溶质, 其名称是 ① _____; 固体 B 的化学式为 ② _____。
- (2) 写出步骤①其中一个反应的化学方程式 _____ ③ _____。
- 步骤④发生反应的化学方程式为 _____ ④ _____。
- (3) 要检验步骤④中加入的稀硫酸是否足量的方法是 ⑤ _____。
- 步骤④也可以把稀硫酸换成硫酸铜溶液, 写出反应方程式: _____ ⑥ _____。

20. (12 分) 袋装食品中常用一种“双吸剂”保持干燥和防腐, 主要成分是铁粉和生石灰, 同学们对一久置的双吸剂固体样品很好奇, 设计了如下实验进行探究。

【提出问题】久置“双吸剂”的成分是什么?

【做出猜想】久置“双吸剂”中可能有 Fe 、 Fe_2O_3 、 CaO 、 $Ca(OH)_2$ 和 $CaCO_3$ 。

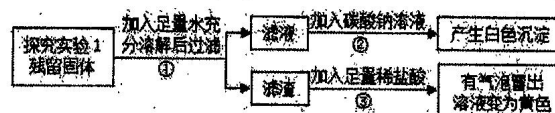
【实验探究 1】

取固体样品研磨, 用磁铁吸引, 磁铁上沾有黑色粉末, 说明“双吸剂”中一定有 ① _____。再用磁铁反复吸引后, 残留固体用于后续探究活动。

【实验探究 2】

| 实验操作 | 实验现象 | 实验结论 |
|-----------------------------|---------|------------------|
| 取少量探究实验 1 的残留固体放入试管中, 加入蒸馏水 | 试管外壁不发烫 | 固体中一定没有 ② _____。 |

【实验探究 3】



【实验结论】

步骤②产生白色沉淀, 说明久置的“双吸剂”中含有 ③ _____, 其反应的化学方程式: _____ ④ _____。

步骤③有气泡冒出, 溶液变为黄色, 说明久置的“双吸剂”中含有 ⑤ _____ 和 ⑥ _____。

21. (6 分) 小明在实验室发现一瓶敞口久置的氢氧化钠和一瓶未标浓度的稀盐酸。为测定未知浓度的稀盐酸的溶质质量分数, 他取 9.3g 变质的氢氧化钠样品于锥形瓶中, 加入 50g 水, 充分完全溶解, 再向锥形瓶中滴加未知浓度的稀盐酸。实验测得加入稀盐酸的质量与锥形瓶中物质的质量关系如图所示。(假定氢氧化钠在空气中变质后的杂质只有一种)

求: (1) 小明实验中产生的二氧化碳的质量 _____。

(2) 未知浓度的稀盐酸的溶质质量分数 _____。

