

2021届九年级上学期 10月份月考测评

化学试题

教材版本：鲁教版

命题范围：1-3 单元

注意事项：

1. 本试卷分第 I 卷和第 II 卷两部分，共 4 页，考试用时 60 分钟，共 50 分。
2. 答第 I 卷时，必须使用 2B 铅笔填涂答题卡上相应题目的答案标号 (ABCD)。如需改动，必须先
用橡皮擦干净，再改涂其它答案。
3. 答第 II 卷时，必须使用 0.5 毫米黑色墨水签字笔在答题卡上书写。务必在题号所指示的答题区
域内作答。如需改动，先划掉原来的答案，然后再写上新的答案。不准使用涂改液、胶带纸、修正带。
否则，答案无效。

第 I 卷 (选择题 共 16 分)

可能用到的相对原子质量：

H—1 C—12 O—16 N—14 Cl—35.5 Na—23 Ba—137 Ag—108 Cu—64 Zn—65

一、选择题 (下列各题只有一个正确选项。其中，1-4 小题各 1 分，5-10 小题各 2 分，本大题共 16 分)

1. 下列变化中，与其他三种有本质不同的变化的是 ()
A. 木已成舟 B. 滴水成冰 C. 蜡炬成灰 D. 水滴石穿
2. 下列生活中常见的物质中，与其他三种所属类别不同的是 ()
A. 调味用的食醋 B. 餐饮用的啤酒
C. 降温用的冰水共存物 D. 矿泉水
3. 实验结束后，下列仪器的放置方法正确的是 ()



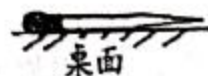
(A)



(B)



(C)

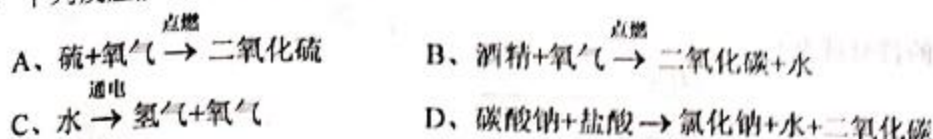


(D)

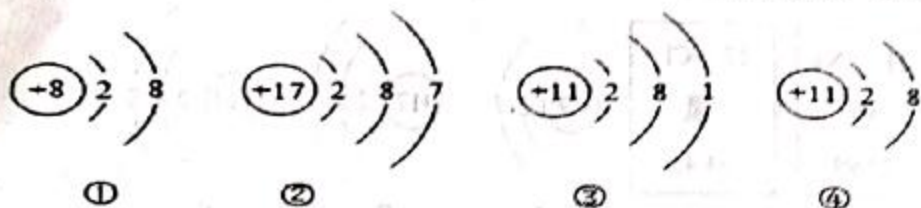
4. 每年 3 月 22 日为世界水日，下列有关水的说法正确的是 ()
A. 软水一定为纯净物
B. 电解水时负极和正极产生的气体的质量比约为 2:1
C. 自来水的净化过程为沉降、过滤、吸附、杀菌
D. 用氢气燃烧的方法可证明水由氢原子和氧原子组成的

5. 化学反应中, 反应前后一定发生变化的是 ()
- A. 原子的种类 B. 分子的种类 C. 元素的种类 D. 原子的数目

6. 下列反应属于化合反应的是 ()

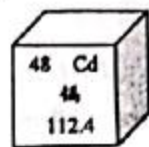


7. 用原子结构示意图可以简明、方便地表示原子的结构。有关下列结构示意图, 说法错误的是 ()



- A. 微粒①化学性质稳定 B. 微粒①和④核外电子排布相同, 属同种元素
- C. 微粒③易失一个电子 D. 微粒④带一个单位的正电荷
8. 下列有关镉的说法中错误的是 ()

- A. 镉的原子序数是 48 B. 镉属于非金属元素
- C. 镉的元素符号是 Cd D. 镉的相对原子质量是 112.4

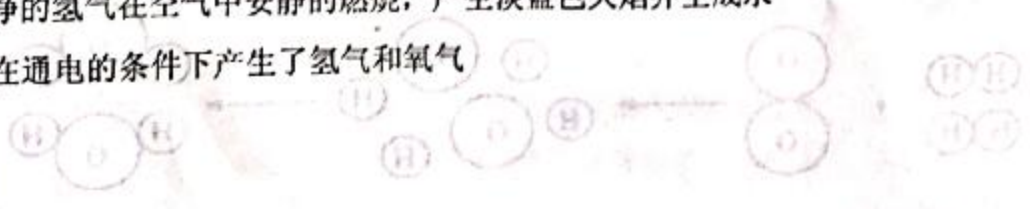


9. 对生活中下列现象的解释错误的是 ()

	现象	解释
A	湿衣服在夏天比在冬天干得快	温度升高, 分子运动速率加快
B	6000L 氧气在加压下可装入容积为 40L 的钢瓶中	气体分子间间隔大, 易于压缩
C	在无外力下, 花粉会在平静的水面上移动	分子在不断运动
D	自行车轮胎在阳光下暴晒而炸裂	分子受热, 体积变大

10. 下列有关实验现象说法正确的是 ()

- A. 电解水实验时, 产生氢气与氧气的体积比为 2:1
- B. 镁条燃烧时产生大量白烟, 生成白色固体
- C. 纯净的氢气在空气中安静的燃烧, 产生淡蓝色火焰并生成水
- D. 水在通电的条件下产生了氢气和氧气



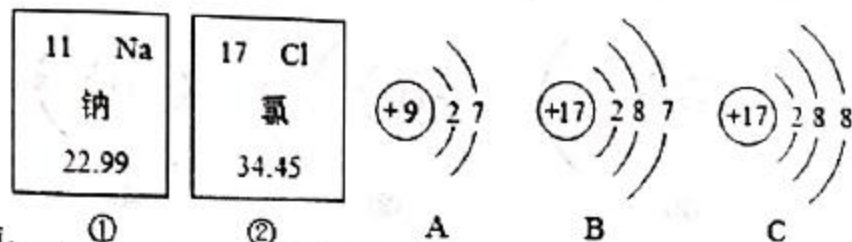
第II卷 (非选择题 共 34 分)

二、填空与简答 (共 17 分)

11. (4 分) 写出下列物质的符号或名称

- (1) 氢气 _____ (2) 二氧化碳 _____
 (3) H_2O _____ (4) O_2 _____

12. (4 分) 如图中的①、②分别是钠元素、氯元素在元素周期表中的信息, A、B、C 是三种粒子的结构示意图。



试回答下列问题:

(1) 钠元素的原子序数为 _____, 画出它的原子结构示意图 _____;

(2) A、B、C 中属于同种元素的粒子是 _____;

(3) A 和 B 两种粒子的 _____ 相同, 所以它们具有相似的化学性质;

13. (4 分) 生活用水的水质直接影响到人们的生活质量, 某学校化学兴趣小组的同学对学校周围的河水进行了以下几方面的实验探究:

(1) 对河水进行取样, 取得的水样属于 ()

- A、单质 B、纯净物 C、混合物 D、化合物

(2) 除去水样中难溶性的固体, 需要用到的仪器是 ()

- A、酒精灯 B、托盘天平 C、量筒 D、漏斗

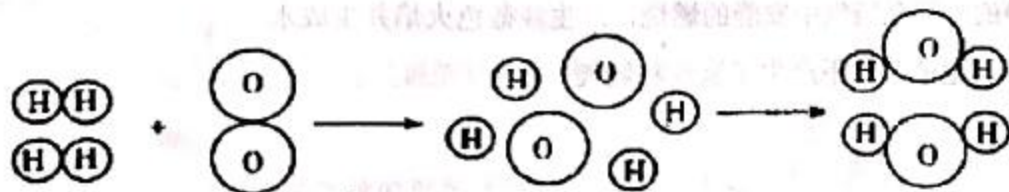
(3) 如果想简单的验证该河水是软水还是硬水, 需要取样, 加入 _____, 振荡。

(4) 作为青年学子, 要珍惜水、保护水, 让水造福人类。下列生活习惯应该摒弃的是 (填序号) _____。

- ①使用节水龙头 ②用盆接水洗菜
 ③用养鱼水浇花草 ④大量使用含磷洗衣粉洗衣服

14. (4 分) 通过化学的学习我们掌握了许多化学知识, 请回答下列问题:

(1) 下图可用于表示氢气和氧气在一定条件下发生反应的过程。



写出该反应的文字表达式为 _____, 反应的基本类型是 _____。

(2) 一般物质在燃烧的时候需要消耗氧气, 但是金属镁不只在空气中能燃烧, 镁也能在二氧化碳中燃烧生成氧化镁和碳, 请写出镁与二氧化碳反应的文字表达式 _____。

(3) 下列不是造成过滤完之后滤液仍然浑浊的原因是 ()

- A、滤纸破损 B、承接滤液的烧杯不干净
C、液面高于滤纸边缘 D、没有用玻璃棒引流

15. (1分) 下列做法造成所配制溶液的质量分数偏大的是_____

- ①使用量筒时俯视读数 ②倾倒水时, 有部分水洒出 ③使用的托盘天平砝码生锈
④转移溶液时, 溶液洒出一部分 ⑤使用托盘天平时, 药品与砝码的位置放反

- A、①②④ B、①②③ C、②③⑤ D、①④⑤

三、实验与探究 (共 11 分)

16. (1) (6分) 小冬同学制作的简易净水器如下图所示。



①小卵石、石英砂和膨松棉的作用是_____；活性炭的作用是_____，发生的是_____。(填“物理变化”或者“化学变化”)

②净化后是_____ (填“纯净物”“混合物”)；小冬认为其可能是硬水，可用_____来检验。

③长期饮用硬水对人体健康不利，要降低水的硬度，在日常生活中采取_____方法。

(2) (5分) 某化学兴趣小组的同学在实验室配制溶质质量分数为 8% 的氢氧化钠溶液 50g。

①计算：需要氢氧化钠固体的质量为_____g，水的体积为_____mL (水的密度为 1g/cm^3)。

②称量：调节托盘天平平衡，将一个烧杯放在托盘天平的_____盘，称量其质量。然后按照_____ (填字母) 的顺序，直至天平平衡。

- A. 将氢氧化钠固体加入烧杯中 B. 按需要添加砝码、移动游码

该步骤中用烧杯而不用纸称量氢氧化钠的原因是_____。

四、分析与计算 (共 6 分)

17. (2分)

(1) 已知一个原子的相对原子质量为 32，其中子数为 16，该原子的质子数为_____。

(2) 用托盘天平称取 5.4g 的药品，准确称量后，发现物品与砝码的位置放反了，求实际称取物品的质量为_____g。

18. (4分) 工业上常用红锌矿和 12%-25% 的稀硫酸为原料制取硫酸锌。

(1) 100g 溶质质量分数为 98% 的浓硫酸配制成溶质质量分数为 20% 的稀硫酸，需要水的质量是多少？

(写出计算过程)

(2) 稀释前后_____的质量不变。