

化学选择题专项训练（一）

1. 下列过程中属于化学变化的是()
- A. 铁片生锈 B. 冰雪融化 C. 酒精挥发 D. 铁丝弯曲
2. 下列有关原子、分子的说法正确的是()
- A. 空气是由空气分子组成的 B. 分子可分为原子，而原子不可再分
- C. 原子、分子总是在不断地运动 D. 水汽化时水分子体积变大
3. 下列有关物质的组成与分类说法正确的是()
- A. 葡萄糖($C_6H_{12}O_6$)不属于氧化物但属于有机物
- B. 煤气主要是由一氧化碳、二氧化碳等气体物质组成的混合物
- C. 红磷、木炭、煤、石油、天然气都属于燃料
- D. 合金和塑料属于合成材料
4. 化学在生活中有广泛的应用，下列说法错误的是()
- A. 活性炭可除去水中的异味但不能降低水的硬度
- B. 使用农药、化肥对人类有利也有弊
- C. 商家用甲醛溶液浸泡海产品保鲜对顾客有益
- D. 食用加铁酱油、加碘食盐等可补充人体健康必需的化学元素
5. 超氧化钾(KO_2)固体常用作氧气再生剂，主要作为潜艇、宇宙飞船舱的氧源或用于其他需要人工氧源的地方。用超氧化钾供氧时可发生如下反应： $4KO_2 + \square X = 2K_2CO_3 + 3O_2$ ，其中 X 是一种常见气体。下列关于 X 的说法正确的是()
- A. X 由碳、氢、氧三种元素组成 B. 检验 X 用燃着的木条
- C. X 中碳、氧元素的质量比为 3: 4 D. X 中碳、氧元素的化合价代数和为零
6. 下列有关说法错误的是()
- A. 实现 $CaCO_3 \rightarrow CaO \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3$ 的转化不涉及置换反应
- B. 循环进行 $CO \xrightleftharpoons{+C} CO_2$ 的相互转化时 CO_2 的质量保持不变
- C. 铜不能实现 $Cu \xrightarrow{+O_2} CuO \xrightarrow{H_2O} Cu(OH)_2$ 的转化
- D. 在 $HNO_3 \xrightarrow{+甲} H_2SO_4 \xrightarrow{+乙} HCl \xrightarrow{+丙} HNO_3$ 转化中所用的甲乙丙属于相同类别的化合物

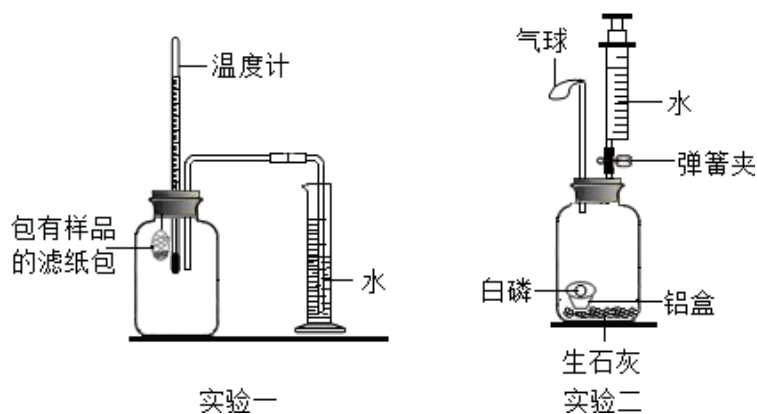
7. 实验室有一包黑色固体粉末样品，可能是木炭粉和氧化铜的混合物，化学兴趣小组的同学用来进行实验探究，有关操作和部分实验现象记录如下：

- I. 取样品加入稀硫酸，充分反应后过滤，得到黑色固体甲和蓝色溶液 A；
 II. 在蓝色溶液 A 中加入一定量的铁粉，观察到有气泡产生，充分反应后过滤，得到固体乙和绿色溶液 B；
 III. 取少量硫酸铜晶体，加水溶解后，向所得蓝色溶液中加入一定量铁粉，也观察到有气泡产生，充分反应后过滤，得到固体丙和浅绿色溶液 C；

关于该实验，有如下说法：①验证了铁的活动性比铜强；②硫酸铜可能显酸性；③固体乙和固体丙的成分相同；④浅绿色溶液中有硫酸铁；⑤操作III没有明确的目的和意义；⑥还必须补充操作才能证实样品中是否含有木炭粉，其中正确的个数有()

- A. 2 个 B. 3 个 C. 4 个 D. 5 个

8. 化学兴趣小组的同学在老师的指导下，正确完成如下图所示两个实验。已知所用实验装置气密性良好；实验一中的样品取自于市售的某品牌“暖宝”(一种防寒取暖用品)，成分为铁粉、活性炭粉和少量氯化钠。



关于该实验，有如下说法：①实验时滤纸包要用少量水润湿；②安装气球有助于实验安全；③白磷要足量且熄灭即可打开弹簧夹；④实验后滤纸包中可观察到有红色固体；⑤实验证明化学反应中不是只有氧化反应才放热；⑥两个实验均能证明空气是混合物且其中约含 $\frac{1}{5}$ 体积的氧气。其中正确说法的个数有()

- A. 2 个 B. 3 个 C. 4 个 D. 5 个

化学选择题专项训练（二）

- 下列变化中，有一种与其他三种存在本质上的差别，这种变化是()
 A. 水沸腾 B. 瓷碗摔碎 C. 石蜡熔化 D. 动植物呼吸
- 下列叙述错误的是()
 A. 分子、原子、离子都是可以直接构成物质
 B. 原子得到电子形成阳离子
 C. 化学反应中，分子可分，原子不能再分
 D. 原子的质量主要集中在原子核上
- 生活离不开化学，下列选项中合理的是()
 A. 青少年适量补铁，可以预防佝偻病
 B. 服用含有氢氧化铝的药物，治疗胃酸过多症
 C. 为了节约粮食，把霉变大米淘洗后食用
 D. 食用甲醛浸泡过的海产品，可提高人体免疫力
- 6月5日是“世界环境日”，旨在倡导“绿色消费、节约资源、保护环境”。下面做法不符合这一主题的是()
 A. 限制使用塑料袋，减少白色污染 B. 推广使用太阳能、风能，缓解温室效应
 C. 讲卫生，尽量多使用一次性餐具 D. 短时间不使用电脑，将其转为休眠模式
- 地质考察人员发现一种带螺纹的矿石，研究时发现该矿石能在氧气中燃烧，主要反应是 $4X + 11O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2Fe_2O_3 + 8SO_2$ 。下列有关说法中不正确的是()
 A. X 的化学式是 FeS_2 B. SO_2 中的硫、氧元素的个数比为 1: 2
 C. 反应前后氧元素的化合价发生改变 D. Fe_2O_3 中铁元素的质量分数为 70%
- 下列生产生活中所体现的化学反应原理正确的是()
 A. 用赤铁矿和一氧化碳炼铁: $CO + Fe_2O_3 \xrightarrow{\text{高温}} Fe + CO_2$
 B. 用盐酸除铁锈: $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_2 + 3H_2O$
 C. 用酒精做燃料: $C_2H_5OH + 3O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2CO_2 + 3H_2O$
 D. 用氢氧化镁治疗胃酸过多症: $H_2SO_4 + Mg(OH)_2 = MgSO_4 + 2H_2O$
- 下列实验操作能达到实验目的是()

选项	实验目的	实验操作
A	验证 NaCl 溶液中混有盐酸	取少量溶液，滴加无色酚酞溶液
B	比较 Fe、Cu、Ag 的金属活动性	铁丝浸入 $CuSO_4$ 溶液，铜丝浸入 $AgNO_3$ 溶液
C	除去铁制品上的铁锈	将铁制品长时间浸泡在足量的稀硫酸中
D	除去粗盐中的难溶性杂质	将粗盐研碎、溶解、蒸发

8. 常用燃烧法测定有机物的组成。现取 2.3 g 某有机物在足量的氧气中完全燃烧，生成 4.4 g CO_2 和 2.7 g H_2O 。对该物质的组成有下列推断：①一定含 C、H 元素②一定不含 O 元素③可能含 O 元素④一定含 O 元素⑤分子中 C、H 的原子个数比为 2: 5 ⑥分子中 C、H、O 的元素质量比为 12: 3: 8。其中正确的是()

A. ①②⑤

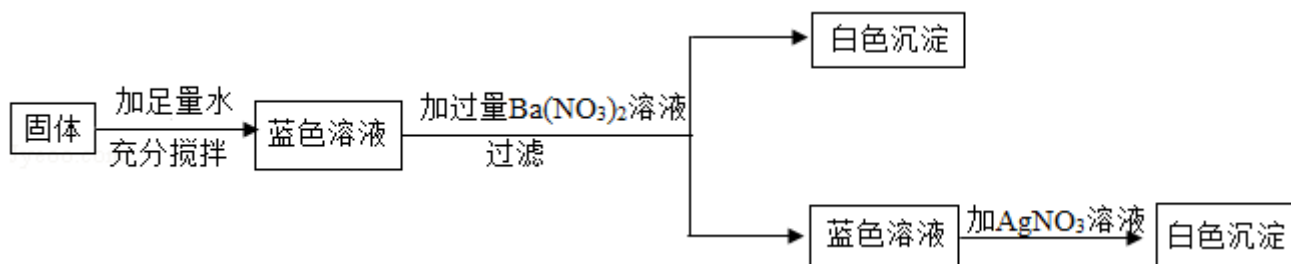
B. ①④⑥

C. ①③⑤

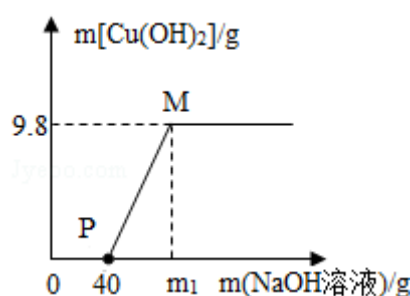
D. ①④⑤

化学选择题专项训练（三）

- 产生下列现象时，物质发生化学变化的是()
A. 食物腐败 B. 干冰升华 C. 美酒飘香 D. 石蜡熔化
- 下列说法错误的是()
A. 原子是化学变化中的最小粒子 B. 分子是保持物质性质的最小粒子
C. 原子是由原子核和电子构成 D. 只含一种元素的物质不一定是单质
- 分类是学习和研究科学的常用方法。对下列纯净物的分类，正确的是()
A. 碳酸钙和葡萄糖均含有碳元素，都是有机物
B. 二氧化碳和臭氧均含有氧元素，都是氧化物
C. 氧化铜和高锰酸钾均由不同种元素组成，都是化合物
D. 氢氧化钠和碳酸钠溶于水后均能使无色酚酞变红，都是碱
- 食品安全关系千家万户，食用下列食物不会影响人体健康的是()
A. 用甲醛溶液浸泡的水产品 B. 用碳酸氢钠做发粉焙制的糕点
C. 用霉变花生榨成的植物油 D. 用含亚硝酸钠的工业盐腌制的鱼肉
- 分别把下列各组中的物质加入水中，最终可能得到无色、澄清溶液的是()
A. Na_2CO_3 、 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、 HCl B. KNO_3 、 FeCl_3 、 HCl
C. AgNO_3 、 HCl 、 HNO_3 D. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 Na_2CO_3 、 H_2SO_4
- 一包固体可能含有硫酸钠、氯化铜、碳酸钙和氯化钠中的一种或几种。根据以下实验得出的结论错误的是()



- 一定有硫酸钠
 - 一定没有碳酸钙
 - 可能有氯化钠
 - 一定有氯化铜和氯化钠
- 向含 CuCl_2 和 HCl 混合溶液 100g 中，逐滴加入溶质质量分数为 10% NaOH 溶液，参加反应的 NaOH 溶液质量与生成沉淀物质的量关系如图所示，则下列说法正确的是()



A. P 点溶液中的溶质只有一种

B. M 点溶液和 P 点溶液中溶质的质量相同

C. 整个反应过程中，溶质的物质的量不变

D. 沉淀完全时， m_1 的数值为 120

8. 某化学小组用一定量 AgNO_3 和 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 的混合溶液加入铜粉和锌粉，充分反应后过滤，得到溶液甲和固体乙，如图所示，则：

①溶液甲中一定含 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 和 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$

②固体乙中一定含 Ag，可能含有 Cu 和 Zn

③若溶液甲呈蓝色，则溶液甲一定含 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 、 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 和 AgNO_3

④若向固体乙上滴加盐酸无气泡产生，则溶液甲中一定没有 AgNO_3 和 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

上述四种说法正确的个数为()



A. 1 个

B. 2 个

C. 3 个

D. 4 个

化学选择题专项训练（四）

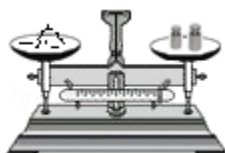
1. 下列所示实验中，发生了化学变化的是()



A. 研碎木炭



B. 硫粉燃烧



C. 称量粗盐



D. 过滤

2. 某物质在氧气中充分燃烧只生成二氧化碳，关于该物质的组成说法错误的是()

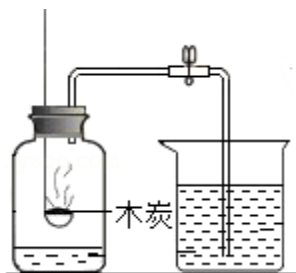
A. 该物质可能是 C_{60}

B. 该物质一定是碳单质

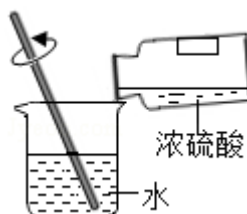
C. 该物质一定不是甲烷

D. 该物质中一定含有碳元素

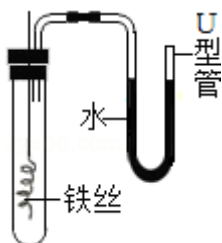
3. 以下是初中化学的一些基本实验，其中不能达到实验目的是()



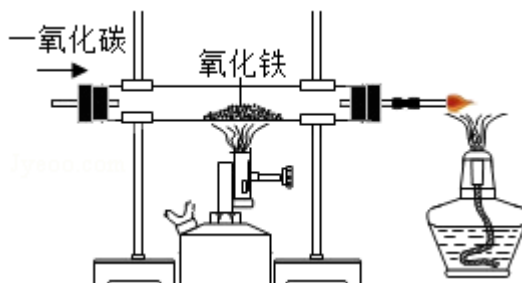
A. 测定空气中 O_2 的含量



B. 稀释浓硫酸

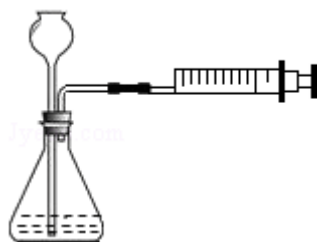


C. 铁丝在空气中的变化



D. 一氧化碳还原氧化铁

4. 用推拉注射器活塞的方法可以检查下图装置的气密性。当缓慢拉动活塞时，如果装置气密性良好，则能观察到()



- A. 注射器内有液体
B. 长颈漏斗下端管口产生气泡
C. 长颈漏斗内液面上升
D. 瓶中液面明显上升
5. 为除去 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中含有的少量 AgNO_3 ，某同学给出了两种方法： I . 加入足量 NaCl 溶液，过滤；
II . 加入过量的铜粉，过滤。下列分析不正确的是()

- A. 方法 I 中产生的沉淀只有 AgCl
B. 回收方法 II 的不溶物，可直接得到纯净的银
C. 方法 I 过滤后得到的滤液还含有 NaNO_3 ，所以不可行
D. 两种方法均需用到烧杯、漏斗和玻璃棒

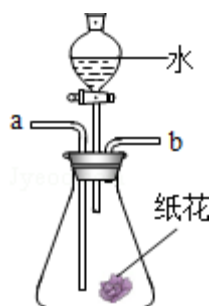
6. 用高铁酸钠(Na_2FeO_4)对河湖水消毒是城市饮水处理的新技术。已知反应： $\text{Fe}_2\text{O}_3 + m\text{Na}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} n\text{Na}_2\text{FeO}_4 + \text{Na}_2\text{O}$ ，下列说法正确的是()

- A. 该反应中铁元素的化合价由+3 价升高到+6 价
B. 该反应涉及的物质都是氧化物
C. 化学计量数 $m=n$
D. 该反应类型为复分解反应

7. 某同学用如图所示装置验证二氧化碳与水的反应。已知，氮气的密度比空气的小；该装置气密性良好，锥形瓶中放入的是用石蕊溶液染成紫色的干燥纸花。具体操作有：

- ①从 a 端通入二氧化碳；
②从 a 端通入氮气；
③从分液漏斗中滴加适量水；
④从 b 端通入二氧化碳；
⑤从 b 端通入氮气。

下列实验操作顺序最合理的是()



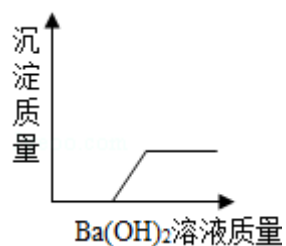
A. ①③④

B. ④②①③

C. ④②③①

D. ①⑤③①

8. 某一溶液由盐酸、碳酸钠、稀硫酸、氯化铜、氯化钠中的一种或几种混合而成。现向该混合溶液中滴入氢氧化钡溶液，产生的沉淀质量与加入氢氧化钡溶液体积如图所示，则下列判断正确的是()



A. 该溶液中含有硫酸或盐酸，也可能两种酸同时含有

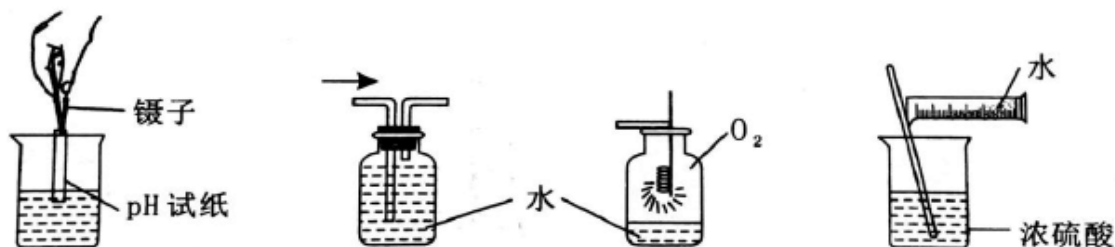
B. 该溶液中不可能含碳酸钠

C. 该溶液是否含氯化铜不能确定

D. 该溶液的组成只可能有一种情况

化学选择题专项训练（五）

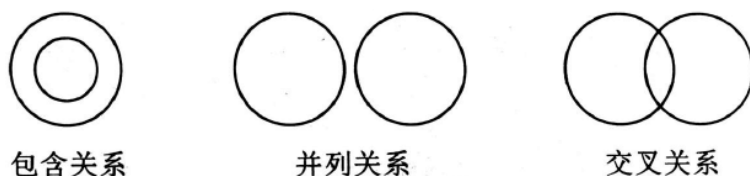
1. 以下变化中属于化学变化的是()
- A. 酒精挥发 B. 石蜡熔化 C. 轮胎爆炸 D. 粮食酿酒
2. 下列实验操作正确的是()



- A. 测定溶液的酸碱度 B. 收集氧气 C. 做铁在氧气中燃烧实验 D. 稀释浓硫酸
3. 生活中处处有化学。下列说法正确的是()
- A. 用水灭火是因为水降低了可燃物的着火点
- B. 煤气的主要成分是 CO
- C. 服用含有氢氧化铝的药物可用于治疗胃酸过多
- D. 肥皂水滴入紫色石蕊试液，试液会变红色
4. 中学生应有一定的安全常识。下列做法不正确的是()
- A. 室内起火时，立即打开门窗通风
- B. 炒菜时，油锅内意外着火，立即加入青菜灭火
- C. 液化气、煤气泄漏起火时，首先关闭气体阀门
- D. 被围困在火灾区时，用湿毛巾捂住口鼻低下身子逃生
5. 如下图所示，甲和乙在一定条件下反应生成丙和丁，关于该反应，下列说法正确的是()



- A. 图中只有丁属于氧化物 B. 参加反应的甲和乙的质量比为 22: 3
- C. 反应前后分子总数不变 D. 反应生成的丙和丁的分子个数比为 2: 1
6. 某些化学概念之间存在如下图所示关系：下列有关概念间关系的说法正确的是()

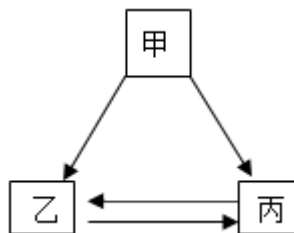


- A. 化合物与混合物属于包含关系 B. 化学变化与物理变化属于包含关系

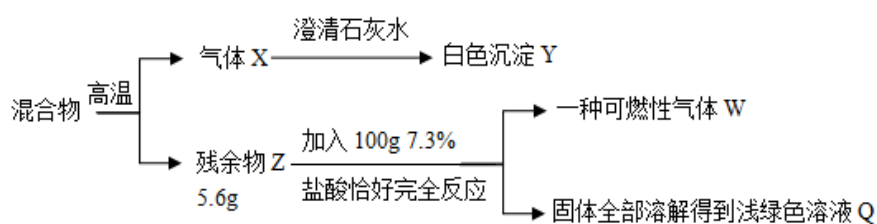
C. 燃烧与氧化反应属于并列关系 D. 放热反应与中和反应属于包含关系

7. 甲、乙、丙三种物质只通过一步反应，不能实现如图所示的转化关系的是()

	甲	乙	丙
A	C	CO	CO ₂
B	CuO	Cu	Cu(NO ₃) ₂
C	CaCO ₃	CO ₂	H ₂ O
D	H ₂ SO ₄	H ₂	H ₂ O



8. 为鉴定一包混合固体粉末，可能含有 CaCO₃、CuO、Fe₂O₃、C 中的几种，对该固体充分高温加热，设计以下流程(假设下列反应均恰好完全进行)，并记录实验现象，得出的正确结论是()

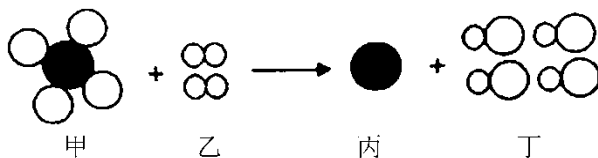


- ①可燃性气体 W 是氢气
- ②固体混合物中可能含有 CaCO₃
- ③固体混合物肯定含有 Fe₂O₃
- ④固体混合物可能含有 CuO
- ⑤残余物 Z 中肯定含有 C
- ⑥浅绿色溶液中溶质只有一种

A. ①②③ B. ①③④ C. ①③ D. ①③⑥

化学选择题专项训练（六）

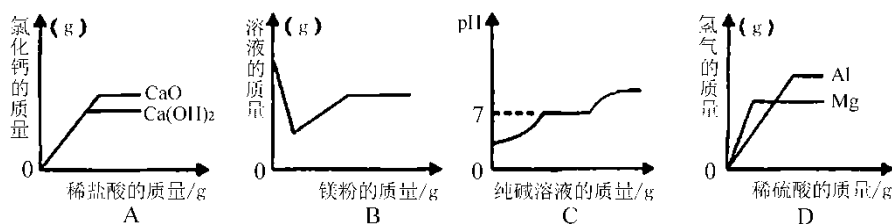
- 成语是中华民族文明与智慧的结晶。下列成语所描述的变化属于化学变化的是()
A.滴水成冰 B.刻舟求剑 C.百炼成钢 D.大海捞针
- 2017 年中国水周的宣传主题为“落实绿色理念，全面推行河长制”，下列有关说法中不正确的是()
A. 硬水经过吸附、过滤可变成软水 B. 净化水程度最高的方法是蒸馏
C. 水是一种常见的溶剂 D. 为爱护水资源，既要节约用水，又要防止水污染
- 某同学梳理归纳了以下知识，下面说法正确的是()
A. 一般情况下，合金的熔点和硬度都比组成合金的纯金属高
B. 配制 6%的氯化钠溶液，量取水时，仰视量筒刻度会使所配氯化钠溶液质量分数偏高
C. 可用氢氧化钠来除去炉具上的油污，也可治疗胃酸过多
D. 干冰灭火既能降温，又能隔绝空气，而且灭火后不会留痕迹
- 如图为两种物质间发生化学反应的微观示意图(一种小球代表一种原子)。下列说法中正确的是()
A. 该反应属于复分解反应
B. 甲分子由 5 个原子构成
C. 该示意图中共有 2 种化合物
D. 反应中乙、丁两物质的质量比为 1 : 2



- 下列知识整理的内容有错误的一组是()

除杂的方法	化学与能源
粗盐提纯——溶解、过滤、蒸发	氢能源是一种广泛使用的能源
木炭粉中混有铁粉——用磁铁吸引	可燃冰将成为未来新能源
O ₂ 中混有 CO——通过灼热的氧化铜	倡导大量使用高硫煤做燃料
化学与医药	化学与生产
用钛镍形状记忆合金制成人造卫星天线	用硫酸铜配制波尔多液
用碳酸钙做补钙剂	用食盐的水溶液制造氢氧化钠
用干冰做血液制品冷藏运输的制冷剂	用铁矿石、焦炭和石灰石、空气炼铁

- 下列图像不能正确反映对应变化关系的是()



- 向等质量的氧化钙、氢氧化钙中分别加入等质量分数的稀盐酸至过量
- 向一定质量氯化亚铁和氯化铝的混合溶液中加入镁粉至过量

C. 向盐酸和氯化钙的混合溶液中逐滴加入纯碱溶液至过量

D. 向等质量的镁、铝中分别加入等质量分数的稀硫酸至过量

7. A~F 都是初中化学中常见的物质，其中 A、B、C 是氧化物，且 A 是红棕色粉末，D、F 均是单质。它们之间的转化关系如右图所示(“→”表示物质转化的方向；部分反应物、生成物和反应条件未标出)。

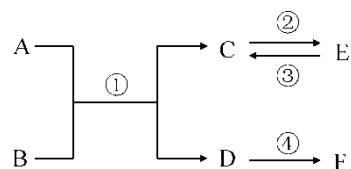
下列有关说法正确的是()

A. 反应①~④中一定包含了置换反应和复分解反应

B. 做反应①的实验，要先加热 A 再通入 B

C. 利用反应④可制取 H_2 、Zn、Cu、Ag 等物质

D. E 可以是酸、盐或单质



8. 向一定质量的 $Ba(OH)_2$ 溶液中先后滴加 $CuSO_4$ 、 H_2SO_4 溶液，过程中加入溶液的质量与产生沉淀的质量

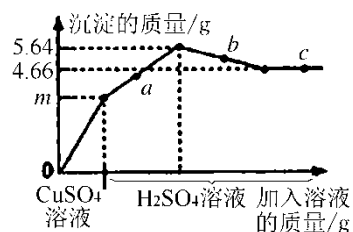
关系如图所示。下列说法正确的是()

A. a 点对应溶液 $pH < 7$

B. b 点对应溶液中溶质有 2 种

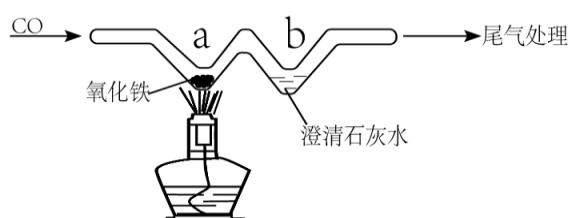
C. $m=3.31$

D. 取 c 点对应溶液，滴加 $NaOH$ 溶液，立刻产生沉淀

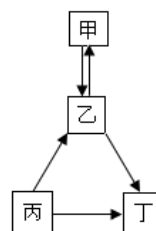


化学选择题专项训练（七）

- 下列变化属于化学变化的是()
A. 海水晒盐 B. 红磷燃烧 C. 葡萄榨汁 D. 玻璃破碎
- 下列说法正确的是()
A. 墙内开花墙外香说明分子在不断运动 B. 空气是由空气分子构成的
C. 含有氧元素的化合物都是氧化物 D. 不同种元素最本质的区别是中子数不同
- 下列做法中，不符合“尊重自然、自觉践行绿色生活”倡议的是()
A. 人走关灯、少开空调 B. 使用一次性餐具
C. 自带水杯出行 D. 对垃圾进行分类
- 下列说法中正确的是()
A. 食用“地沟油”对人体有害 B. 煤、石油、天然气都属于可再生能源
C. 为保障食品安全，杜绝使用任何食品添加剂 D. 为提高农作物产量，应大量施用化肥
- 地质人员考察时发现一种带螺纹的矿石。研究发现该矿石能在氧气中燃烧，主要反应是
 $4X + 11O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2Fe_2O_3 + 8SO_2$ ，下列说法正确的是()
A. 该物质的化学式是 FeS_2 B. 该物质由铁、硫、氧三种元素组成
C. 氧气由两个氧原子构成 D. SO_2 中硫、氧元素质量比为 1: 2
- 用“W”型玻璃管进行微型实验，如下图所示。下列说法不正确的是()



- a 处红棕色粉末变为黑色
 - a 处的反应为 $CO + Fe_2O_3 = 2Fe + CO_2$
 - b 处澄清石灰水变浑浊证明有 CO_2 生成
 - 可利用点燃的方法进行尾气处理
- 甲、乙、丙、丁均为初中化学常见物质，它们之间的部分转化关系如图所示，关于该转化关系图，下列说法正确的是()



- 如果丙是碳酸钠，乙是氢氧化钠，则甲是硝酸钠
- 若甲、乙、丁都是氧化物，则丙一定是碳酸钙
- 甲、乙、丙、丁之间的转化可以全部通过复分解反应实现
- 若甲、乙、丙、丁均含有同一种元素，且乙可用来灭火，则丙一定是单质碳

8. 有一种纳米润滑添加剂，由铝粉、铜粉、氧化铝粉末中的一种或几种组成，取少量该添加剂，加入足量稀盐酸，有红色固体残留并产生大量气泡；另取少量该添加剂，加入一定量的硝酸银溶液，充分反应后过滤，得到滤渣和蓝色滤液，关于以上实验，有下列几种说法：

- ①该添加剂中一定有铜，可能有铝和氧化铝；
- ②若向滤渣中加入足量稀盐酸，滤渣部分溶解，则该添加剂中一定有氧化铝；
- ③滤液中最多含有三种溶质；
- ④滤渣中一定有银和铜，滤液中一定有硝酸铝和硝酸铜；
- ⑤通过以上实验可以证明铝、铜、银三种金属的活动性顺序。

上述说法正确的有()

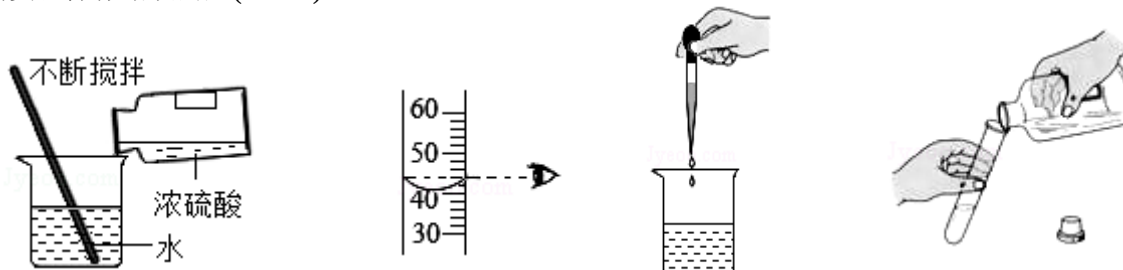
- A. ①②⑤ B. ②③⑤ C. ①③④ D. ②④⑤

化学选择题专项训练（八）

1. 下列变化中，不属于化学变化的是()

- A. 葡萄酿酒 B. 铁矿石炼铁 C. 水结成冰 D. 铁钉生锈

2. 下列实验操作错误的是()



- A. 浓硫酸稀释 B. 读取液体体积 C. 滴加液体药品 D. 倾倒液体药品

3. 化学与我们的日常生活有着密切的关系。下列有关说法或做法正确的是()

- A. 为治理空气污染，禁止使用化石燃料
B. 二氧化碳灭火器原理是隔绝空气和提高可燃物的着火点
C. 在金属表面刷油漆的目的是隔绝空气和水蒸气，防止金属腐蚀
D. 硬水中含有较多的可溶性钙和镁的化合物，所以，长期饮用硬水有益于身体健康

4. 对物质进行归类整理是化学学习的一种重要方法，下列归类关系不相符的是()

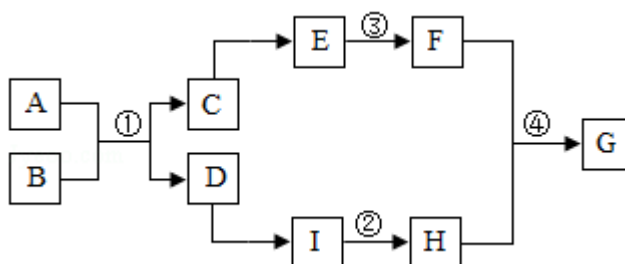
- A. 空气、海水 - - 纯净物 B. 白磷、红磷 - - 可燃物
C. 不锈钢、铜 - - 金属材料 D. 合成橡胶、塑料 - - 有机合成材料

5. 我国科学家屠呦呦因发现治疗疟疾的“青蒿素($C_{15}H_{22}O_5$)”而获得诺贝尔奖。青蒿素在氧气中完全燃烧的化

学方程式如下： $aC_{15}H_{22}O_5 + bO_2 \xrightarrow{\text{点燃}} cCO_2 + dH_2O$ ，下列有关青蒿素的说法中正确的是()

- A. 青蒿素属于氧化物
B. 青蒿素中 C、H、O 元素的质量比是 9: 11: 4
C. 青蒿素中所含氧元素的质量分数最小
D. 青蒿素燃烧的化学方程式中，其化学计量数 a、b、c、d 分别是 1、18、15、11

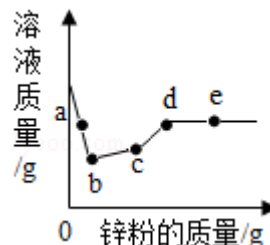
6. A~I 都是初中化学中常见的物质，已知，A 是一种无色无味的气体，C 是应用最广泛的金属，I 是建筑材料的主要成分，F 是实验室常用的溶剂，它们的转化关系如图所示，其它有关物质未列出。下列说法错误的是()



- A. 向物质 G 的水溶液中滴入无色酚酞试液，溶液变红色

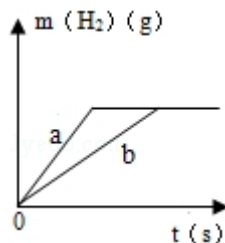
- B. ②和③的化学反应类型相同
- C. 反应②是吸热反应，反应④是放热反应
- D. 物质 A 和物质 E 都具有可燃性

7. 向一定量硝酸银、硝酸铜和硝酸亚铁的混合溶液中加入锌粉，充分反应后所得溶液的质量与加入锌粉的质量关系如图。下列说法正确的是()



- A. a 点时，溶液中溶质为硝酸锌、硝酸铜、硝酸亚铁
- B. b 点时，所得固体只有银
- C. c 点时，溶液中一定有硝酸锌、硝酸亚铁，可能有硝酸铜
- D. d 点和 e 点所得固体均为银、铜、铁、锌

8. 已知钠、钾都能与水反应生成氢气和对应的碱。将一定质量的钠、钾分别投入质量相等的足量的纯水中，产生氢气的质量随时间变化的曲线如图所示。下列说法错误的是()



- A. 分析曲线得出钠、钾与水反应产生氢气的速率不同
- B. 参加反应的钠的质量等于钾的质量
- C. 反应后的溶液都能使无色的酚酞变红
- D. 反应后 NaOH 溶液的溶质质量分数小于 KOH 溶液的溶质质量分数

参考答案

化学选择题专项训练（一）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	A	C	A	C	D	B	B	D

化学选择题专项训练（二）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	D	B	B	C	B	C	B	B

化学选择题专项训练（三）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	A	B	C	B	A	D	D	B

化学选择题专项训练（四）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	B	A	B	B	A	D	B

化学选择题专项训练（五）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	D	C	C	A	B	D	C	D

化学选择题专项训练（六）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	C	A	D	C	B	D	D	C

化学选择题专项训练（七）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	B	A	B	A	A	B	C	B

化学选择题专项训练（八）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	C	B	C	A	D	B	B	B