



扫码查看解析

2020年贵州省铜仁市中考试卷

化 学

注：满分为60分。

可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 F-19 Na-23 Mg-24 Al-27 S-32 Cl-35.5 K-39 Ca-40 Mn-55 Fe-56 Cu-64 Zn-65 Ag-108 Ba-137

一、选择题（本题共9小题，每小题2分，共36分。每小题只有一个选项符合题意，请将正确选项的序号涂黑）

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. 铁水铸成锅 B. 纸张燃烧 C. 水蒸气变成水 D. 汽油挥发
2. 生活中的下列物质属于纯净物的是（ ）
A. 酱油 B. 豆浆 C. 海水 D. 氧气
3. 化学是一门以实验为基础的科学，实验室用高锰酸钾制氧气的实验中，下列仪器不需要使用的是（ ）
A. 玻璃棒 B. 大试管 C. 铁架台 D. 单孔塞
4. 下列化学反应及变化中叙述正确的是（ ）
A. NO_2 中N元素的化合价是+3价
B. $CO+CuO \xrightarrow{\Delta} Cu+CO_2$ 该反应类型为置换反应
C. 氧气的化学性质很活泼，在常温下能与所有物质发生化学反应
D. 稀硫酸与氢氧化钠溶液反应的化学方程式为： $H_2SO_4+2NaOH=Na_2SO_4+2H_2O$
5. 化学就在我们身边，下列说法正确的是（ ）
A. pH值小于7的降雨称为酸雨
B. 二氧化碳极易与血红蛋白结合，造成生物体内缺氧
C. 空气是一种混合物，空气的成分按体积计氮气约占78%
D. 溶液在生活中应用广泛，均一、稳定的液体都是溶液
6. 下列有关物质构成的说法中正确的是（ ）
A. 分子是由原子构成的
B. 分子是化学变化中的最小粒子
C. 相同原子无法构成不同的分子
D. 元素周期表共有7个纵行，18个横行
7. 下列叙述错误的是（ ）
A. 硫在氧气中燃烧发出蓝紫色火焰，生成二氧化硫气体



扫码查看解析

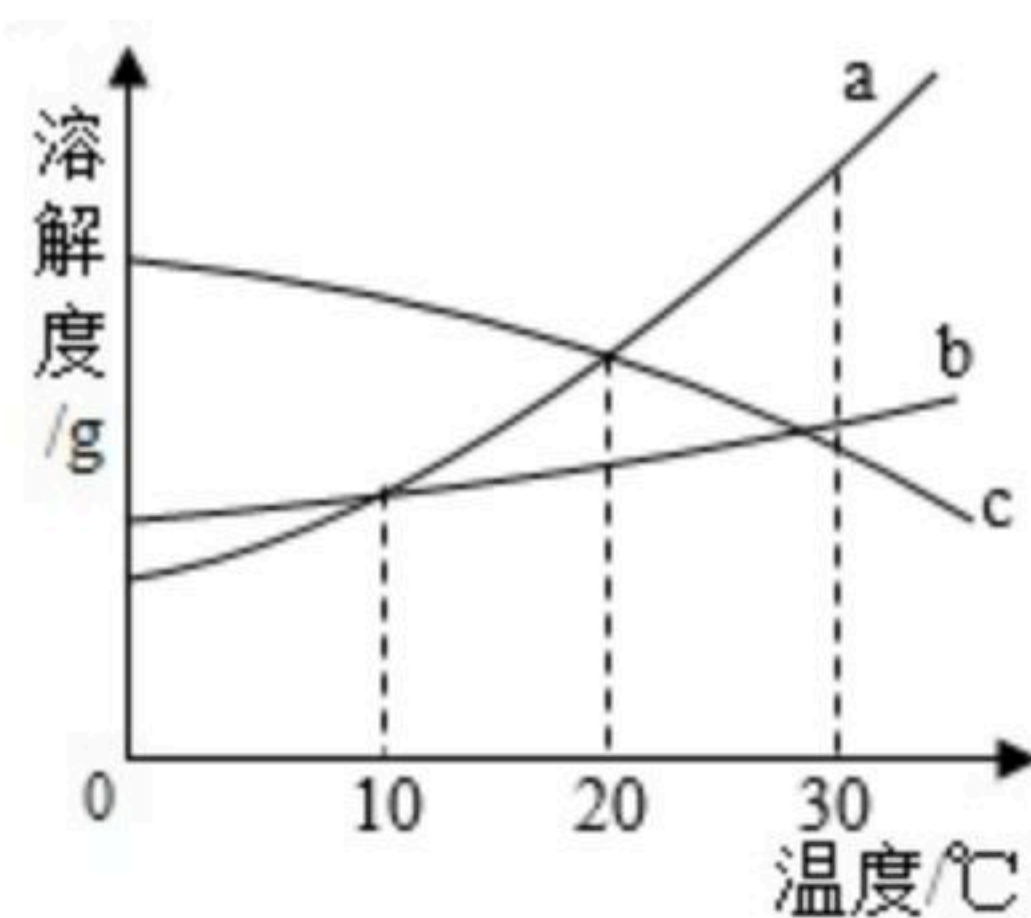
- B. 实验室丢失标签的 KCl 、 $NaOH$ 、 $CuSO_4$ 三瓶溶液，不用加其他试剂就可相互鉴别
C. 不慎将浓硫酸沾到皮肤上，立即用大量水冲洗，再涂上3% - 5%的碳酸氢钠溶液
D. 密闭容器中，3.4g H_2O_2 完全分解，生成物的质量分别是：2.0g H_2O ，1.4g O_2

8. 下列物质的名称、俗称与用途对应正确的是 ()

	物质名称	俗称	用途
A	碳酸钠	火碱	制造玻璃
B	碳酸氢钠	苏打	焙制糕点
C	氢氧化钙	消石灰	改良酸性土壤
D	甲醛溶液	福尔马林	长期保鲜食品

- A. A B. B C. C D. D

9. 如图是a、b、c三种物质的溶解度曲线，下列说法正确的是 ()



- A. a、b两种物质的溶解度相等
B. a、b、c三种物质的溶解度大小顺序为 $a > b > c$
C. 从0°C到30°C时，随着温度的升高，c物质的溶解度变化最小
D. 温度从10°C到20°C时，a、b两种物质的溶解度都在增大，其中a物质的溶解度受温度影响较大

二、填空题（共4个小题，每空1分，共17分。请将答案填写在答题卡相应位置上。）

10. 用化学符号或化学式填空：

- (1) 2个钾原子_____。
(2) 3个氖气分子_____。
(3) 甲烷的化学式_____。
(4) 氢氧化铜中的阳离子_____。

11. 食醋、 KNO_3 、加碘食盐、尿素 $[CO(NH_2)_2]$ 、棉花、干冰等是生活中常见物质，请用所学的化学知识选择上述物质完成下列问题：

- (1) 能有效预防大脖子病的是_____。
(2) 能使石蕊溶液变红的是_____。
(3) 属于天然高分子化合物的是_____。
(4) 用于人工降雨的物质是_____。
(5) 化肥对提高农作物的产量具有重要作用，属于复合肥料的是_____。



扫码查看解析

12. 水、燃烧与我们生活息息相关。

(1) 水是生命之源，生活中常用_____的方法降低水的硬度。

(2) 燃烧与人类的生活以及社会的发展有着密切的联系，通常情况下，燃烧需要三个条件：氧气（或空气）、可燃物、_____。熄灭酒精灯，用灯帽盖的方法，采用的原理是_____。

13. 请用化学知识回答下列问题。

(1) 铜仁市的锰资源非常丰富，锰及锰的化合物应用广泛，实验室用氯酸钾和二氧化锰混合制取氧气，二氧化锰作用是_____。

(2) 金刚石、石墨和 C_{60} 都是由碳元素组成的单质，但它们的物理性质差异较大，石墨具有_____可制成电极。

(3) 钢铁在生活中应用广泛，在潮湿的空气中铁制品容易生锈（铁锈的主要成分是 Fe_2O_3 ），用稀硫酸除铁锈的化学方程式为_____。

(4) 金属及金属材料在生产生活中有广泛的应用，请根据相关信息回答问题。

①现有铁、铜、锌三种金属，请选择一种试剂_____（填化学式），通过实验证明它们金属活动性的强弱。

②金属钠非常活泼，在自然界以化合物的形式存在，近年来对钠电池的研究也取得了较大进展。工业上常用电解熔融状态的氯化钠制取单质钠，并产生氯气（ Cl_2 ），请写出该反应的化学方程式_____（该反应与电解水类似）。

三、简答题（共2个小题，每小题3分，共6分。请将答案填写在答题卡相应位置上。）

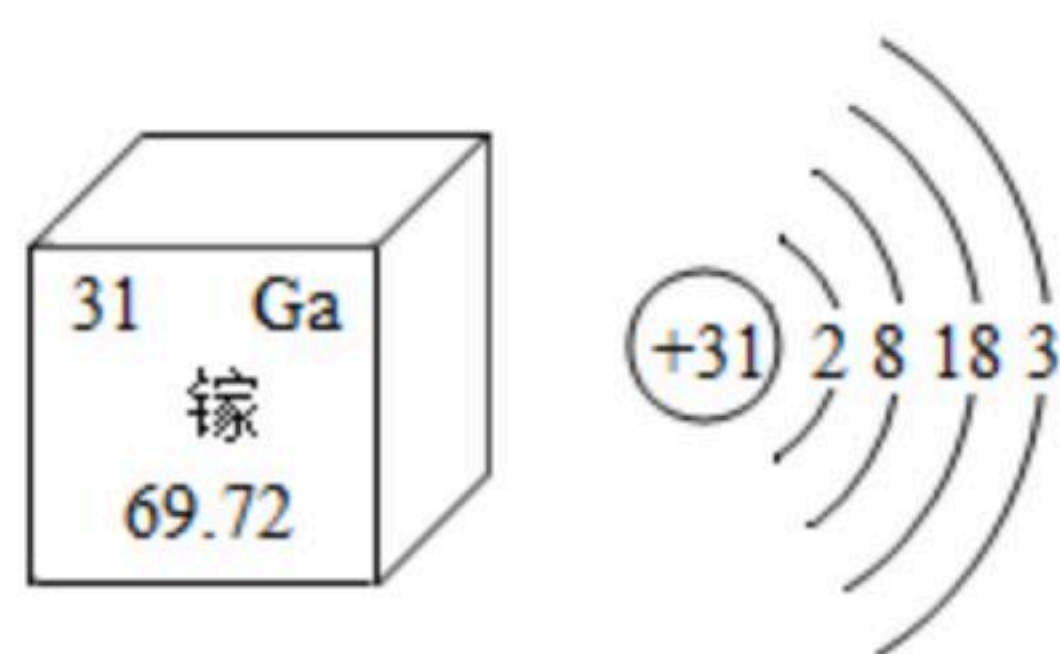
14. 今年新型冠状病毒疫情肆虐全球，我国在抗击疫情方面充分体现了大国担当，通过全国人民共同努力有效控制住了疫情的发展。

(1) 疫情期间，某食品公司向医院捐赠了一批“即热米饭”，该“即热米饭”用生石灰和水的反应作为热源，请写出化学方程式_____，在饮食搭配中一定要注意营养均衡，该“即热米饭”料包中含有米饭、胡萝卜、牛肉、青菜等，其中主要含蛋白质的是_____。

(2) 在日常生活中要养成良好的生活方式，勤洗手能有效保护自己，减少病毒和细菌的入侵，下列可用于手部消毒的物质为_____。

A. 浓硫酸 B. 酒精 C. 洁厕灵 D. 84消毒液

15. 金属镓的性质与铝相似，镓在元素周期表中的相关信息及原子结构示意图如图，请回答下列问题：



(1) 镓元素的相对原子质量_____。

(2) 镓原子的最外层电子数为_____个。

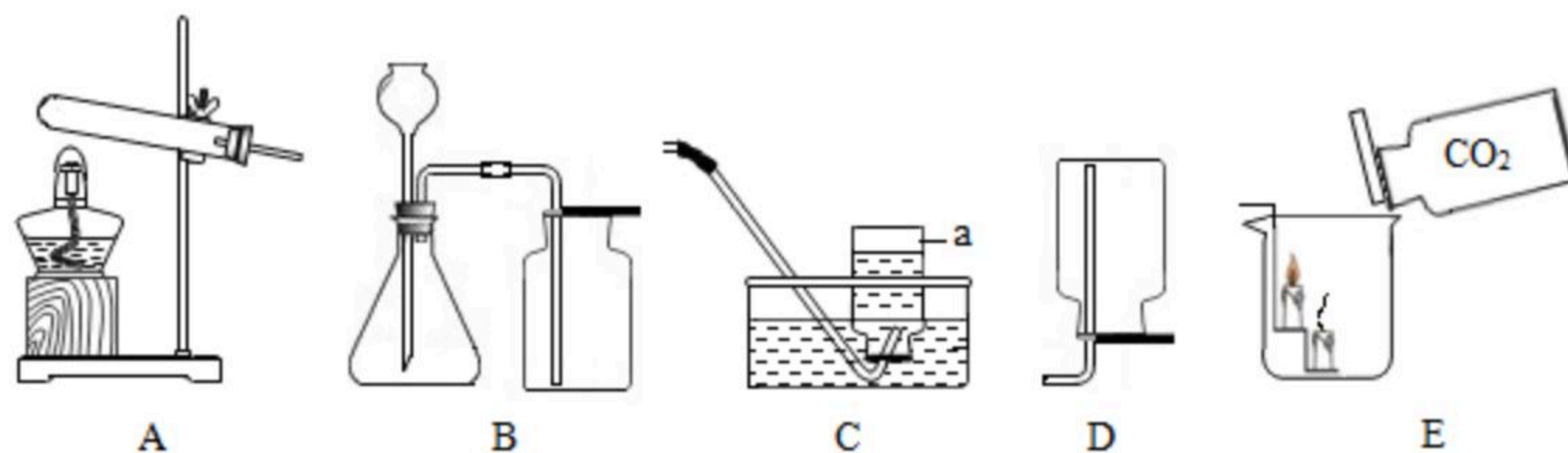


扫码查看解析

(3) 根据原子结构示意图, 可知镓原子的最外层电子在反应中容易失去, 请写出金属镓与稀硫酸反应的化学方程式_____。

四、实验与探究题 (共2个小题, 每空1分共13分。请将答案填写在答题卡相应位置上。)

16. 根据下列图示实验装置。回答有关问题。



(1) 写出标有字母a的仪器名称_____。
(2) 实验室用大理石制取CO₂的反应原理_____ (用化学方程式表示), 选择_____ (填字母) 装置制取二氧化碳。

(3) 从图E观察到的现象说明CO₂具有性质是_____, 写出检验CO₂气体的方法_____, (用化学方程式表示)。

(4) 写出实验室选用A装置制取氧气的反应方程式_____, 实验室要得到比较纯净的氧气通常选用_____ (填字母) 装置收集。

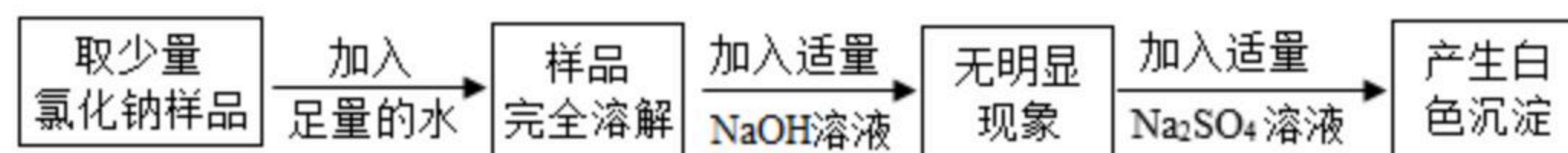
17. 酸碱盐在工农业生产和生活中应用广泛, 请用所学化学知识回答问题。

(1) 日常生活中有以下常见物质: 白醋、纯碱、苛性钠、小苏打、硫酸铵, 其中属于碱的是_____ (填上述物质)。将少量无色酚酞溶液滴加到碱溶液中, 溶液变_____。

(2) 如饮食不当, 胃会分泌出大量胃酸, 服用含有下列哪种物质的药物可以中和过多胃酸, 写出反应的化学方程式_____。

A. NaOH B. Na₂CO₃ C. Al(OH)₃

(3) 某氯化钠样品中, 可能含有杂质: BaCl₂、MgCl₂、Na₂SO₄中的一种或几种, 某校课外化学兴趣小组的同学进行实验探究杂质成分, 探究过程如图 (已知氢氧化镁难溶于水):



根据以上实验信息, 用_____ 操作方法, 可将上述实验过程中产生的白色沉淀与溶液分离, 加入适量NaOH溶液的目的在于_____, 写出杂质与Na₂SO₄溶液反应的化学方程式_____。

五、计算题 (本题包括1个小题, 共6分。请将答案填写在答题卡相应位置上。)

18. 铜粉中混有少量的铁粉, 为了除去铁粉, 某校兴趣小组同学, 取该铜粉20g于烧杯中,



然后等量分5次加入未知质量分数的某强酸（W）溶液，充分反应后所得数据如下表，请根据相关知识和图表信息回答下列问题。

项目	第1次	第2次	第3次	第4次	第5次
加入W溶液的质量/g	5	5	5	5	5
每次产生气体的质量/g	0.01	0.01	0.01	0.005	0

- (1) 写出你所选择酸（W）的化学式_____。
- (2) 铜粉中混有铁粉的质量是_____。
- (3) 计算你选择酸（W）的质量分数（写出计算过程）。



扫码查看解析