



扫码查看解析

# 2022年海南省东方市中考一模试卷

## 化学

注：满分为100分。

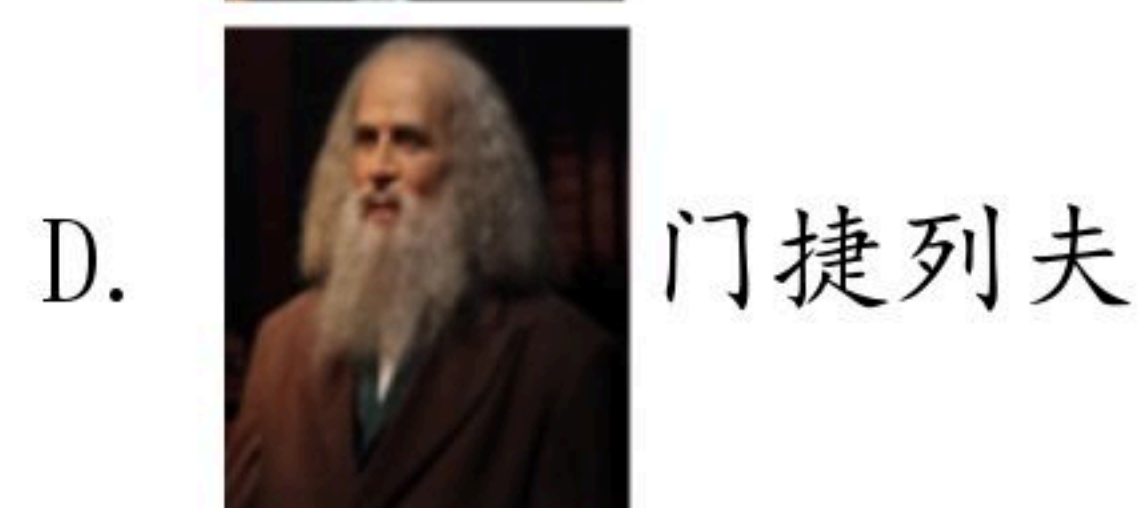
### 一、选择题（本大题共14小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题3分，共42分）

1. 下列变化类型与“钢铁生锈”相同的是（ ）  
A. 红薯酿酒      B. 黄瓜榨汁      C. 石蜡融化      D. 海水晒盐
2. 下列物质的用途，利用了该物质化学性质的是（ ）  
A. 磁悬浮列车中液氮制冷      B. 干冰用于人工降雨  
C. 生石灰常做食品干燥剂      D. 活性炭用于除去冰箱异味
3. 现代人正在进入以“室内空气污染”为标志的第三个污染时期。以下不属于室内空气污染物的是（ ）  
A. 烹饪时产生的油烟  
B. 水果散发出的香味  
C. 石材释放出的有害放射线气体氡  
D. 劣质粘合剂释放出的甲醛等有毒物质

4. 下列是有关垃圾分类的图标。喝完水的矿泉水瓶属于（ ）



5. 下列化学家中，发现元素周期律并制出元素周期表的是（ ）



6. 下列实验现象的描述正确的是（ ）

- A. 红磷燃烧时产生大量白雾
- B. 将黄铜（铜锌合金）与铜互相刻划，铜表面出现划痕





扫码查看解析

- C. 硫在空气中燃烧产生明亮的蓝紫色火焰  
D. 打开浓盐酸试剂瓶的瓶塞，瓶口上方出现大量白烟
7. “分类”是学习化学的重要方法之一，下列分类不正确的是（ ）
- A. 人体必需的微量元素： $Fe$ 、 $Zn$   
B. 氧化物：水、二氧化碳  
C. 单质： $C_{60}$ 、铜  
D. 碱类：烧碱、纯碱
8.  $A$ 、 $B$ 、 $C$ 、 $D$ 表示四种物质，在高温条件下， $A$ 和 $B$ 反应生成 $C$ 和 $D$ ，反应物和生成物的种类及其构成的微观示意图如图所示。下列结论中，不正确的是（ ）
- 
- A.  $B$ 和 $C$ 属于氧化物  
B.  $A$ 物质中氢元素的质量分数为25%  
C. 反应前后原子的种类没有改变  
D.  $A$ 和 $B$ 完全反应后生成的 $C$ 和 $D$ 的分子个数比为1:1
9. “绿色化学”是21世纪化学发展的主导方向，其核心要求是从源头上消除污染。以下做法符合“绿色化学”理念的是（ ）
- A. 将垃圾废物浇上汽油焚烧  
B. 研究、开发、利用氢能源  
C. 让工业废水直接排入汉江  
D. 禁止化工厂生产化工产品
10. 生产生活中处处离不开化学。下列说法中错误的是（ ）
- A. 室内用煤炉取暖烟囱不通畅，容易发生“煤气”中毒  
B. 氢氧化钠沾到皮肤上，立即用大量水冲洗，并涂上硼酸溶液  
C. 铵态的氮肥不能与碱性的物质混合施用  
D. 夜间发现厨房内天然气泄露，立即开灯检查并打开排气扇通风
11. 下列物质中，不含金属元素的是（ ）
- A.  $MgO$                       B.  $H_2CO_3$                       C.  $FeCl_2$                       D.  $CuSO_4$
12. 2020年我国在抗击新冠肺炎战役中取得了阶段性重大成果，为防控疫情，通常在公共场所使用84消毒液（主要成分是 $NaClO$ ）进行消毒。 $NaClO$ 中氯元素的化合价是（ ）
- A. -1                      B. 0                      C. +1                      D. +5
13. 学好化学，就要学会归纳和总结。下列有关碳及其化合物的说法错误的是（ ）
- A.  $CO_2$ 的水溶液使石蕊显红色  
B. 干冰用于人工降雨





扫码查看解析

- C. 紧闭门窗用木炭烤火易使人中毒
- D. 金刚石导电性能良好

14. 下列物质属于氧化物的是 ( )

- A. 氯酸钾
- B. 臭氧
- C. 氯化氢
- D. 水

## 二、填空题 (15、16、17题每空1分, 其它每空2分, 共28分)

15. 化学知识与我们的生产生活密切相关, 请从下列物质中选择相应序号填空。

①活性炭 ②干冰 ③氮气 ④金刚石

- (1) 可用于人工降雨的是\_\_\_\_\_。
- (2) 能吸附色素和异味的是\_\_\_\_\_。
- (3) 质地坚硬可制玻璃刀、钻头的是\_\_\_\_\_。
- (4) 空气中含量最高, 能充入食品包装中用于防腐的是\_\_\_\_\_。

16. 用化学用语及其意义填空。

- (1) 地壳中含量最高的金属元素\_\_\_\_\_。
- (2) 2个镁离子\_\_\_\_\_。
- (3) 三个二氧化硫分子\_\_\_\_\_。
- (4) 四个碳酸根离子\_\_\_\_\_。

17. 2022年冬季奥运会在北京举行, 在我国多地掀起冰雪运动。冰雪的主要成分是\_\_\_\_\_ (填化学式), 该化学式的相对分子质量是\_\_\_\_\_。

18. 依据国家卫生健康委《新型冠状病毒感染的肺炎诊疗方案》(试行第四版)。冠状病毒理化特性的认识多来自SARS-CoV和MERS-CoV的研究。75%乙醇(俗称: 酒精, 化学式:  $C_2H_5OH$ ) 可有效灭活病毒。



- (1) 乙醇的相对分子质量为\_\_\_\_\_, 其碳、氢、氧三种元素的质量比为\_\_\_\_\_, 试求乙醇中碳元素的质量分数\_\_\_\_\_。
- (2) 使用乙醇喷雾剂时要控制用量, 远离火源。请结合方程式解释靠近火源可能爆炸的原因是\_\_\_\_\_ (写出反应方程式)。
- (3) 生活中我们可以将95%乙醇按一定的比例兑水配成75%乙醇喷雾剂来使用, 75%乙醇喷雾剂属于\_\_\_\_\_ (填“混合物”或“纯净物”)。请你从微观角度解释原因\_\_\_\_\_。





扫码查看解析

19. 小强在厨房里发现一瓶没有标签的无色液体.

(1) 他闻了闻, 初步判断为白醋, 小强是利用白醋的 \_\_\_\_\_ (填“物理”或“化学”) 性质作出的判断.

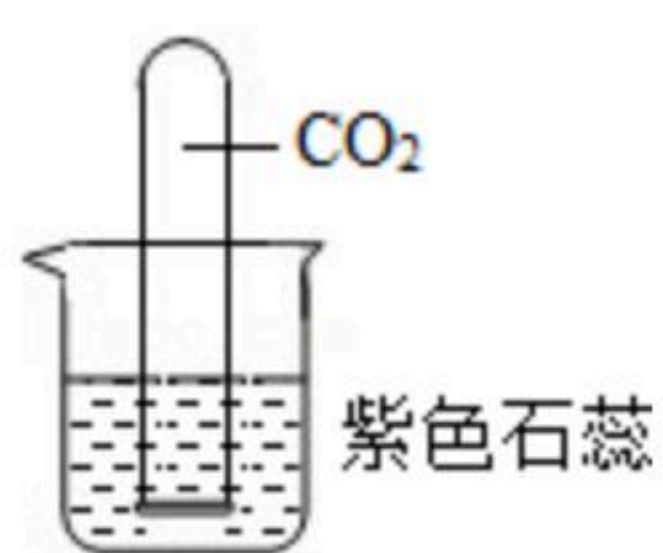
(2) 他取少量此液体放入玻璃杯中, 加入纯碱, 产生气体, 说明该液体是显 \_\_\_\_\_ (填“酸性”“碱性”或“中性”) 物质, 进一步判断为白醋.

(3) 他另取少量此液体滴入石蕊试液, 溶液变为 \_\_\_\_\_ 色, 要使其变为蓝色, 可向其中加入 \_\_\_\_\_ (填编号).

a. 食盐    b. 熟石灰    c. 稀硫酸    d. 水.

### 三、简答题 (有2小题, 20小题4分, 21小题6分, 共10分)

20. 如图实验, 将装有二氧化碳的试管倒放装石蕊的烧杯中.



(1) 可观察到的现象有: \_\_\_\_\_ ;

(2) 反应方程式是: \_\_\_\_\_ .

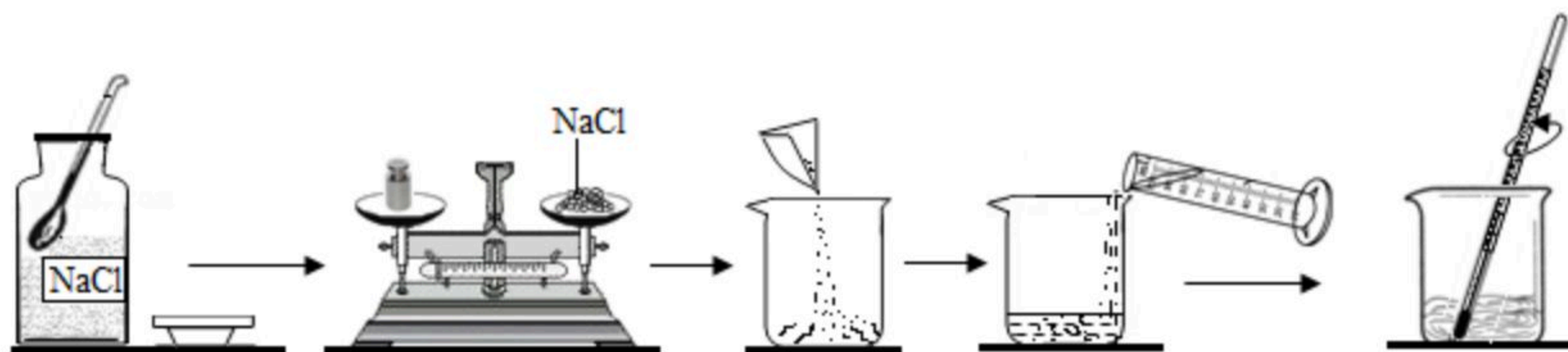
21. 近年来, 大气中二氧化碳含量增加, 在导致温室效应的同时也造成深海中的海水富含二氧化碳后酸度增加, 对海洋生物带来了威胁. 所以, 控制大气中的CO<sub>2</sub>含量刻不容缓.

(1) 请用化学方程式表示“二氧化碳使海水酸度增加的原理” \_\_\_\_\_ .

(2) 作为一名中学生, 从自身实际出发, 写两条符合“低碳”理念的做法 \_\_\_\_\_ .

### 四、实验题 (每空2分, 共12分)

22. 如图是某同学配制一定质量的0.9%生理盐水的全过程:



(1) 请找出图中的错误:

① \_\_\_\_\_ ; ② \_\_\_\_\_ ; ③ \_\_\_\_\_ .

(2) 如果配制的生理盐水中NaCl的质量分数小于0.9%, 则可能可能造成误差的原因有 (至少举出三点):

① \_\_\_\_\_ ;

② \_\_\_\_\_ ;

③ \_\_\_\_\_ .





扫码查看解析

### 五、计算题 (共8分)

23. 某化学课外活动小组为了测定石灰石中碳酸钙的含量,把20g石灰石固体样品进行高温煅烧,发生反应的化学方程式为 $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$ 。完全反应后,冷却、称量,残留固体质量15.6g。计算:(假设杂质不参加反应)

(1) 固体质量减少了\_\_\_\_\_g;

(2) 石灰石样品中碳酸钙的质量分数是多少?(要求写出计算过程)



扫码查看解析