

2016年深圳中考真题化学试卷

一、选择题 (本部分共10题 , 每小题1.5分 , 共15分 , 每小题给出的4个选项 , 其中只有一个选项是符合题意的)

1 下列事例中属于化学变化的是 ()

- A. 活性炭净水 B. 蒸馏海水获取淡水 C. 以葡萄为原料酿酒 D. 酒精挥发

2 如图摘录了某品牌饮用天然水特征性指标的部分内容 , 下列说法中 正确的是 ()

饮用天然水特征指标

每100mL含量 ($\mu\text{g}/100\text{mL}$)

钙 ≥ 400

镁 ≥ 50

钾 ≥ 35

钠 ≥ 80

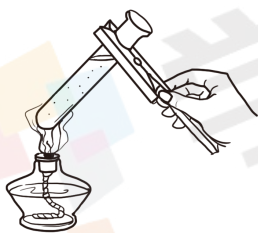
偏硅酸 ≥ 180

pH(25 $^{\circ}\text{C}$) 7.3

- A. 图中的钙、镁、钾、钠是指元素 B. 该天然水显酸性
C. 该天然水不含任何化学物质 D. 该天然水不含非金属元素

3 下列图示实验操作中 , 正确的是 ()

A.



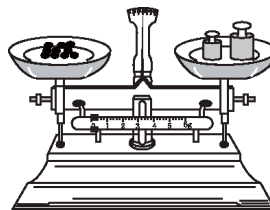
加热液体

B.

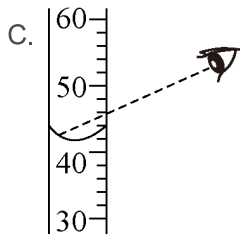


倾倒液体

D.



称量氯化钠固体



读取液体体积

4 分)下列化学用语表示正确的是 ()

A. 五氧化二氮的化学式: O_5N_2

B. 氧原子的结构示意图:

C. 钙离子: Ca^{+2}

D. 2 个氮分子: $2N_2$

5 下列各图中和分别表示不同元素的原子, 下列说法中正确的是 ()

A 表示混合物	B 图中只含有 2 种分子	C 表示单质	D 表示 6 个 CO 分子

A. A

B. B

C. C

D. D

6 乙烯 (C_2H_4) 气体可用于催熟香蕉, 下列关于乙烯的说法中错误的是 ()

A. C、H 元素的质量比为 6:1

B. 一个乙烯分子由 2 个碳原子、2 个氢分子构成

C. 属于有机物

D. 在空气中充分燃烧可生成 CO_2 和 H_2O

7 化学与生产生活密切相关, 下列说法中错误的是 ()

A. 可用盐酸除铁锈

B. 炒菜时油锅中油不慎着火, 可用锅盖盖灭

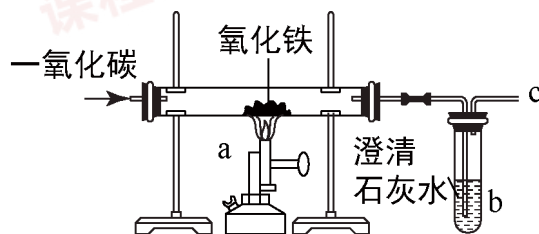
C. 自行车的钢架可用刷油漆的方法防止生锈

D. 硝酸钾是复合肥料, 过量施用对环境不会造成任何影响

8 下列说法中正确的是 ()

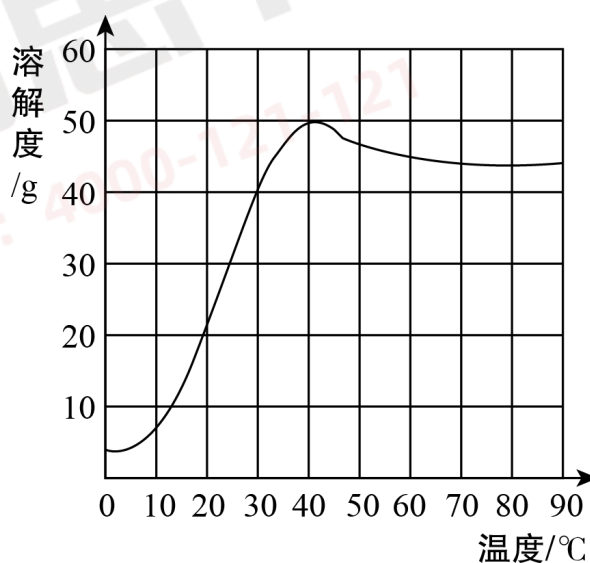
- A. Na_2CO_3 中 C 为 +2 价
- B. 稀释 10 g 质量分数为 98% 的浓硫酸, 可得到质量分数为 10% 的稀硫酸 98 g
- C. 在电解水的实验中, 产生的 H_2 和 O_2 体积比约为 1:2
- D. 在化学反应前后分子数目肯定没有变化

9 根据下列实验装置图, 以下说法中错误的是 ()



- A. a 处固体由黑色逐渐变为红棕色
- B. 反应过程中可观察到 b 处的澄清石灰水变浑浊
- C. CO 有毒, 通常在 c 处将其点燃或用气囊收集以防止污染空气
- D. 该实验可验证 CO 的还原性

10 如图是固体物质 M 的溶解度曲线, 下列说法中正确的是 ()



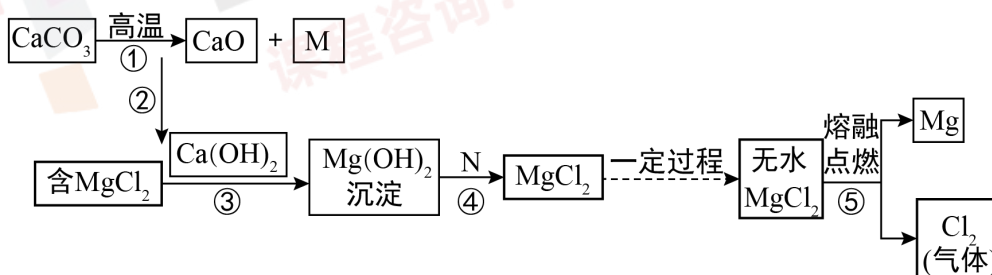
- A. 40°C 时, 其饱和溶液中溶质的质量分数为 50%
- B. M 的溶解度随温度升高而一直增大



- C. 将 40°C 时 M 的饱和溶液降温至 10°C，有固体析出
- D. 将 50°C 时 M 的饱和溶液升温至 80°C，溶液变成不饱和

二、非选择题（本部分共3题，共25分，请将答案写在答题卡相应位置上）

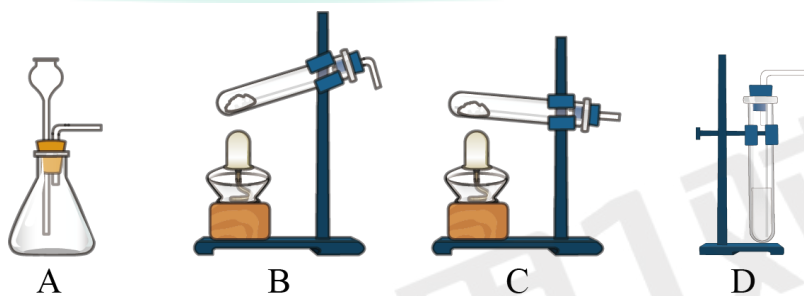
11 深圳是海滨城市，海水资源丰富。镁被称为“国防金属”广泛地应用于火箭、飞机、轮船等制造业。工业上可从海水中提取镁，其物质的转化关系 如图所示。（其中部分生成物已省略）



根据以上转化关系，回答下列问题：

- (1) M 是一种常用于灭火的气体， M 的化学式是 _____，若在 M 的饱和溶液中滴入几滴紫色石蕊溶液，则溶液变 _____ 色；
- (2) 反应①过程中会 _____（填“吸收”或“放出”）热量；
- (3) 反应②属于 _____ 反应（填基本反应类型）；
- (4) N 是 _____（只有一个正确选项，选填字母）；
 - A. 硫酸
 - B. 盐酸
 - C. 氢氧化钠溶液
 - D. 氯化钠溶液
- (5) 写出反应④的化学方程式：_____；
- (6) 写出反应⑤的化学方程式：_____。

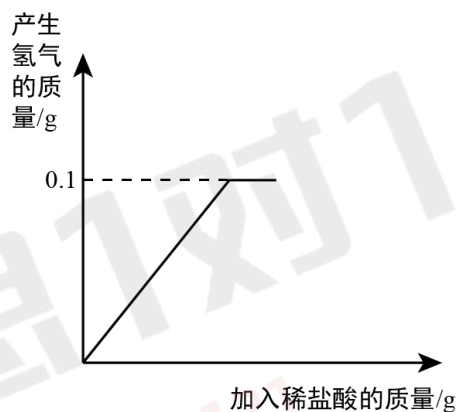
12 某化学实验小组需制备 O_2 并进行 O_2 部分性质实验，结合以下装置，回答下列问题：



- (1) 甲同学利用 KClO_3 和 MnO_2 制备 O_2 , 其发生装置应选用上述装置中的 _____ (选填装置对应的字母), 收集 O_2 的方法是 _____ (只填一种), 可用 _____ 检验 O_2 ;
- (2) 乙同学提出可用 H_2O_2 和 MnO_2 制备 O_2 , 本着废物利用的原则, 可以从甲同学制备 O_2 后剩余的固体中提取 MnO_2 , 则提取 MnO_2 的操作步骤依次为: ①溶解、② _____、③洗涤、④干燥, 其中步骤②比①多使用了一种玻璃仪器, 该仪器名称是 _____, 请写出乙同学制 O_2 的化学方程式: _____。
- (3) 丙同学欲用少量的 KMnO_4 和较多量的 KClO_3 固体混合物加热, 以较快制备较多量 O_2 , 你认为是否可行? _____, (填“可行”或“不可行”), 请说明理由: _____;
- (4) 丁同学将硫粉置于收集到的 O_2 中燃烧, 可观察到发出 _____ 火焰 (填火焰颜色), 其产物的名称是 _____, 它是形成酸雨的主要原因。

13

- (1) 化学兴趣小组的同学欲除去某 FeCl_2 溶液中混有的 CuCl_2 杂质, 实验操作步骤如下:
- ①在混合溶液中加入过量的 _____ 粉 (只有一个正确选项, 选填字母), 搅拌, 使其充分反应:
- A. 铁
B. 铜
C. 银
- ②过滤, 得到溶液和金属混合物。
- (2) 该小组同学欲继续探究上述②得到的金属混合物中 Cu 的质量分数, 将该金属混合物洗涤、干燥, 称得其质量为 28.0 g 。向此金属混合物中逐滴滴加稀盐酸, 产生氢气的质量与加入稀盐酸溶液的质量关系如图示, 完成下列问题:



- ① 计算该金属混合物中的质量分数。(请根据化学方程式写出完整的计算步骤)
- ② 该实验中,有同学认为还可以通过测定其他数据来计算的质量分数,实验时他需要测定的实验数据应是_____。