

2022 年山东省济宁市中考化学试卷

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. (1 分)“早起开门七件事，柴米油盐酱醋茶”。家庭生活中厨房常备的花生油、食盐、食醋、蔗糖等物质，属于无机物的是 ()
- A. 花生油 B. 食盐 C. 食醋 D. 蔗糖
2. (1 分)下列现象或事实，一定发生化学变化的是 ()
- A. 固体石蜡受热融化
- B. 酒精与水混合后总体积减小
- C. 块状生石灰受潮粉化
- D. 浓硫酸敞口放置质量增加
3. (1 分)下列四组物质中，同一种元素的化合价都相同的是 ()
- A. NO_2 、 N_2O_4 B. Na_2O 、 Na_2O_2
- C. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ D. KClO_3 、 KClO_4
4. (1 分)用化学方程式对下列事实作出的解释，错误的是 ()
- A. 铝制品有良好的耐腐蚀性 $4\text{Al}+3\text{O}_2=2\text{Al}_2\text{O}_3$
- B. 铁制品在潮湿环境中锈蚀 $3\text{Fe}+2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$
- C. 氢氧化钠溶液因敞口放置发生变质 $2\text{NaOH}+\text{CO}_2=\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{H}_2\text{O}$
- D. 碳酸氢铵因储存不当肥效降低 $\text{NH}_4\text{HCO}_3=\text{CO}_2\uparrow+\text{NH}_3\uparrow+\text{H}_2\text{O}$
5. (2 分)对下面实验过程及实验现象的解释与评价，错误的是 ()

选项	实验过程及实验现象	解释与评价
A	品红在热水中比在冷水中扩散速度快	温度越高，分子运动速率越大
B	双氧水中加入少量二氧化锰，迅速产生大量气泡	二氧化锰能加快双

	(O ₂)	氧水的分解速率， 为催化剂
C	收集满二氧化碳气体的塑料瓶，迅速倒入一定量的水，密封、振荡，塑料瓶变瘪	二氧化碳能溶于水
D	氢氧化钠溶液中滴加稀盐酸无明显现象	二者没有发生化学反应

A. A

B. B

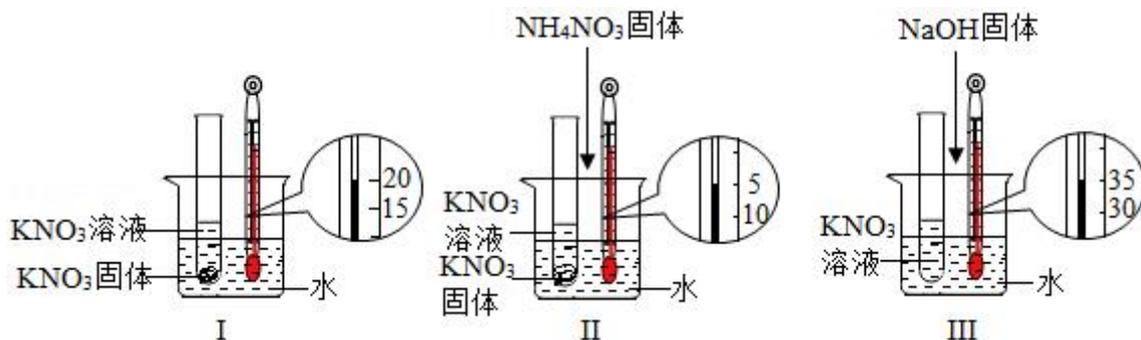
C. C

D. D

6. (2分) 利用 20℃时 KNO₃ 溶液 (有少量未溶解的 KNO₃ 晶体) 见图 I, 进行下面实验:

①加入 NH₄NO₃ 固体后, 实验结果见图 II; ②加入 NaOH 固体后, 实验结果见图 III.

分析实验过程判断, 以下说法错误的是 ()



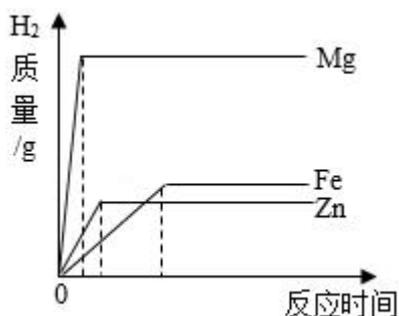
A. 硝酸铵溶于水时, 吸收热量

B. 随温度升高, 硝酸钾的溶解度增大

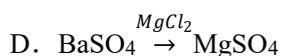
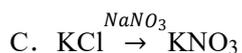
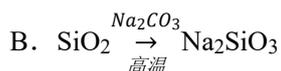
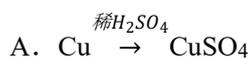
C. 图 I、图 II 中, 硝酸钾溶液都是饱和溶液

D. 图 III 中, 硝酸钾溶液一定是不饱和溶液

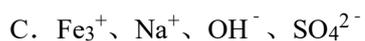
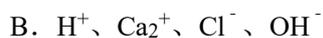
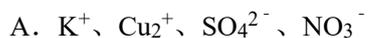
7. (2分) 相同质量的镁、铁、锌三种金属, 分别与足量的、相同质量分数的稀硫酸充分反应, 生成氢气质量与反应时间关系见如图, 分析图像判断, 下面说法正确的是 ()



- A. 金属锌反应速率最大
 B. 金属锌的活动性最强
 C. 金属镁生成氢气质量最多
 D. 金属铁消耗稀硫酸质量最多
8. (2分) 下列物质间转化仅通过一步化学反应就能实现的是 ()



9. (2分) 某溶液中大量存在着四种离子。对这四种离子的判断, 正确的是 ()



10. (2分) 某白色固体是由 NaCl 、 MgCl_2 、 BaCl_2 和 NaOH 中的一种或几种物质组成。为确定其成分, 进行实验: 取样品放入烧杯, 加入足量的水, 搅拌、静置, 烧杯底部有白色不溶物; 取上层清液, 滴加足量稀硫酸, 出现白色沉淀, 滴加稀硝酸后, 沉淀未溶解。

下面对白色固体混合物组成的判断, 正确的是 ()

A. 一定同时含有 NaCl 、 MgCl_2 、 BaCl_2 、 NaOH

B. 一定含有 MgCl_2 、 BaCl_2 、 NaOH , 不含有 NaCl

C. 一定含有 MgCl_2 、 BaCl_2 、 NaOH , 可能含有 NaCl

D. 一定含有 MgCl_2 、 BaCl_2 , 可能含有 NaCl 、 NaOH

二、填空与简答: 共 17 分

11. (4分) 以氯元素为例, 按要求用符号回答下面问题:

(1) 氯元素的元素符号 _____;

(2) 由氯元素组成气体单质的化学式 _____;

(3) 由氯元素组成的一种酸的化学式 _____;

(4) 由氯元素组成的一种盐的化学式 _____。

12. (3分) 如表是三种原子的基本构成, 请根据表中信息回答:

名称	符号	质子数	中子数	最外层电子数
碳 - 12	C - 12	6	6	4
碳 - 13	C - 13	6	7	4
碳 - 14	C - 14	6	8	4

(1) 这三种原子都属于 _____ (填名称):

(2) 决定元素种类的是 _____, 决定元素化学性质的是 _____ (填序号)。

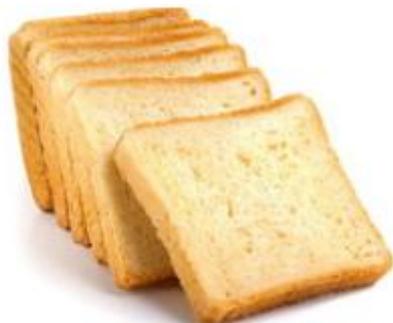
①质子数

②中子数

③质子数和中子数

④最外层电子数

13. (3分) 饼干口感独特、舒适爽口, 深受同学们喜爱, 某同学准备用饼干作午餐, 请回答:



新鲜鸡蛋

精选小麦粉

优质奶粉

优质花生油

(1) 饼干的营养素中富含蛋白质的是 _____, 富含糖类的是 _____ (填序号):

①新鲜鸡蛋

②精选小麦粉

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/446211223153010120>