

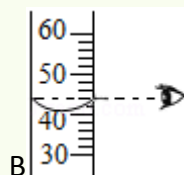
## 四川省南充市中考化学试卷

### 一、选择题（本大题包括 10 个小题，每小题 2 分，共 20 分）

- 1（2 分）下列变化属于物理变化的是（ ）
- A 用浓硫酸在纸上写字                      B 葡萄酿成酒  
C 米饭变馊                                      D 西瓜榨汁
- 2（2 分）小明最近腹泻，医生建议他暂时不要吃富含蛋白质和油脂的食物所以小明应该选择的早餐是（ ）
- A 馒头和稀饭                                      B 红烧肉盖饭和菜汤  
C 火腿三明治和牛奶                              D 奶油面包和酸奶
- 3（2 分）下列化学实验的基本操作，正确的是（ ）



A 稀释浓硫酸



B 读取液体体积



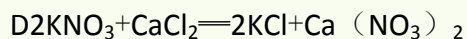
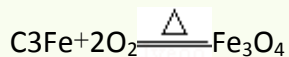
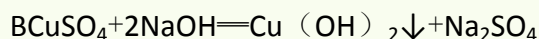
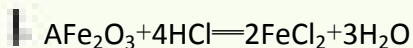
C 加入固体粉末



D 验满

- 4（2 分）下列物质的名称俗称化学式物质分类完全对应的是（ ）
- A 汞 水银 Hg 化合物  
B 碳酸氢钠 苏打  $\text{NaHCO}_3$  盐  
C 过氧化氢 双氧水  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化物  
D 固态二氧化碳 干冰  $\text{CO}_2$  有机物
- 5（2 分）推理是化学学习中常用的思维方法，下列推理正确的是（ ）
- A 向某固体物质中加入稀盐酸，生成无色无味气体，证明该物质一定是碳酸盐  
B 向碳酸钠溶液中滴加无色酚酞试剂，溶液变成红色，说明碳酸钠属碱类  
C 某有机物在空气中燃烧生成二氧化碳和水，证明该有机物一定含有碳氢氧三种元素  
D 某化肥与碱混合研磨，产生刺激性气味的气体，证明该化肥是铵态化肥

6 (2分) 下列化学方程式书写正确的是 ( )



7 (2分) 现有 XYZ 三种金属, 已知: ①  $\text{X} + \text{Y}(\text{NO}_3)_2 = \text{X}(\text{NO}_3)_2 + \text{Y}$ , ②把 YZ 两种金属分别放入稀硫酸中, 只有 Y 和稀硫酸反应这三种金属的活动性由弱到强的顺序是 ( )

A  $\text{Z} < \text{Y} < \text{X}$

B  $\text{Y} < \text{X} < \text{Z}$

C  $\text{X} < \text{Y} < \text{Z}$

D  $\text{Z} < \text{X} < \text{Y}$

8 (2分) 除去下列物质中的少量杂质, 所选试剂及操作方法都正确的是 ( )

选项	物质 (括号内为杂质)	试剂	操作方法
A	$\text{CaCO}_3$ ( $\text{CaO}$ )	- -	高温煅烧
B	KOH 溶液 ( $\text{K}_2\text{CO}_3$ )	适量 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液	滴加试剂过滤
C	Ag ( $\text{Fe}$ )	适量 $\text{CuSO}_4$ 溶液	滴加试剂过滤
D	$\text{CO}_2$ ( $\text{CO}$ )	足量 NaOH 溶液	洗气干燥

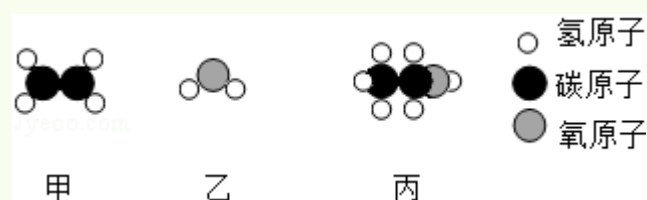
AA

BB

CC

DD

9 (2分) 工业上用甲和乙反应制备燃料丙根据下列微观示意图得出的结论中, 正确的是 ( )



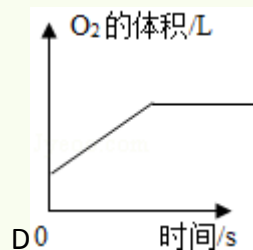
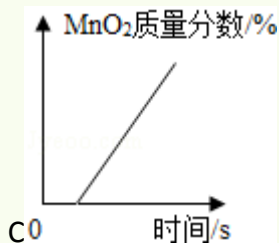
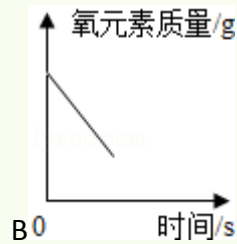
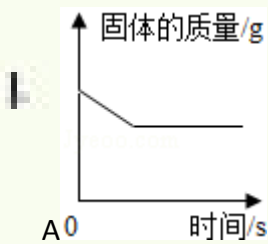
A 甲中碳氢元素的质量比为 1: 2

B 反应中甲乙丙的分子个数比为 2: 1: 1

C 丙中质量分数最大的是碳元素

D 甲乙丙都含有碳元素和氢元素

10 (2分) 已知:  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$  下列图象表示一定质量的  $\text{KMnO}_4$  受热过程中某些量随时间的变化趋势, 其中正确的是 ( )



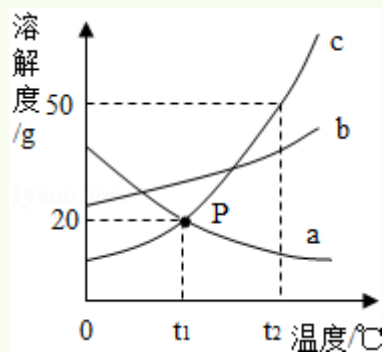
二完成下列各题（本大题包括 4 个小题，共 16 分）

11（4 分）用适当的数字和符号表示：

- (1) 地壳上含量最多的金属元素与最多的非金属元素组成的化合物\_\_\_\_\_；
- (2) 3 个二氧化氮分子\_\_\_\_\_；
- (3) 2 个铵根离子\_\_\_\_\_；
- (4) 火碱\_\_\_\_\_

12（3 分）根据图中 abc 三种固体物质的溶解度曲线，回答问题：

- (1) 温度为\_\_\_\_\_°C时，a 和 c 物质的溶解度相同；
- (2) 要使接近饱和的 a 物质的溶解度变为饱和溶液，可采用的一种措施是\_\_\_\_\_；
- (3) 在  $t_2$ °C时，75 克 c 物质的饱和溶液中溶剂的质量是\_\_\_\_\_g



13（6 分）“五一”“十一”小长假外出旅游是许多人喜爱的一种休闲方式

- (1) 为防止旅途中皮肤意外擦伤后感染，常备碘酒碘酒中的溶剂是\_\_\_\_\_（写物质名称）

(2) 有时遇到蚊虫叮咬，蚊虫会分泌一些酸性物质使皮肤奇痒难忍你认为可选用下列\_\_\_\_\_来涂抹止痒（填序号）

A 食醋（含醋酸）      B 氢氧化钠      C 食盐水      D 牙膏或肥皂水

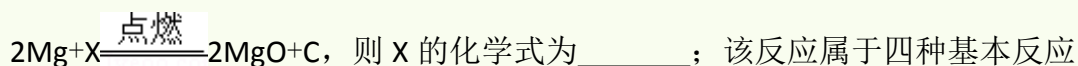
(3) 户外取泉水，往往用干净的棉纱口罩罩住水杯口，再经过口罩将水倒入储水罐备用这个操作属于物质分离中的\_\_\_\_\_（填操作名称）

(4) 旅途中会产生一些生活垃圾，提倡分类处理下列垃圾应放入金属类垃圾箱的是\_\_\_\_\_；应放入塑料类垃圾箱的是\_\_\_\_\_（填序号）

A 矿泉水瓶      B 铝制易拉罐      C 瓜果皮      D 纸质参观券

(5) 景区常见“珍珠粉”（主要成分是  $\text{CaCO}_3$ ）作为名贵中药材和保健品出售请写出它与盐酸反应的化学方程式：\_\_\_\_\_

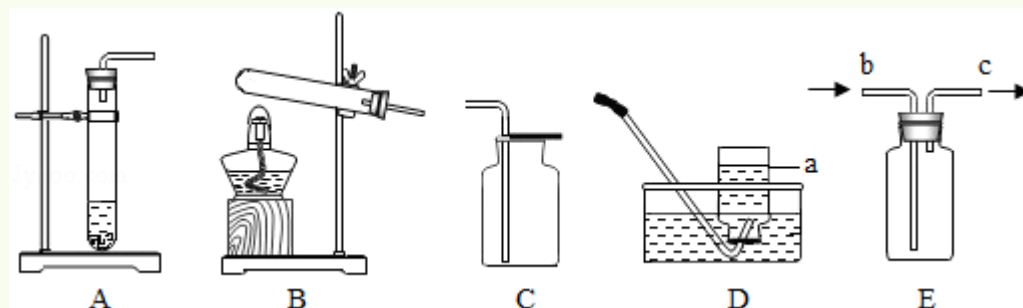
14（3分）已知镁可以在某种气体中燃烧，用化学方程式表达为：



类型中的\_\_\_\_\_反应标出氧化镁中镁元素的化合价\_\_\_\_\_

### 三实验探究（本大题包括 1 个小题，共 9 分）

15（9分）某校化学兴趣小组同学探究发现：铜绿  $[\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3]$  受热分解后，除生成  $\text{CO}_2$  和水蒸气外，试管中还有一些黑色粉末状固体请回答下列问题：



(1) 写出标号 a 的仪器名称\_\_\_\_\_

(2) 实验室分解铜绿选用的发生装置为\_\_\_\_\_（填序号）初中实验室制取  $\text{CO}_2$  收集装置也可用 E（长进短出），试分析其原因：\_\_\_\_\_

(3) 若向澄清的石灰水中通入少量  $\text{CO}_2$ ，可观察到的现象：澄清石灰水变浑浊用化学方程式表达：\_\_\_\_\_

(4) 充分反应后，兴趣小组对试管中的黑色粉末状固体进一步探究

a[提出问题]黑色固体是什么?

1

b[猜想与假设]黑色固体可能是：Ⅰ氧化铜Ⅱ炭粉Ⅲ\_\_\_\_\_

d[查阅资料]炭粉和氧化铜均为黑色固体炭粉不与稀酸反应，也不溶于稀酸而氧化铜可与稀酸反应而溶解

d[设计实验方案]向试管中的黑色固体滴加足量的试剂为\_\_\_\_\_（填序号）  
(A $H_2SO_4$  BNaOH CNaCl DH $_2O$ )，完成下列实验报告：

实验现象	实验结论
黑色固体全部溶解，溶液呈蓝色	猜想Ⅰ正确
	猜想Ⅱ正确
	猜想Ⅲ正确

如果猜想Ⅰ正确，猜想Ⅰ所发生反应的化学方程式为：\_\_\_\_\_

#### 四计算题（本大题包括1个小题，共5分）

16（5分）实验室有不纯的氯酸钾样品125g，把该样品与少量二氧化锰混合加热制取氧气（杂质不参加反应），充分反应后，固体混合物质量变化如下所示

反应前固体总质量	反应后固体总质量
135g	87g

- 生成氧气的质量为\_\_\_\_\_g；
- 氯酸钾在样品中的质量分数是多少？

# 四川省南充市中考化学试卷

参考答案与试题解析

一选择题（本大题包括 10 个小题，每小题 2 分，共 20 分）

1（2 分）下列变化属于物理变化的是（ ）

- A 用浓硫酸在纸上写字                      B 葡萄酿成酒  
C 米饭变馊                                      D 西瓜榨汁

【考点】E3：化学变化和物理变化的判别

【专题】512：物质的变化与性质

【分析】化学变化是指有新物质生成的变化，物理变化是指没有新物质生成的变化，化学变化与物理变化的本质区别是有无新物质生成，据此抓住化学变化和物理变化的区别结合事实进行分析判断即可

【解答】解：A 用浓硫酸在纸上写字，浓硫酸具有脱水性，能使纸碳化，有新物质生成，属于化学变化。

B 葡萄酿成酒的过程中有新物质酒精等生成，属于化学变化。

C 米饭变馊的过程中有对人体有害的新物质生成，属于化学变化。

D 西瓜榨汁的过程中只是从西瓜中分离出西瓜汁，没有新物质生成，属于物理变化。

故选：D。

【点评】本题难度不大，解答时要分析变化过程中是否有新物质生成，这里的新物质是指和变化前的物质是不同种的物质，若没有新物质生成属于物理变化，若有新物质生成属于化学变化

2（2 分）小明最近腹泻，医生建议他暂时不要吃富含蛋白质和油脂的食物所以小明应该选择的早餐是（ ）

- A 馒头和稀饭                                      B 红烧肉盖饭和菜汤  
C 火腿三明治和牛奶                              D 奶油面包和酸奶

【考点】J4：食品药品与健康食品中的有机营养素

【专题】528：化学与生活

**【分析】**由题意，医生建议他暂时不要吃富含蛋白质和油脂的食物根据人体所需六大营养素的种类食物来源，结合题中所给的食物判断所含的营养素，进行分析解答

**【解答】**解：医生建议他暂时不要吃富含蛋白质和油脂的食物。

A 馒头和稀饭中富含淀粉，淀粉属于糖类，故选项正确。

B 红烧肉盖饭中富含蛋白质油脂糖类，菜汤中富含维生素，故选项错误。

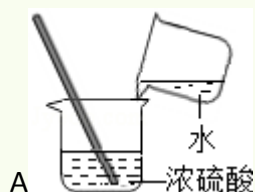
C 火腿三明治和牛奶中富含蛋白质，故选项错误。

D 奶油面包中富含奶油淀粉，奶油属于油脂，淀粉属于糖类 酸奶中富含蛋白质，故选项错误。

故选：A。

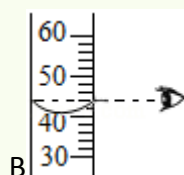
**【点评】**本题难度不大，掌握各种营养素的生理功能食物来源等是正确解答此类题的关键

3（2分）下列化学实验的基本操作，正确的是（ ）



A

稀释浓硫酸



B

读取液体体积



C

加入固体粉末



D

验满

**【考点】**42：测量容器—量筒；48：固体药品的取用；4D：浓硫酸的性质及浓硫酸的稀释；6F：氧气的检验和验满

**【专题】**531：常见仪器及化学实验基本操作

**【分析】**A 根据浓硫酸的稀释方法（酸入水，沿器壁，慢慢倒，不断搅）进行分析判断

B 根据量筒读数时视线要与凹液面的最低处保持水平进行分析判断

C 根据向试管中粉末状固体药品的方法进行分析判断

D 根据氧气验满的方法进行分析判断

**【解答】**



解：A 稀释浓硫酸时，要把浓硫酸缓缓地沿器壁注入水中，同时用玻璃棒不断搅拌，以使热量及时地扩散；一定不能把水注入浓硫酸中；图中所示操作错误。

B 量取液体时，视线与液体的凹液面最低处保持水平，图中视线没有与液体的凹液面最低处保持水平，操作错误。

C 取用固体粉末状药品时，应用药匙取用，不能用手接触药品，图中所示操作正确。

D 检验氧气是否集满时，应将带火星的木条放在瓶口，不能伸入瓶中，图中所示操作错误。

故选：C。

**【点评】**本题难度不大，熟悉各种仪器的用途及使用注意事项常见化学实验基本操作的注意事项是解答此类试题的关键

4 (2分) 下列物质的名称俗称化学式物质分类完全对应的是 ( )

A 汞 水银 Hg 化合物

B 碳酸氢钠 苏打  $\text{NaHCO}_3$  盐

C 过氧化氢 双氧水  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化物

D 固态二氧化碳 干冰  $\text{CO}_2$  有机物

**【考点】** A7：单质和化合物的判别；A9：常见的氧化物酸碱和盐的判别；AA：有机物的特征分类及聚合物的特性；D1：化学式的书写及意义

**【专题】** 513：化学用语和质量守恒定律

**【分析】** 根据常见化学物质的名称俗称化学式所属类别进行分析判断即可

**【解答】**解：A 水银是金属汞的俗称，其化学式为 Hg，是由一种元素组成的纯净物，属于单质；其名称俗称化学式物质分类不完全对应。

B 碳酸氢钠的俗称是小苏打，其化学式为  $\text{NaHCO}_3$ ；苏打是碳酸钠的俗称，其名称俗称化学式物质分类不完全对应。

C 过氧化氢俗称双氧水，其化学式为  $\text{H}_2\text{O}_2$ ，是由两种元素组成的且有一种是氧元素的化合物，属于氧化物，其名称俗称化学式物质分类完全对应。

D 固态二氧化碳俗称干冰，其化学式为  $\text{CO}_2$ ，虽含碳元素，但其性质与无机物类似，因此把它们看作无机，其名称俗称化学式物质分类不完全对应。

故选：C。

**【点评】**本题难度不大，熟练掌握常见化学物质的名称俗称化学式所属类别是正确解答此类题的关键

5 (2分) 推理是化学学习中常用的思维方法，下列推理正确的是 ( )

A 向某固体物质中加入稀盐酸，生成无色无味气体，证明该物质一定是碳酸盐

B 向碳酸钠溶液中滴加无色酚酞试剂，溶液变成红色，说明碳酸钠属碱类

C 某有机物在空气中燃烧生成二氧化碳和水，证明该有机物一定含有碳氢氧三种元素

D 某化肥与碱混合研磨，产生刺激性气味的气体，证明该化肥是铵态化肥

**【考点】** 93: 酸的化学性质; 9H: 盐的化学性质; 9L: 铵态氮肥的检验; A9: 常见的氧化物酸碱和盐的判别; G1: 质量守恒定律及其应用

**【专题】** 513: 化学用语和质量守恒定律; 525: 常见的酸 酸的通性; 527: 常见的盐 化学肥料

**【分析】** A 根据稀盐酸的化学性质来分析;

B 根据盐溶液的酸碱性来分析;

C 根据质量守恒定律来分析;

D 根据铵态氮肥的检验方法来分析

**【解答】** 解: A 碳酸盐和活泼的金属均能与稀盐酸反应释放出气体，故错误;

B 碳酸钠是由金属阳离子和酸根阴离子构成的化合物，是一种盐，其水溶液显碱性，也能使无色酚酞试液变红色，故错误;

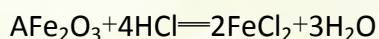
C 有机物燃烧后生成二氧化碳和水，根据质量守恒定律可知，其中一定含有碳元素和氢元素，可能含有氧元素，故错误;

D 铵态氮肥与熟石灰共同研磨会释放出具有刺激性气味的氨气，此方法可用检验铵态氮肥，故正确。

故选: D。

**【点评】**逻辑推理是一种科学的学习方法，应提倡学生学习这种学习方法，但应注意推理的合理性正确性

6 (2分) 下列化学方程式书写正确的是 ( )



以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。

如要下载或阅读全文，请访问：

<https://d.book118.com/108005113107006101>