



扫码查看解析

2020年浙江省嘉兴市海宁市中考一模试卷

化 学

注：满分为40分。

一、选择题（本大题共4小题，每小题只有一个正确答案。）

1. 二氧化氯是一种高效、安全的消毒剂，其分子模型可以表示 $\bigcirc\bullet\bigcirc$ ，其中“ \bigcirc ”代表氧原子，“ \bullet ”代表氯原子，则二氧化氯中氯元素的化合价为（ ）

- A. -1 B. +1 C. +2 D. +4

2. 在国庆阅兵中，受阅飞机编队在空中留下彩色的烟带。尾烟是由军事专用的拉烟罐喷射出来的，拉烟罐内物质的主要成分为六氯乙烷和氧化锌等，可发生化学反应生成具有酸性的 $ZnCl_2$ 气溶胶。以下有关说法正确的是（ ）

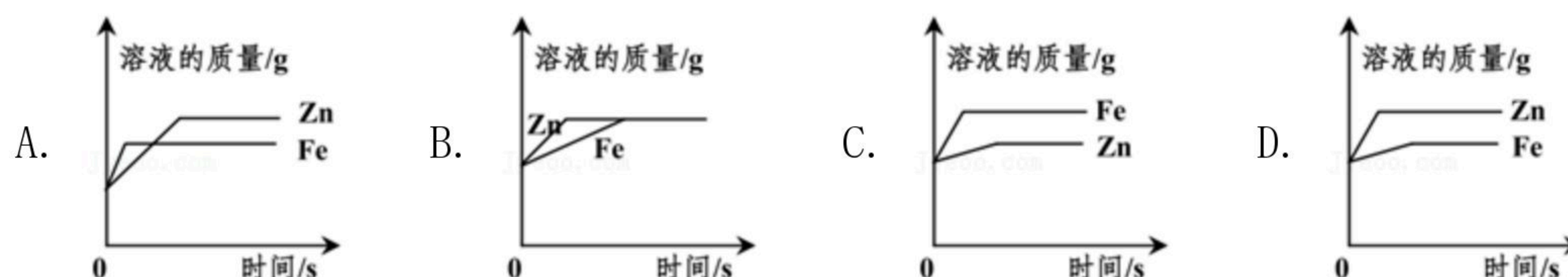
- A. $ZnCl_2$ 是由氯化锌分子构成的
 B. 六氯乙烷和氧化锌都属于有机材料
 C. 若不小心吸入这种烟，会损伤身体，可用小苏打溶液治疗
 D. 六氯乙烷的化学式 C_2Cl_6 ，则相对分子质量为237克

3. 推理是学习化学的一种重要方法，下列一些推理结论中，正确的是（ ）

选项	事实	结论
A.	稀有气体由原子直接构成	由原子直接构成的就是稀有气体
B.	单质是由同种元素组成的纯净物	由同种元素组成的纯净物就是单质
C.	置换反应中一定有单质生成	有单质生成的反应一定是置换反应
D.	使无色酚酞试液变红色的溶液一定是碱性溶液	碱一定能使无色酚酞试液变红色

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

4. 将质量相等的铁和锌分别加入到质量和质量分数都相等的足量的稀硫酸中，下列图像表示的关系正确的是（ ）





扫码查看解析

二、填空题

5. “84消毒液”的主要成分是次氯酸钠，在疫情期间被广泛使用。

(1) 次氯酸钠在物质分类上属于无机化合物中的_____。

(2) “84消毒液”不能和洁厕灵（主要成分为稀盐酸）混合使用，原因是两者反应除生成氯化钠和水外，还产生一种有毒的单质气体。请写出该反应的化学方程式

_____。

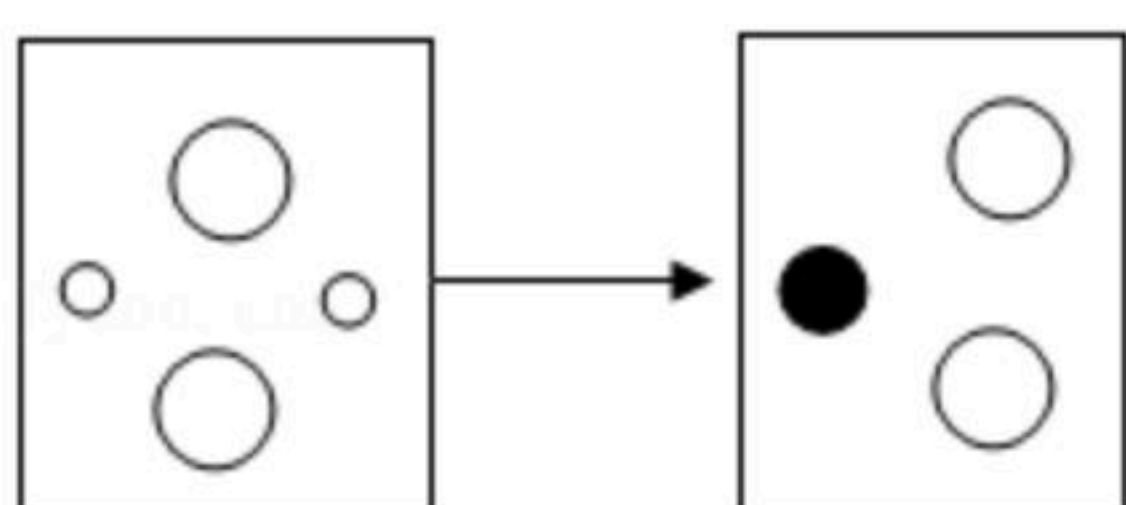
6. 稀盐酸是实验室中一种重要的试剂，用途广泛。

(1) 在稀盐酸的下列用途中，无法用稀硫酸代替的是_____（选填序号）。

- ①金属表面除锈
- ②除去氯化钠中少量的氢氧化钠
- ③实验室制二氧化碳

(2) 向盛有稀盐酸的烧杯中加入适量的某种固体与之反应，反应前后烧杯内溶液中主要离子种类及个数比例变化如图所示，则加入的固体可能是下列中的_____（选填序号）。

- ①铁
- ②碳酸钠
- ③氧化铁
- ④氢氧化镁



7. 某同学参照生物的二歧式分类检索表，对一些化学物质进行区分。现有A、B、C、D四种溶液，它们分别是氢氧化钠溶液、硫酸铜溶液、碳酸钠溶液、和氯化钠溶液中的一种。他制作了如表所示的分类检索表，请帮他讲表中横线中的有关内容补充完整。

1a 溶液呈蓝色.....	硫酸铜溶液	1b 溶液呈无色.....	2
2a _____		氯化钠溶液
2b 滴加紫色石蕊试液呈蓝色.....	3	3a 滴加氯化钡溶液有沉淀产生.....	
_____		3b 滴加氯化钡溶液无沉淀产生.....	R

三、实验探究题

8. 某化学活动小组在一次实验中进行如图所示实验：

此时观察到U型管左右两侧产生的现象分别是_____；实验后，小组同学充分振荡U型管，发现管内仍有白色固体残留，将混合物过滤后，同学们对滤液成分产生了浓厚的兴趣，于是进行了进一步的探究活动。

【提出问题】：滤液中可能含有哪些溶质？

【猜想与假设】猜想一：溶质为NaCl

猜想二：溶质为NaCl和BaCl₂



扫码查看解析

猜想三：溶质为 NaCl 、 BaCl_2 和 HCl

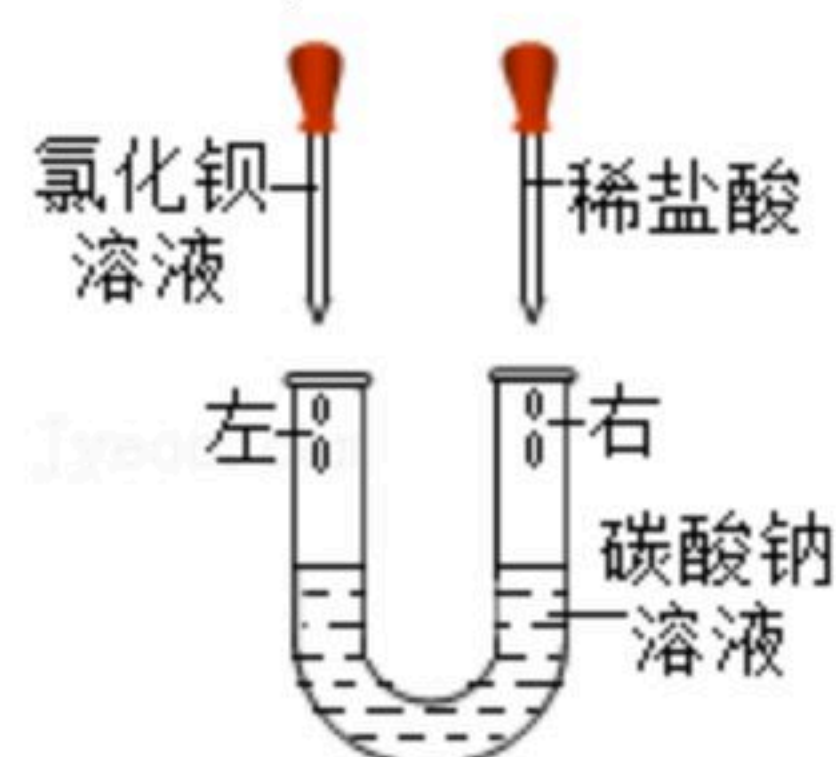
【评价与交流】：你认为以上猜想_____不合理，理由是_____；则你的猜想为_____；

【实验探究】小红为了验证滤液成分，取滤液于试管中，向其中滴加少量的硫酸钠溶液，观察到无明显现象。由此得出结论：猜想一成立，小刚认为小红的结论不严密，因为_____。

为验证你的猜想请填写如表

实验过程	实验现象	实验结论
_____	_____	你的猜想成立

【归纳与总结】：通过上述实验我们能够总结出：在确定化学反应后所得溶液中溶质成分时，除了考虑生成物外，还要考虑_____。



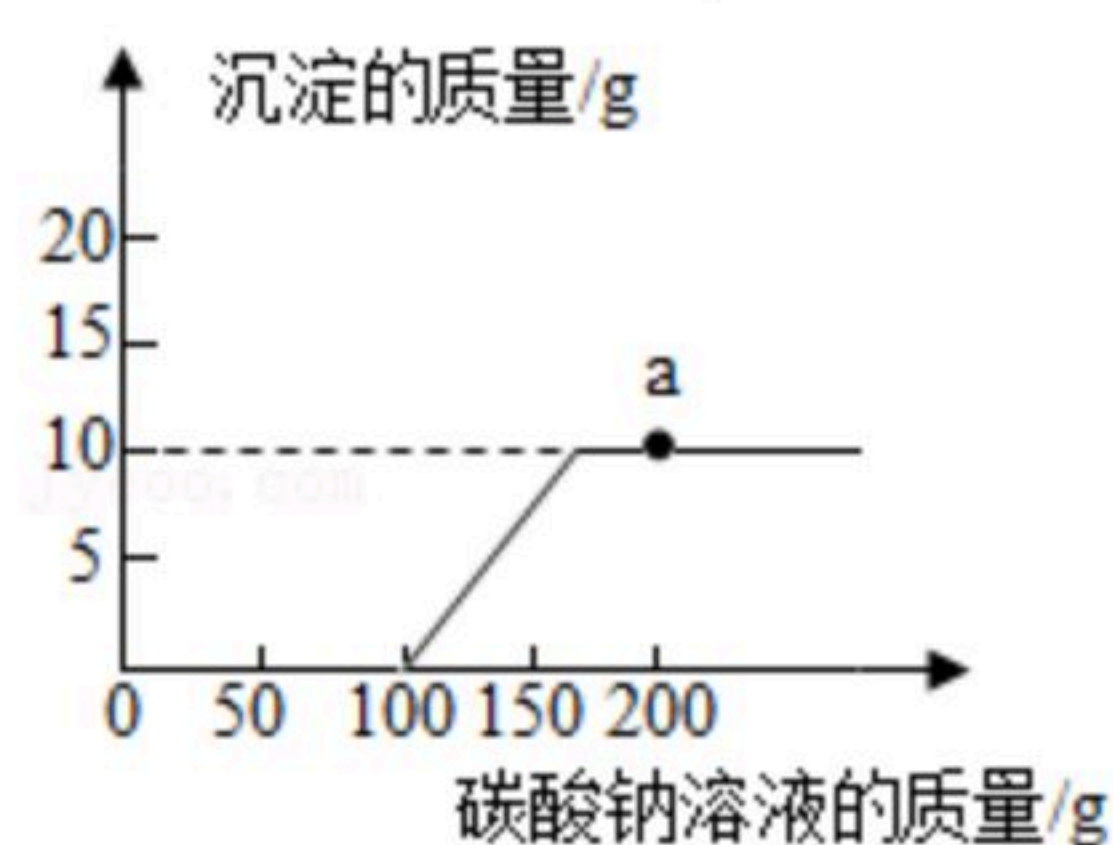
四、解答题

9. 某兴趣小组实验后得到了盐酸和氯化钙的混合溶液，为了解其组成成分的含量，取100g盐酸和氯化钙的混合溶液盛于烧杯中，向其中不断滴加碳酸钠溶液，并振荡，起反应生成沉淀的关系如图所示。

(1) 在混合溶液中不断滴加溶液，并振荡，反应开始阶段会观察到的现象是_____。

(2) 图中a点时，烧杯溶液中的溶质是_____。

(3) 根据图，试计算100g原混合溶液中氯化钙的质量分数。





扫码查看解析