



扫码查看解析

2020年贵州省铜仁市万山区中考一模试卷

化学

注：满分为60分。

一、选择题（本题共9小题，每小题2分，共共18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. 下列词语对应的化学知识解释错误的是（ ）

- A. 百炼成钢——高温锤打降低生铁中碳元素的含量
- B. 釜底抽薪——清除可燃物可以灭火
- C. 火上浇油——油锅起火用水浇灭
- D. 铜墙铁壁——金属的硬度相对都比较大

2. 下列物质属于单质的是（ ）

- A. 黄铜
- B. 水
- C. 氦气
- D. 稀盐酸

3. 垃圾分类、回收是保护环境的重要措施，废弃的易拉罐属于（ ）

- A.  可回收物
Recyclable
- B.  有害垃圾
Harmful waste
- C.  厨房垃圾
Kitchen waste
- D.  其他垃圾
Other waste

4. 食盐、食醋、纯碱等均为家庭常用物质，利用这些物质不能进行的实验是（ ）

- A. 用食醋鉴别食盐和纯碱
- B. 除去热水瓶中的水垢
- C. 检验鸡蛋壳能否溶于酸
- D. 鉴别自来水中是否有 Cl^-

5. 下列知识的归纳与整理正确的是（ ）

- A. 物质的组成与分类：由同种元素组成的物质不一定是化合物
- B. 溶液的酸碱性：不能使无色酚酞变色的溶液，其 pH 一定不大于7
- C. 二氧化碳气体的用途：气体肥料、灭火、制碳酸饮料、冶炼金属
- D. 构成物质的微粒：分子由原子构成，分子的体积和质量一定比原子大

6. 下列说法正确的是（ ）

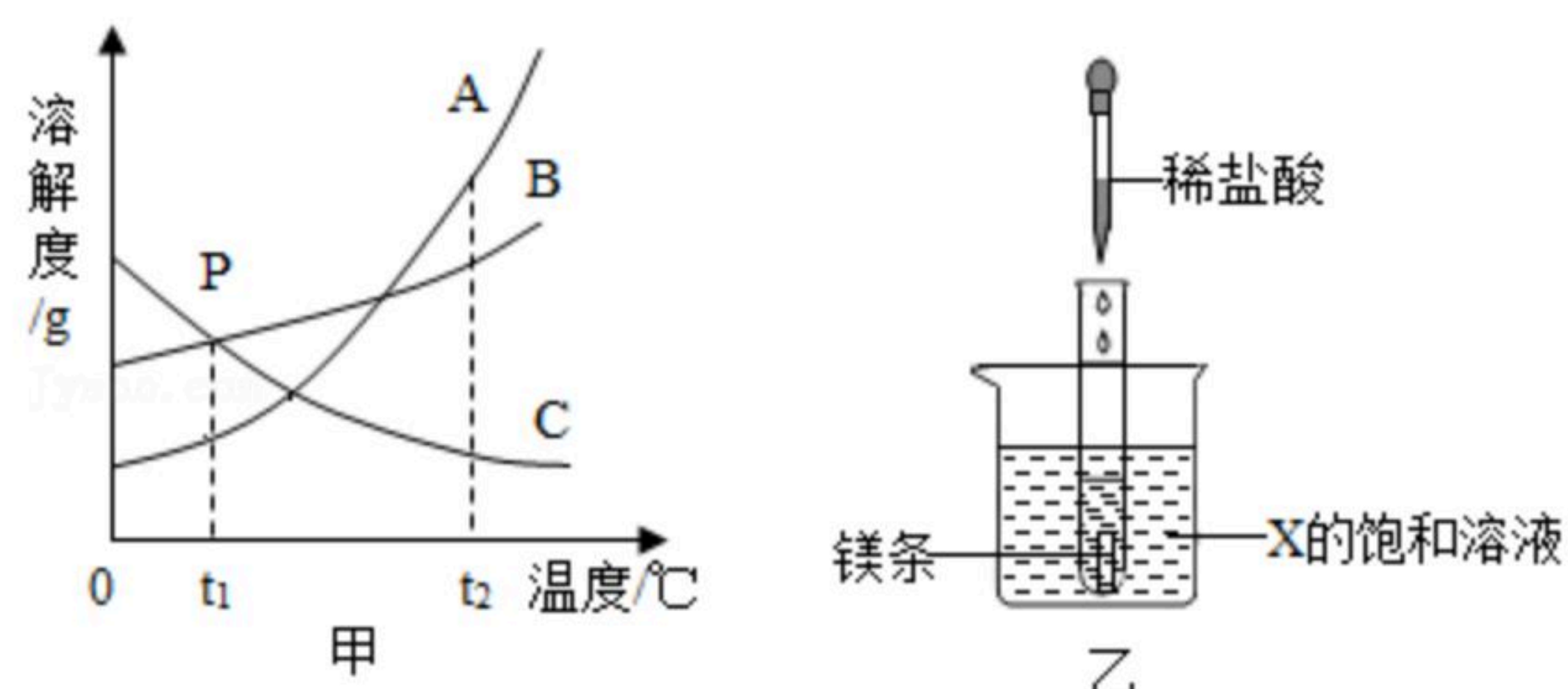
- A. 合金、合成材料、合成橡胶等都是重要的有机合成材料
- B. 摄入维生素不足，不会患营养缺乏症
- C. 羊毛和涤纶可用燃烧闻气味的方法区别
- D. 地壳中含量最多的金属元素是铁

7. 下列实验基本操作正确的是（ ）

- A. 向燃着的酒精灯里添加酒精
- B. 实验室中的药品可以拿出实验室



扫码查看解析



(1) 甲图中, $t_2^\circ\text{C}$ 时, A、B、C三种物质中, 溶解度最大的是_____。P点所表示的含义为_____。

(2) $t^\circ\text{C}$ 时, 将B物质的不饱和溶液转变成饱和溶液可采取的方法是_____。

(3) 如乙图所示, 20°C 时, 把试管放入盛有X的饱和溶液的烧杯中, 在试管中加入几小段镁条, 再加入5mL稀盐酸, 立即产生大量的气泡, 同时烧杯中出现浑浊, 则X可能为A、B、C三种固体物质中的哪一种? _____。(提示: 镁和盐酸反应放热)

13. 2019年是“国际化学元素周期表年”。

(1) 中国科学院院士张青莲教授对铟、铱、锗的等的相对原子质量的测定做出了杰出贡献。锗元素在元素周期表中的部分信息如图所示, 锗的相对原子质量为_____。

32	Ge
锗	
72.63	

(2) 中国科学家姜雪峰当选为“全球青年化学家元素周期表硫元素大使”。请画出硫原子的结构示意图_____；硫原子与硫离子的化学性质_____（填“相同”或“不同”）。

(3) 黑火药爆炸的反应是 $\text{S}+3\text{C}+2\text{KNO}_3 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{X}+3\text{CO}_2\uparrow+\text{N}_2\uparrow$, X的化学式为_____。

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. 2019年底, 我国武汉出现了新冠肺炎疫情, 政府采取有效的隔离措施控制了疫情蔓延, 据有关资料显示: 新型冠状病毒在高温、碱性环境(如氢氧化钠溶液)、医用酒精或次氯酸钠等消毒剂中活性明显降低。请回答:

(1) 次氯酸钠(NaClO)属于_____ (填“氧化物”“酸”“碱”或“盐”);

(2) 国家卫健委高级别专家组成员李兰娟院士通过实验证实, 可用质量分数为75%的酒精杀灭病毒。酒精具有挥发性, 平时要_____保存; 现有一瓶浓度为96%的酒精溶液100g, 欲配制成浓度为75%的酒精溶液需要加水_____g。

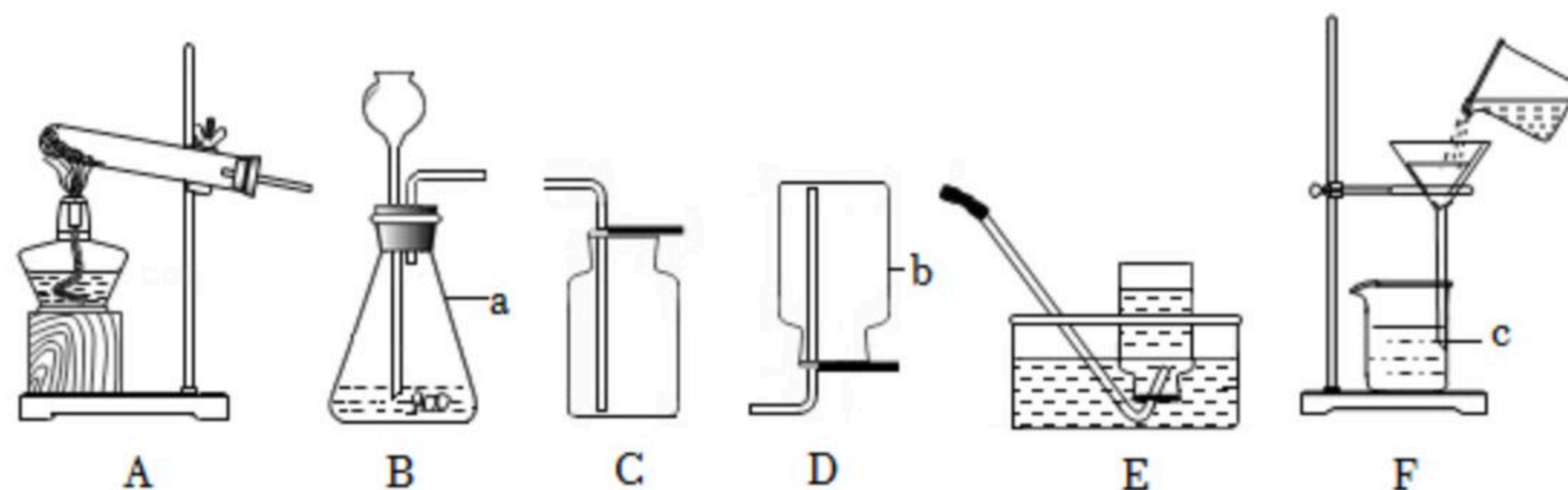
15. 最近铜仁电视台报道, 十里锦江部分河段水草生长迅猛, 环卫工人每天要打捞几船的水草和垃圾, 为了锦江河水不受到污染, 你有哪些好的建议? (至少写三条)

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. 根据下列实验装置图, 按要求回答下列问题:



扫码查看解析



(1) 写出a的仪器名称 _____，某同学选择F装置完成“粗盐提纯”实验，请写出需要补充的玻璃仪器名称 _____。

(2) 实验室若要制取氧气，选择的发生装置是 _____ (填字母)，写出所选实验装置制取氧气的化学方程式 _____

_____；若选用B装置制氧气的优点是 _____。

(3) 实验室欲收集一瓶CO₂气体，应选的收集装置是 _____ (填字母)，写出实验室检验CO₂气体的化学方程式 _____。

17. 酸、碱、盐及氧化物在生产、生活中应用广泛，使用时必须规范科学。请你根据它们的性质回答下列问题：

(1) 有Ba(OH)₂溶液、稀H₂SO₄、Ba(NO₃)₂溶液、石灰石、小苏打、熟石灰等六种物质，其中常用于改良酸性土壤的是 _____；写出其中能发生中和反应的化学方程式： _____。

(2) 实验室有三瓶失去标签的试剂：稀HCl、NaOH溶液、CuSO₄溶液，不用其他任何试剂就可将它们鉴别出来，其中最先鉴别出来的物质是 _____，写出鉴别过程中发生反应的化学方程式 _____。

(3) NaOH溶液、澄清石灰水在空气中长期敞口放置易变质，写出NaOH在空气中变质的化学方程式 _____，要除去已变质的澄清石灰水中少量的杂质，采用的有效方法是 _____。

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. 小明同学在化学课外兴趣小组活动课上，做了氧化铜和稀硫酸反应的实验后，发现实验桌上有一瓶不知浓度的NaOH溶液(如图1标签所示)。他决定用实验后的废液测定此NaOH溶液的溶质质量分数。他将废液过滤，取滤液100g于一只烧杯中，取未知浓度的NaOH溶液慢慢滴入烧杯中，滴入NaOH溶液的质量与生成沉淀的质量关系如图2所示：

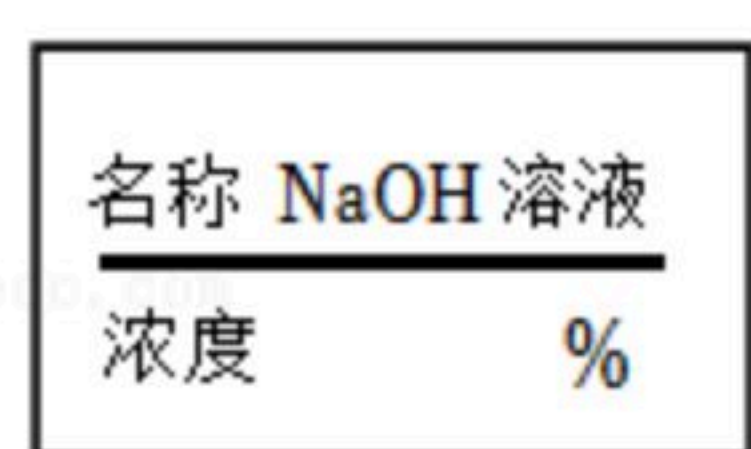


图1

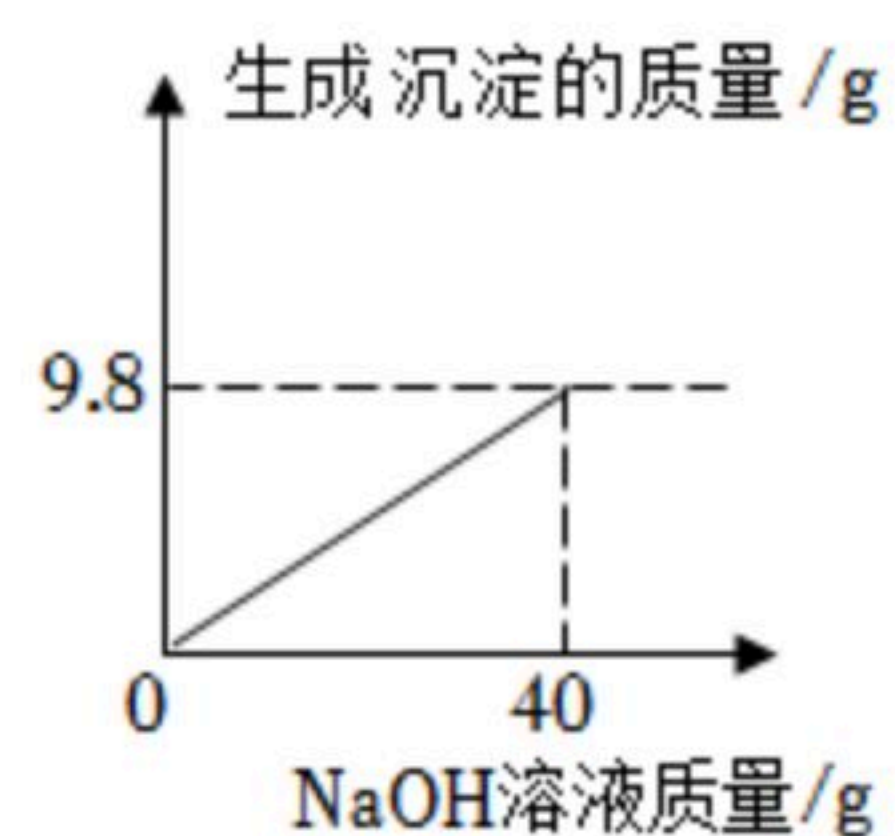


图2

(1) 计算100g滤液中CuSO₄的质量是多少？

(2) 计算此氢氧化钠溶液溶质的质量分数？