



扫码查看解析

2018年湖北省鄂州市中考试卷

化 学

注：满分为50分。

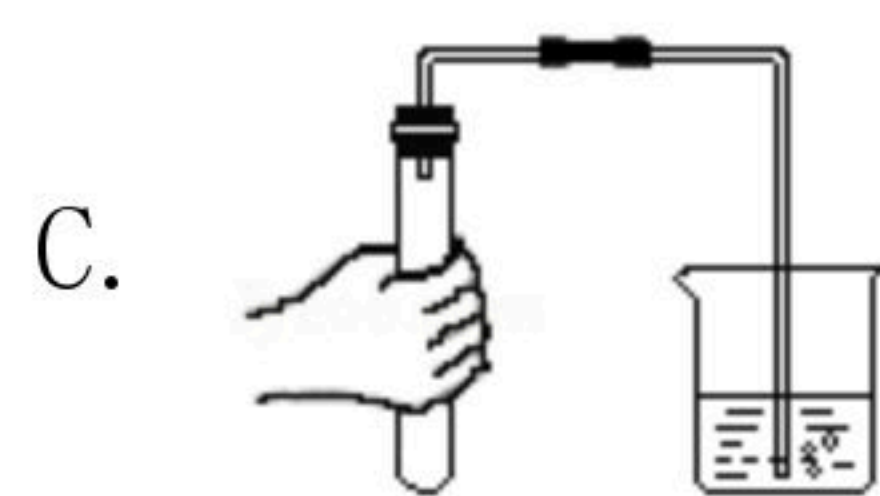
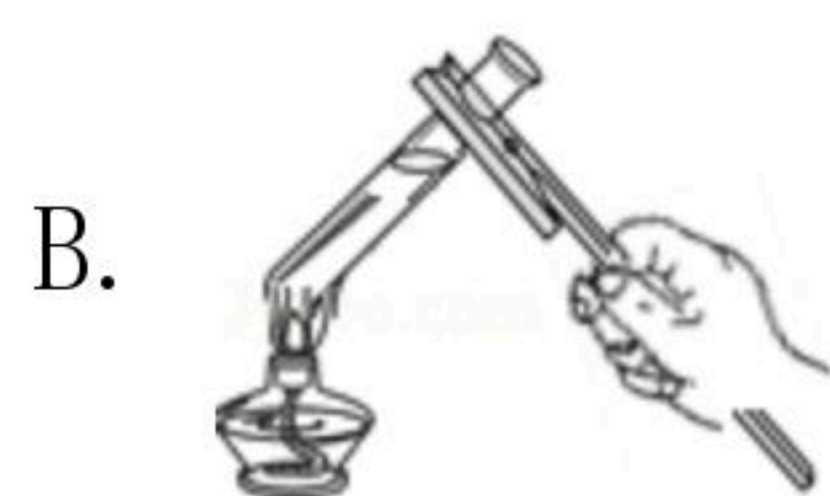
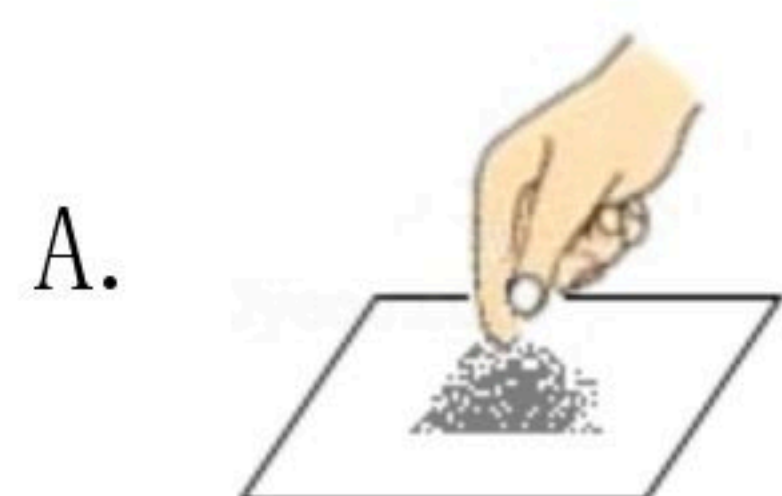
可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 F-19 Na-23 Mg-24 Al-27 S-32 Cl-35.5 K-39 Ca-40 Mn-55 Fe-56 Cu-64 Zn-65 Ag-108 Ba-137

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，本大题共12小题，每小题2分）

1. 下列变化中属于化学变化的是（ ）

- A. 废纸撕碎 B. 笔盒生锈 C. 冰消雪融 D. 盐酸挥发

2. 下列实验基本操作正确的是（ ）



3. 对下列日常生活中的现象解释不合理的是（ ）

- A. 酒香不怕巷子深——分子在不断运动
B. 变瘪的乒乓球放在热水中鼓起——分子的体积变大
C. 湿衣服在阳光下比阴凉处干得快——温度升高，分子的运动速度加快
D. 石油气加压可贮存在钢瓶中——分子间有间隔，加压使得间隔缩小

4. 下列有关说法正确的是（ ）

- A. H_2O_2 中氧元素的化合价是-2价
B. "毒大米"中含有金属镉(Cd)，镉的原子序数为48，则中子数和质子数都为48

C. 氯原子结构示意图为 ，在反应中若得到1个电子即变成氯离子(Cl^-)

D. $3Fe^{2+}$ 表示三个铁离子

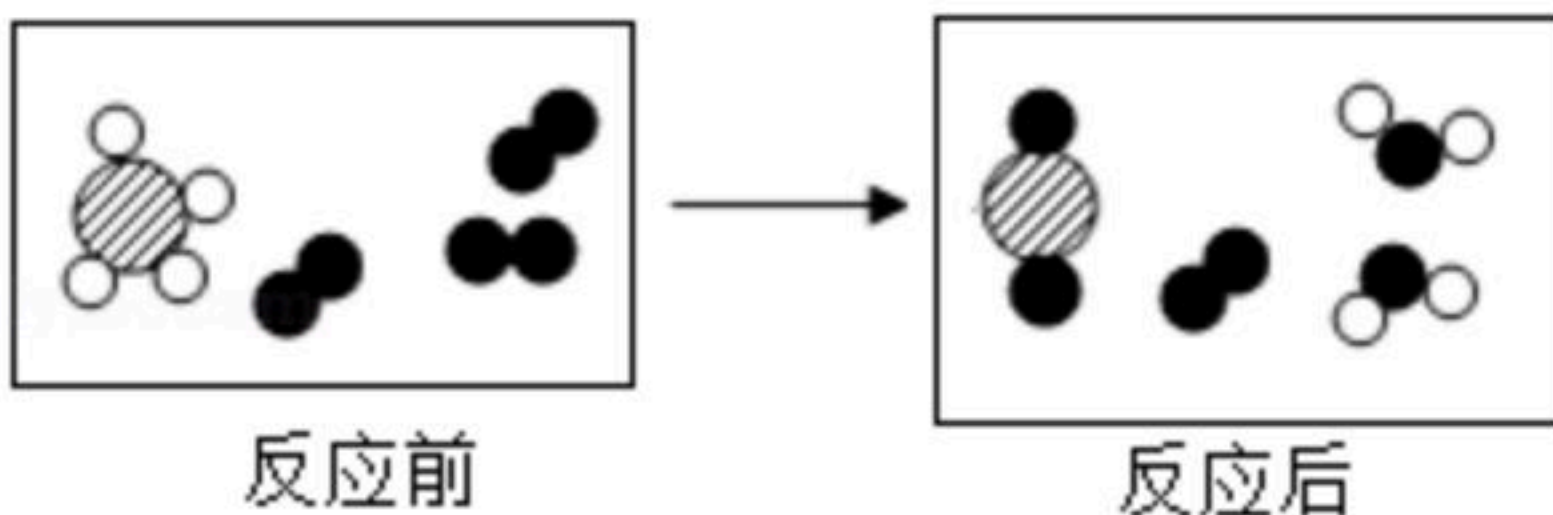
5. 人体摄入锌不足会引起各种疾病，缺锌者可在医生的指导下通过服用葡萄糖酸锌口服液来补锌。已知葡萄糖酸锌的化学式为 $C_{12}H_{22}O_{14}Zn$ 。下列说法正确的是（ ）

- A. 葡萄糖酸锌的相对分子质量是455g
B. 葡萄糖酸锌是由四种元素组成的
C. 一个葡萄糖酸锌分子中含有48个原子
D. 葡萄糖酸锌属于有机高分子化合物

6. 节能减排，低碳出行是我们倡导的生活方式。下列有关碳及其化合物的说法正确的是（ ）

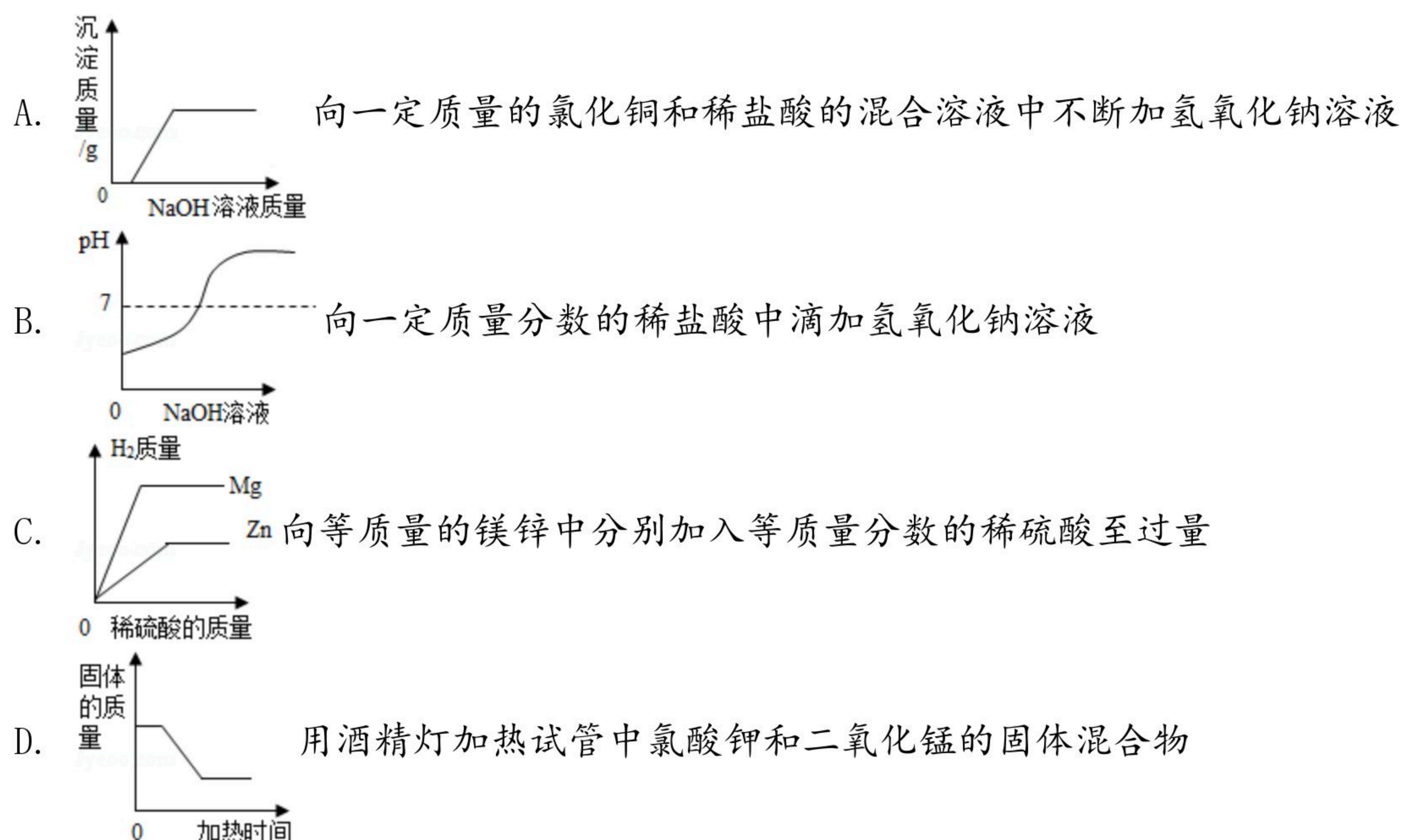


扫码查看解析

- A. 金刚石、石墨、 C_{60} 都是由碳元素组成的单质，其性质相同
- B. 一氧化碳和二氧化碳的组成元素相同，在一定条件下可以相互转化
- C. 将二氧化碳通入紫色石蕊试液中，使紫色石蕊试液变红的物质是二氧化碳
- D. 可用点燃的方法除去二氧化碳中混有的少量的一氧化碳
7. 化学与生活密切相关。下列做法正确的是（ ）
- A. 只需一滴，清水就能变成高汤的食品添加剂"一滴香"应予以推广
- B. 发现厨房中的燃气泄漏时，应打开排气扇将燃气迅速排出
- C. 为消除松花皮蛋中碱性物质的涩味可加入少量食醋
- D. 霉变大米或花生含有有害物质，必须高温蒸煮后才能食用
8. 如图为某反应的微观示意图，其中不同的球代表不同元素的原子，下列说法正确的是（ ）
- 
- A. 反应前后各元素的化合价都保持不变
- B. 该反应有三种物质生成
- C. 该反应属于置换反应
- D. 反应前密闭容器内物质的总质量一定等于反应后密闭容器内物质的总质量
9. 在硝酸铜、硝酸锌和硝酸银的混合溶液中加入一定量的铁粉，充分反应后过滤，得到滤渣和滤液。下列结论中正确的是（ ）
- A. 如果滤渣中有铜粉，则滤液中一定没有硝酸铜
- B. 如果滤渣中有铁粉，则滤液中一定没有硝酸铜、硝酸银
- C. 如果滤渣中没有铜粉，则滤液中一定没有硝酸银
- D. 如果滤渣中没有铁粉，则滤液中一定有硝酸铜、硝酸亚铁、硝酸锌
10. 下列各组离子能在 $pH=10$ 的溶液中大量共存的是（ ）
- A. Cu^{2+} 、 Na^{+} 、 NO_3^{-} 、 K^{+}
- B. Mg^{2+} 、 Na^{+} 、 Cl^{-} 、 NO_3^{-}
- C. K^{+} 、 Na^{+} 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-}
- D. H^{+} 、 Ba^{2+} 、 K^{+} 、 NO_3^{-}
11. 下列有关物质鉴别方案错误的是（ ）
- A. 氯化镁溶液、氢氧化钠溶液、硫酸溶液、硫酸铜溶液，不加任何试剂即可鉴别
- B. 氧化铜粉末、炭粉、铁粉三种黑色粉末用一种试剂无法鉴别
- C. 软水、硬水可用加肥皂水观察即可鉴别
- D. 硫酸铵和硫酸钾两种化肥，加熟石灰混合研磨闻气味即可鉴别
12. 下列四个图象分别对应四个变化过程，其中错误的是（ ）



扫码查看解析



二、填空与简答题（本大题共4个小题，其中13-15题每空1分，第16题6分，共18分）

13. 化学与生产、生活息息相关。留心观察，化学就在我们身边。请用所学知识填空：

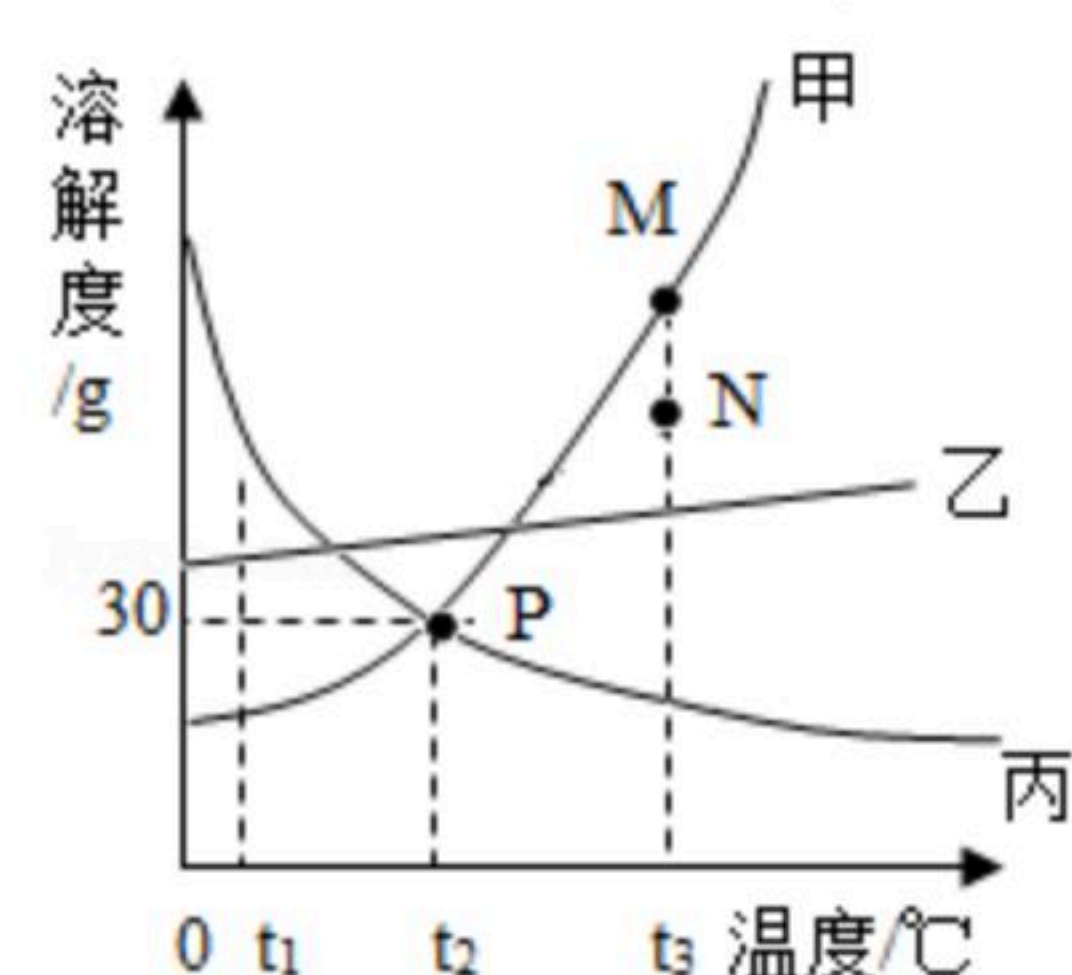
(1) 俗话说："心急吃不了热豆腐"。豆腐是一种绿色健康食品，其富含的主要营养素是_____；

(2) 现在干洗店老板会用装有活性炭的新款干洗机代替旧款干洗机，可将有毒物质大约降至原来的三分之一。这一改进是利用了活性炭的_____性。

(3) 森林遍布油松和灌木，树下腐败的落叶较厚，非常容易燃烧，火势蔓延速度快，火线方向飘忽不定，极易给扑救人员造成危险。森林灭火时常开挖隔离带，其灭火的原理是_____；

(4) 校园运动设施或器材中①排球 ②塑胶跑道 ③钢制单杆 ④尼龙跳绳，其中没有用到合成材料的是_____。（填序号）

14. 甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线如图所示，回答下列问题：



(1) 曲线中P点含义是_____。

(2) 将 $t_1^\circ\text{C}$ 时甲、乙、丙三种物质的饱和溶液分别升温到 $t_2^\circ\text{C}$ ，此时三种物质的溶质质量分数从大到小的顺序是_____。

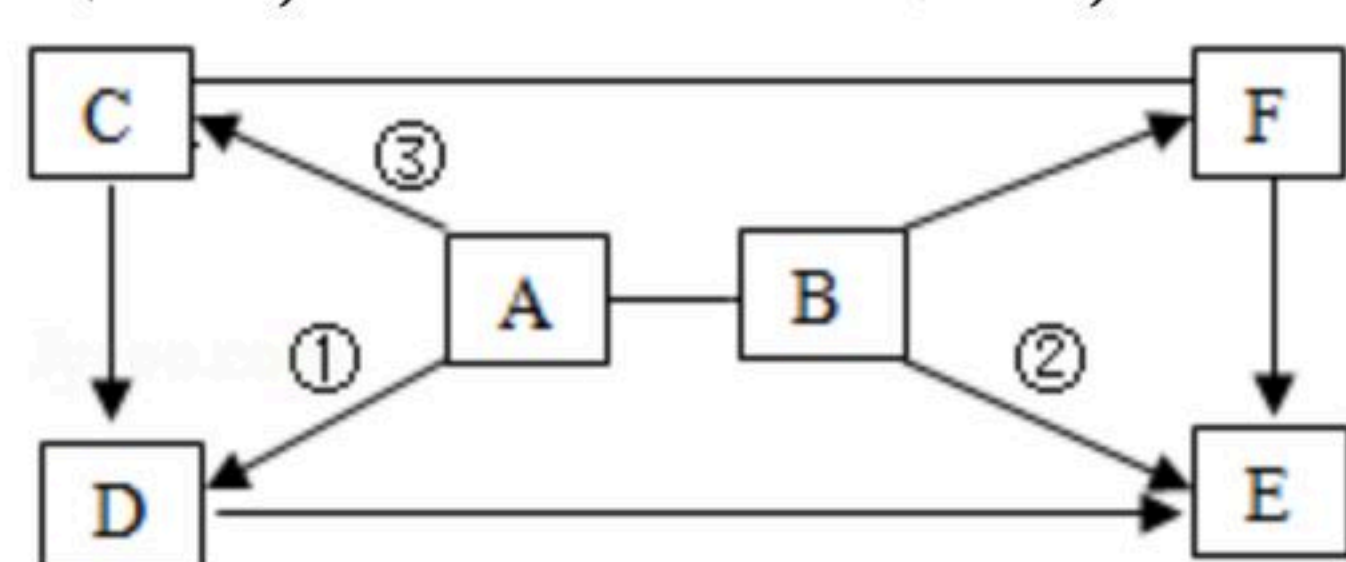
(3) 要想从乙物质饱和溶液中结晶得到大量乙物质的最好方法是_____。

(4) $t_3^\circ\text{C}$ 时，若要在该温度下将组成在M点的甲溶液转化为N点的甲溶液，可采用的方法是_____。



扫码查看解析

15. $A-F$ 是初中化学常见的六种物质，它们之间的关系如图所示，“ $\rightarrow$ ”表示物质间的转化关系，“ $-$ ”表示两种物质间能相互反应，部分反应物、生成物未标出）。物质 A 由三种元素组成，可以与酸、碱、盐三类物质发生反应， C 是一种常见的碱， D 是厨房常用的调味品， F 溶液呈黄色，反应①②都有白色沉淀生成，试回答：

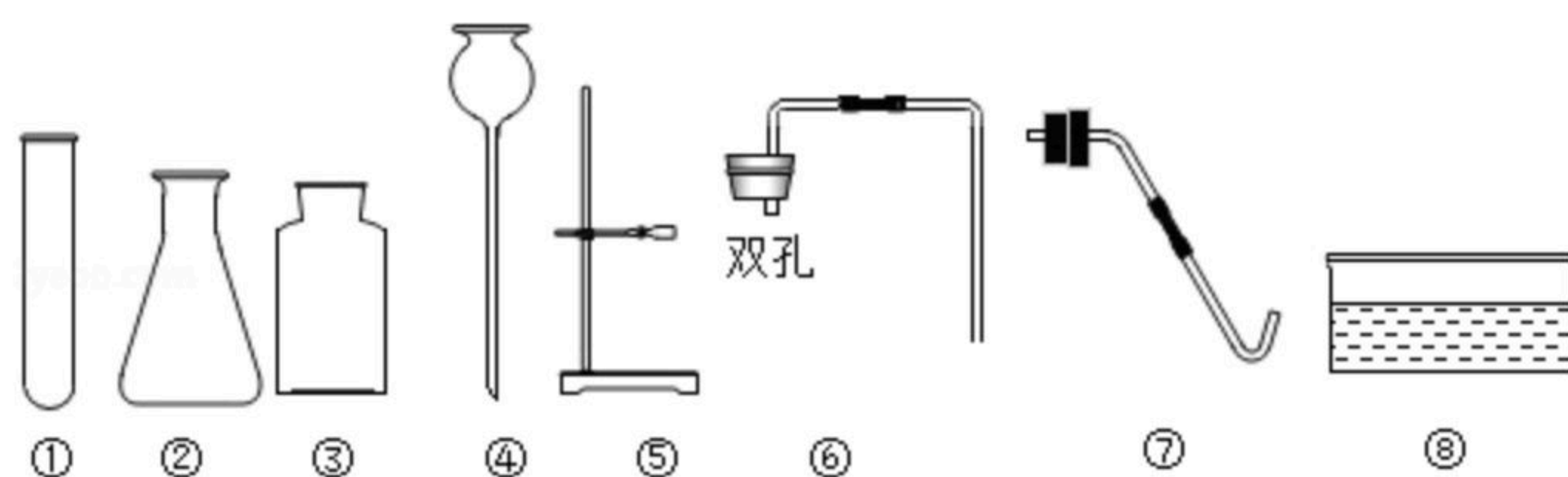


- (1) D 物质的化学式_____；
(2) 反应②所属的基本反应类型_____；
(3) 物质 B 的一种用途是_____；
(4) 反应③的化学方程式为_____。

16. 为测定某溶液中氢氧化钠的质量分数。某同学取 $50g$ 氢氧化钠溶液与 $50g$ 硫酸铜溶液混合，恰好完全反应。过滤，所得滤液的质量为 $90.2g$ 。
求(1) 反应后生成沉淀的质量为_____g
(2) $50g$ 氢氧化钠溶液中溶质的质量分数。

三、实验与探究题（本大题共2小题，每空1分，共8分）

17. 如图是实验室常用的仪器，请据图回答问题：



- (1) 仪器①的名称是_____。
(2) 实验室用氯酸钾和二氧化锰制备并收集氧气，除酒精灯外，还需要从图中选择的仪器是_____（填序号），其反应的化学方程式为_____。
(3) 如果要回收上述实验中的二氧化锰，需要进行溶解、过滤、洗涤、干燥，其中在过滤操作中玻璃棒的作用是_____。

18. 在做盐跟盐反应的分组实验时，第一组的同学进行氯化钡与碳酸钠溶液的反应，第二组同学进行氯化钡与硫酸钠溶液的反应。实验结束后，两组的同学将全部的浊液集中倒进一个废液缸。某兴趣小组的同学对浊液进行过滤，探究滤液的成分，请你帮助他们完成该实验报告中的①-④。

【提出问题】滤液里溶质除氯化钠外，还有什么物质？

【提出猜想】猜想(1) _____

猜想(2) 硫酸钠

猜想(3) 碳酸钠

猜想(4) 碳酸钠和硫酸钠

【实验探究】兴趣小组的同学为验证猜想，设计如下的实验方案：



扫码查看解析

实验步骤	实验现象	结论
(1) 取少量滤液于试管中，先滴加足量的 _____	_____ _____；	猜想 (3) 是正确的
(2) 然后再向上述实验后的试管中滴入氯化钡溶液	_____ _____	



扫码查看解析



扫码查看解析