



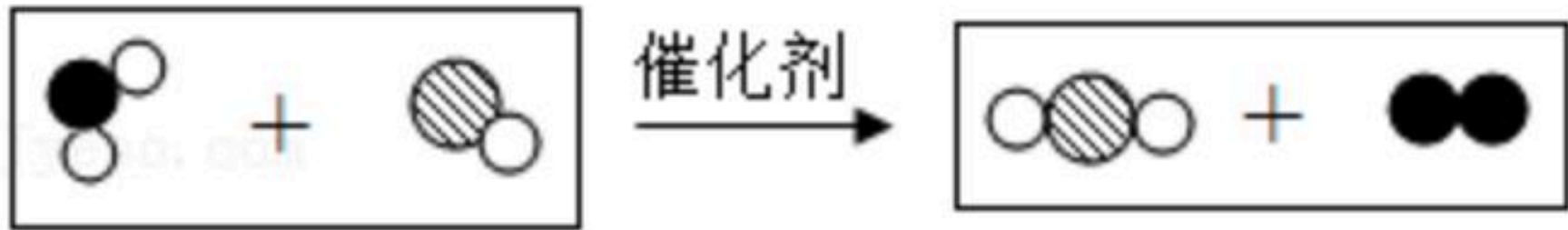
扫码查看解析

2022年青海省中考一模试卷

化学

注：满分为50分。

一、单项选择题（本题共14小题，1-8题每题1分，9-14题每题2分，共20分。）

- 下列过程发生化学变化的是（ ）
A. 水力发电 B. 路面结冰 C. 菜刀生锈 D. 西瓜榨汁
- 地壳中含量最多的金属元素是（ ）
A. Fe B. Al C. Si D. O
- 下列物质中，属于纯净物的是（ ）
A. 液氮 B. 汽水 C. 生铁 D. 洁净的空气
- 一些食物的近似pH如下，其中显碱性的是（ ）
A. 葡萄：3.5~4.5 B. 苹果：2.9~3.3
C. 牛奶：6.3~6.6 D. 鸡蛋清：7.6~8.0
- 如图表示两种气体发生的化学反应，其中●、⊙和○分别表示不同元素的原子。下列说法正确的是（ ）

A. 分子在化学变化中不可分
B. 化学反应前后原子的种类不变
C. 该反应是置换反应
D. 生成物中两种分子个数比是1:1
- 三江源是我国最大湿地自然保护区，为保护当地资源，下列做法不合理的是（ ）
A. 禁止私挖滥采 B. 科学种草增加植被面积
C. 分类回收生活垃圾 D. 尽量使用一次性餐具
- 把少量下列物质分别放入水中，充分搅拌，不能得到溶液的是（ ）
A. 面粉 B. 氯化钠 C. 酒精 D. 蔗糖
- 如图是简易净水器。下列说法正确的是（ ）



扫码查看解析



- A. 活性炭可吸附所有杂质
- B. 经该净水过程得到的是纯水
- C. 生活中常用煮沸的方法降低水的硬度
- D. 小卵石和石英砂的顺序可以互换

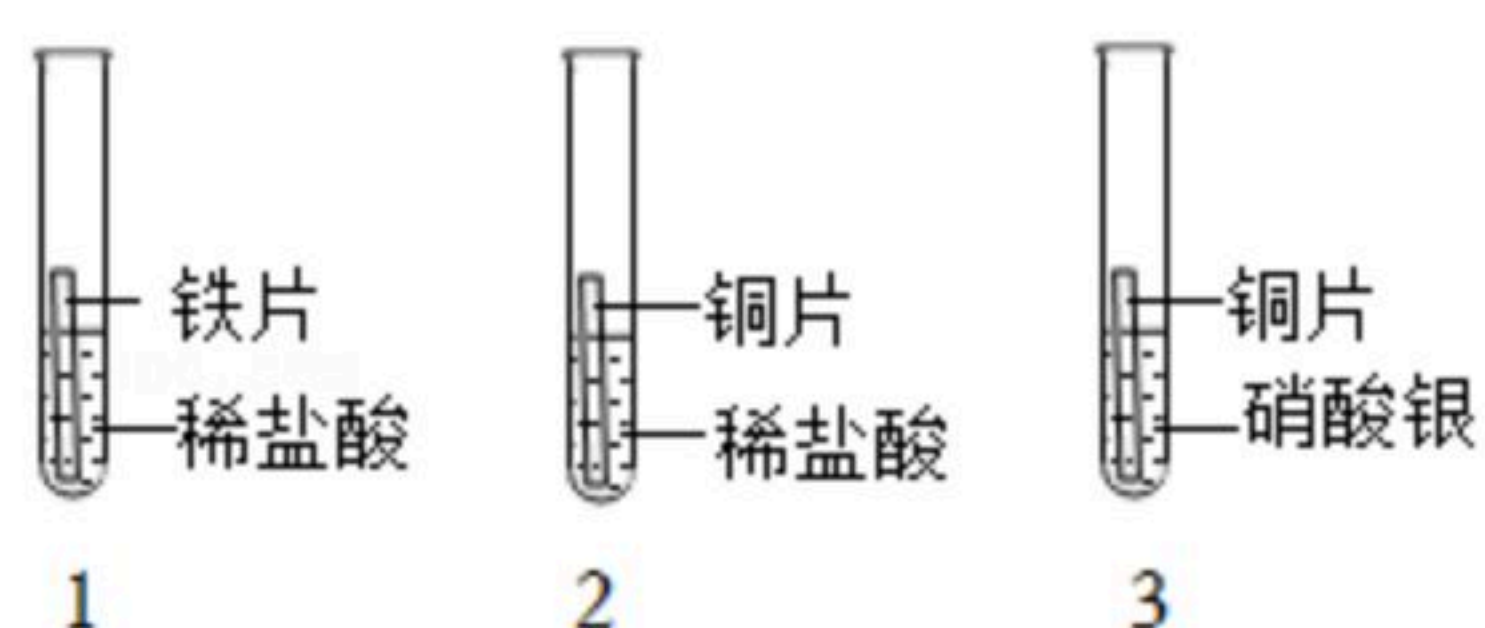
9. 现将20gA和足量的B混合加热，A与B发生化学反应，20gA完全反应后生成16gC和11gD，则参加反应的A与B的质量比（ ）

- A. 20: 7
- B. 16: 11
- C. 20: 11
- D. 16: 7

10. 氮化硅是一种性能优异的无机非金属材料，可通过以下反应来制备： $3SiO_2+6C+2X \xrightarrow{\text{高温}} Si_3N_4+6CO$ ，此化学方程式中X的化学式是（ ）

- A. N_2
- B. Si
- C. NO
- D. CO_2

11. 某同学为验证铁、铜、银的金属活动性顺序，设计了如图所示的实验，下列分析不正确的是（金属片均已打磨，且其形状大小相同）（ ）



- A. 分析实验①②的现象，能判断出铁和铜的金属活动性强弱
- B. 分析实验③的现象，能判断出铜和银的金属活动性强弱
- C. 分析实验①③的现象，能判断出铁和铜的金属活动性强弱
- D. 分析实验①②③的现象，能判断出铁、铜、银的金属活动性强弱

12. 如表总结的化学知识完全正确的是（ ）

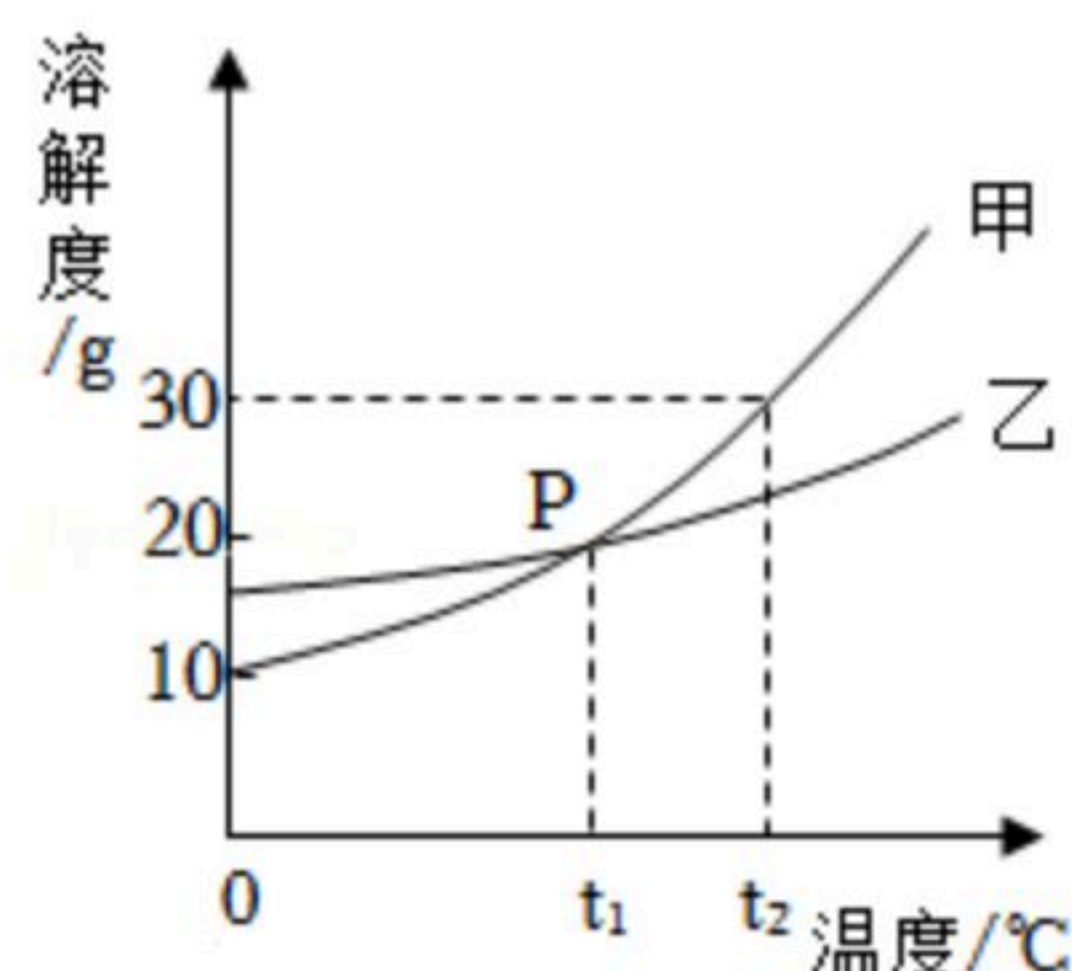
A.生活常识	B.安全常识
生活中除去水垢——醋酸	电器着火——用水浇灭
治疗胃酸过多症——小苏打	煤气中毒——首先开窗通风
C.化学与健康	D.物质的分类
缺维生素C——引起坏血病	干冰和冰——氧化物
缺铁元素——骨质疏松	纯碱和火碱——碱类

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

13. 如图是甲、乙两种固体物质（不含结晶水）的溶解度曲线，下列说法正确的是（ ）



扫码查看解析



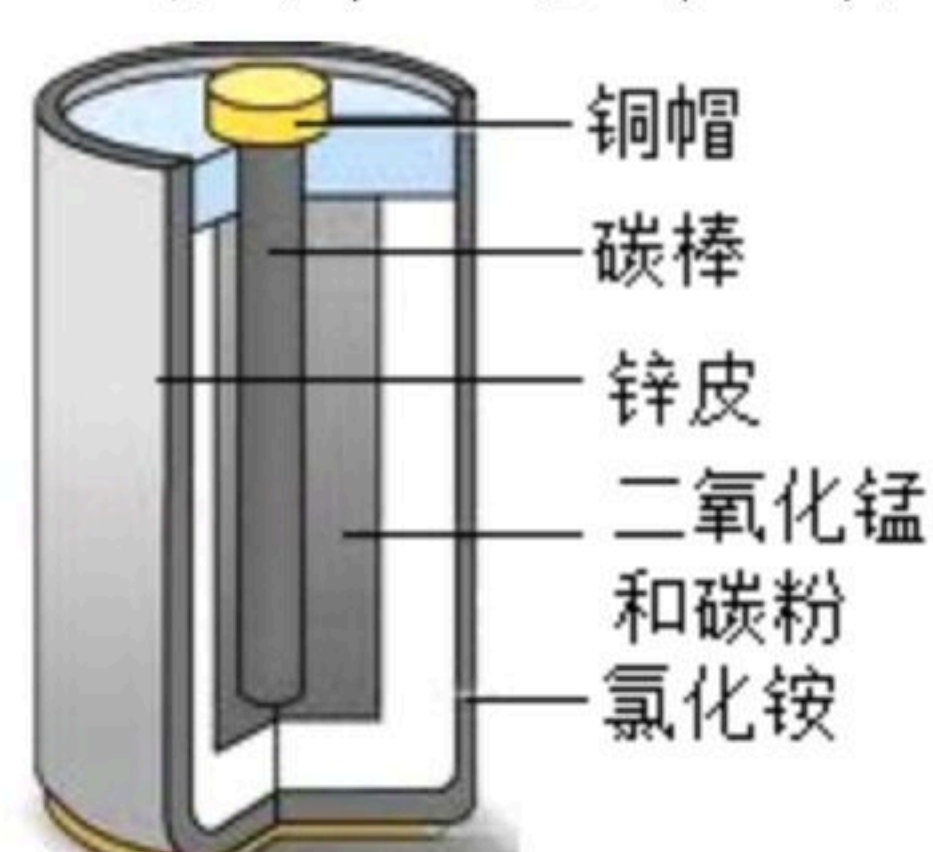
- A. 甲的溶解度大于乙的溶解度
 B. P 点表示 $t_1^\circ\text{C}$ 甲、乙两物质的溶解度相等
 C. 将 $t_2^\circ\text{C}$ 饱和的乙物质溶液降温到 $t_1^\circ\text{C}$, 得到的是不饱和溶液
 D. $t_2^\circ\text{C}$ 时, 将 20g 甲物质溶解到 50g 水中, 恰好可配制 70g 甲的饱和溶液
14. 下列实验方案设计不合理的是 ()
 A. 除去铜粉中少量的氧化铜可加过量稀盐酸过滤
 B. 除去 CO 中含有少量的 CO_2 可通入灼热的氧化铜
 C. 鉴别天然纤维和合成纤维可以用燃烧闻气味的方法
 D. 鉴别氯化铵和尿素可取样加熟石灰研磨闻气味

二、填空题 (本题共5小题共18分)

15. 用化学用语填空:

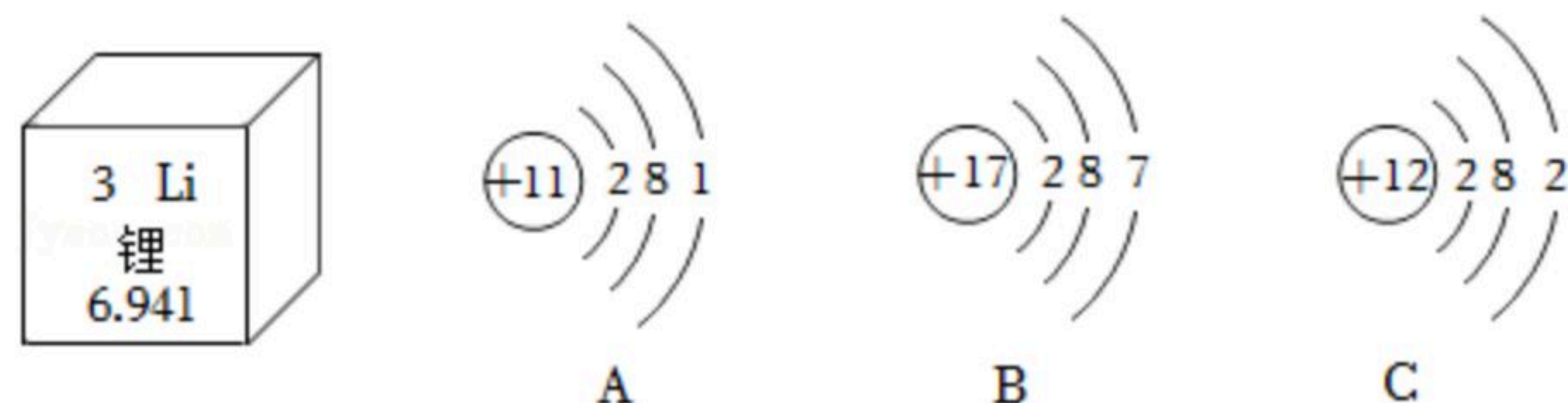
- (1) 2个汞原子 _____;
 (2) 3个碳酸根离子 _____;
 (3) KClO_3 中 Cl 的化合价 _____。

16. 废旧电池也是资源, 将其回收利用对保护环境有重要意义。如图是干电池的截面图, 请结合图回答下列问题:



- (1) 合成材料是 _____, 碳棒 (主要成分是石墨) 用作电极是利用石墨的 _____ 性。
 (2) 电池中的氯化铵属于化肥中的肥 _____。

17. 根据如图, 回答问题:



- (1) 我国自主研发的“祝融号”火星车于2021年5月15日在火星表面成功降落并开展探测工作, 构造中引人注目的蝴蝶翅膀是为火星车提供动力的太阳能锂电池。写出锂原子



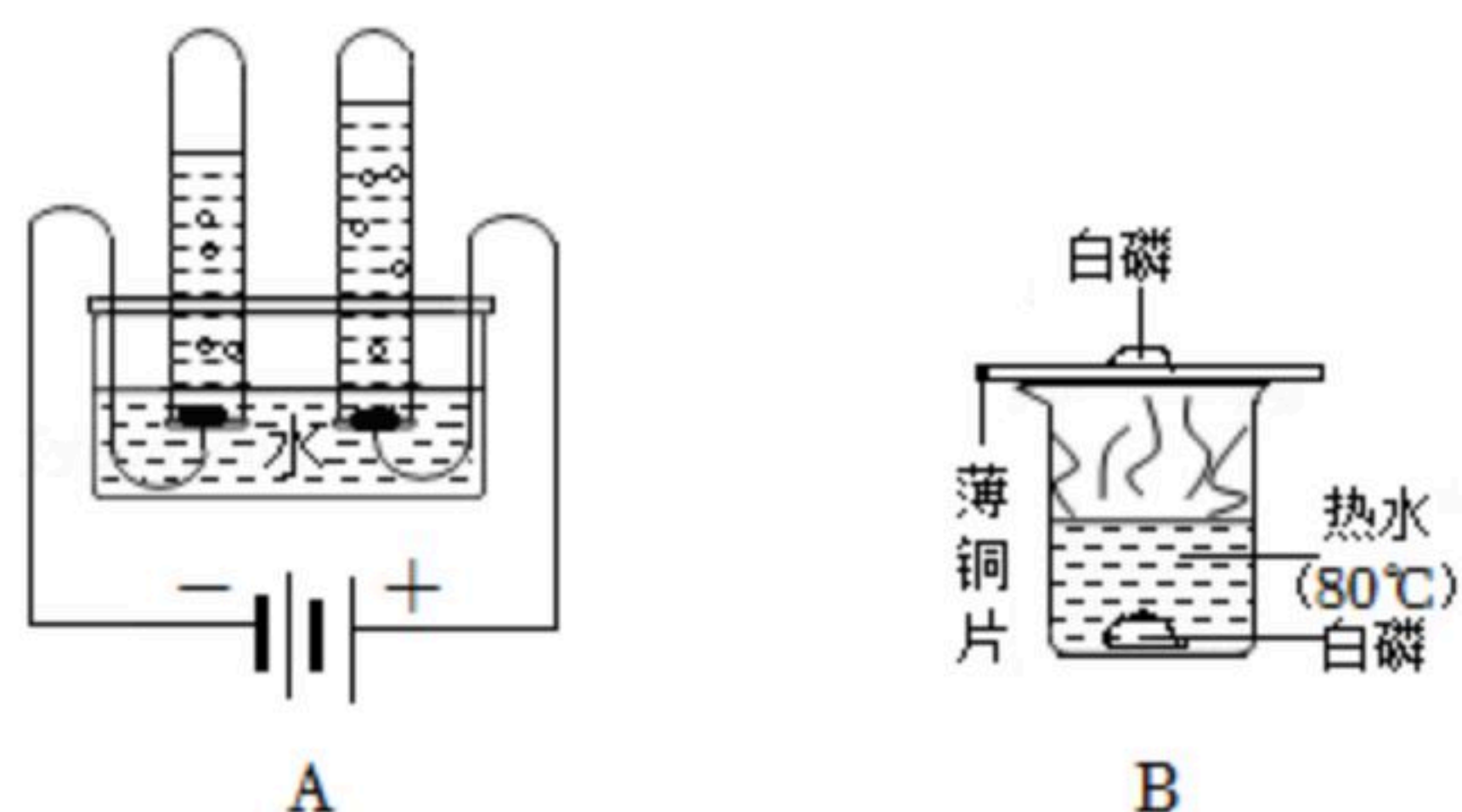
扫码查看解析

的结构示意图 _____，它的化学性质与图中 _____ 相似。

(2) A、B、C三种微粒中共有 _____ 种元素。

(3) 写出B和C两种元素组成化合物的化学式 _____。

18. 实验是学习化学的重要方式，根据下图回答问题：



(1) A中负极产生的气体是 _____，正极和负极产生气体的体积比是 _____。

(2) B中铜片上白磷燃烧，水中的白磷不燃烧，由此得出燃烧的条件之一是 _____；扑灭森林火灾时常在大火蔓延路线前清理出一片隔离带，这种灭火方法的原理是 _____。

19. 化学变化过程中常常伴随有颜色改变、放出气体，生成沉淀等。如：

(1) 在稀硫酸中加入少量氧化铜会得到 _____ 色溶液；加入少量氯化钡有白色沉淀生成。

(2) 在稀硫酸中加入锌粒的化学方程式是 _____。

三、计算题 (共4分)

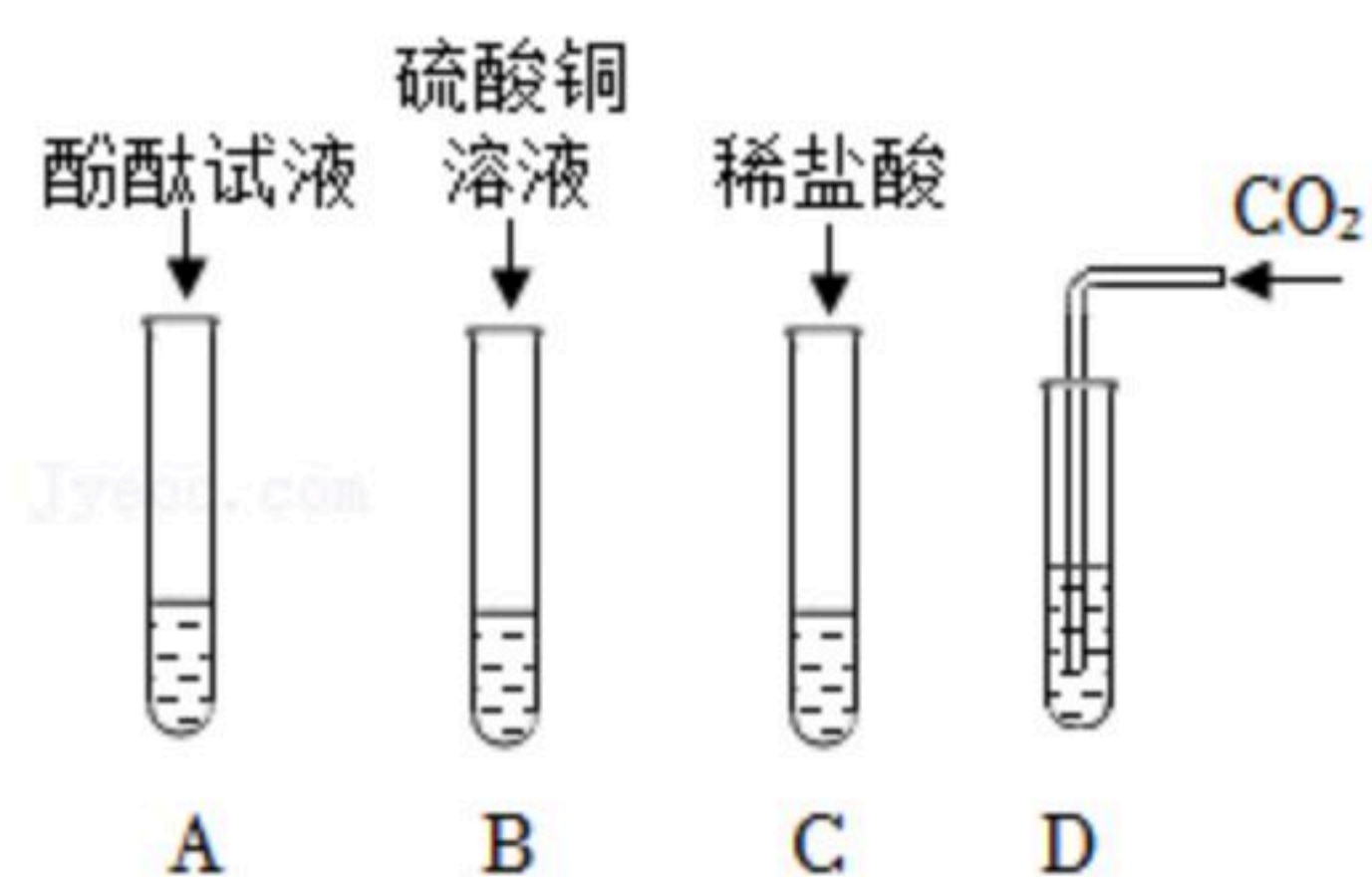
20. 高锰酸钾的用途广泛，在生活中常用0.1%的高锰酸钾溶液来消毒，在实验室常用高锰酸钾制取氧气。

(1) 若要配制60g质量分数为0.1%的高锰酸钾溶液，需要1%的高锰酸钾溶液g。

(2) 加热分解15.8g高锰酸钾，可以得到氧气的质量是多少？

四、实验探究题 (共8分)

21. 如图试管中均装有少量氢氧化钠溶液，分别加入相应试剂探究其化学性质。请分析并回答下列问题。



(1) 试管A中观察到的现象是 _____。

(2) 试管B中反应的基本类型属于 _____ 反应。

(3) 写出试管C中发生反应的化学方程式 _____。

同学们发现试管C、D中均无明显现象，是否发生了反应？于是又进一步探究：

(4) 【实验探究】：



扫码查看解析

①为了证明D中已发生化学反应，向该试管中再加入足量稀盐酸，观察到的现象是_____，说明已发生反应。

②怎样证明C中也发生了化学反应？同学们讨论后认为方法很多，其中的一种方法是通过反应前后酸碱指示剂颜色变化判断，如在C中先滴加_____，再加入盐酸后，溶液颜色由_____，说明已发生反应。

(5) 【实验规范】：实验结束后，废液处理方法正确的是_____ (填序号)

- A. 倒入下水道
- B. 倒入废液缸
- C. 带出实验室



扫码查看解析