

九年级初三中考化学每日一练 200 题（含答案）

1. 下列物质的性质与用途具有对应关系的是（ ）

- A. 活性炭具有可燃性，可用于净化饮用水
- B. 镁有银白色金属光泽，可用于制作烟花
- C. 小苏打可溶于水，可用于治疗胃酸过多
- 熟石灰具有碱性，可用于改良酸性土壤

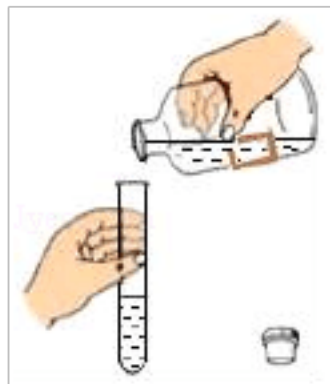
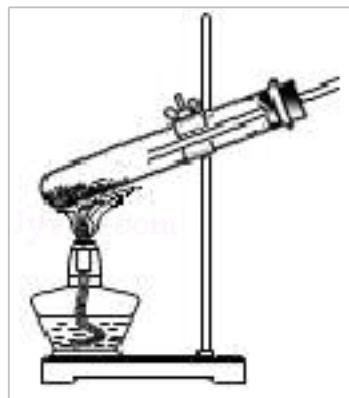
2. 一元硬币的外观是：①有银白色金属光泽，一些同学认为：②它可能是由铁制成的、在讨论时，有同学提出：③“我们先用磁铁来吸一下”、就这一过程而言的说法不正确的是（ ）

- A. ③为实验
- B. ②为猜想假设
- C. ①为观察
- D. ③为设计实验

3. 我们曾对人体吸入的空气与呼出的气体进行过探究，下列关于“用排水法收集人呼出的气体”的实验操作的叙述正确的是（ ）

- A. 将集气瓶盛半瓶水后，用手堵住瓶口再将集气瓶倒放到水里
- B. 气体集满后，先将集气瓶拿出水面，再盖上玻璃片
- C. 将集满人呼出气体的集气瓶正放在桌面上
- D. 可将集满气体的集气瓶临时放在水中，等用时再从水中取出

4. 下列实验操作正确的是（ ）



- A. 加热固体
- B. 倾倒液体
- C. 量取液体
- D. 加入酒精

5. 把一根火柴梗平放在酒精灯的火焰上，待 1~2 s 取下来，可观察到火柴梗最先碳化变黑的部分是在灯焰的（ ）

- A. 外焰
- B. 内焰
- C. 焰心
- D. 中上部

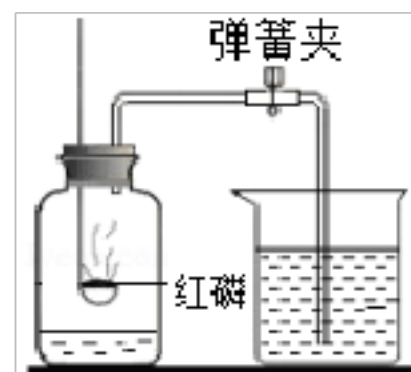
6. 回顾蜡烛燃烧实验，以下不属于蜡烛燃烧实验所记录的实验现象的是（ ）

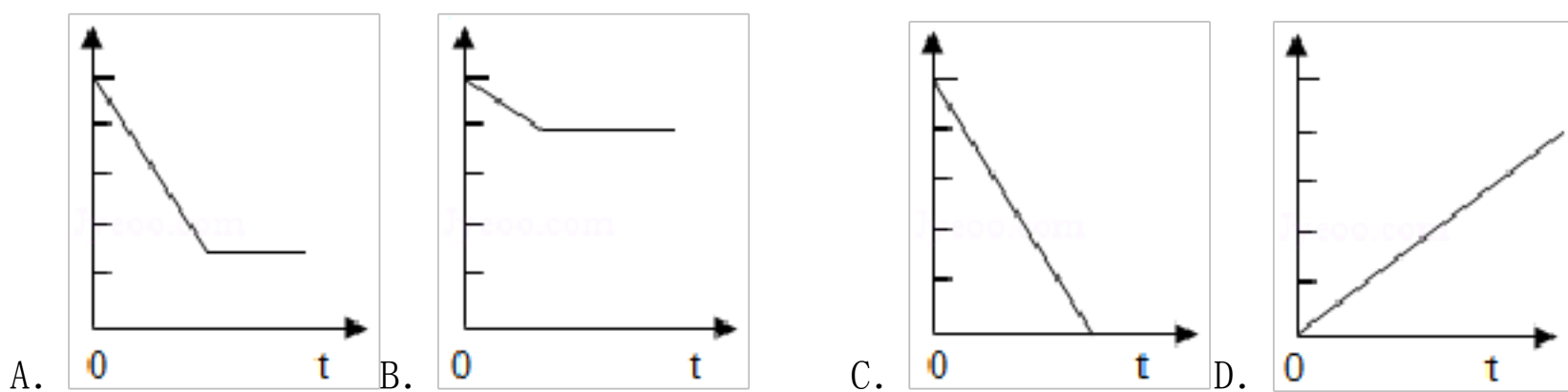
- A. 火焰分为三层，外层温度最高
- B. 熄灭后有白烟产生
- C. 罩在火焰上的烧杯内壁出现水雾
- D. 生成二氧化碳和水

7. 某同学利用右图装置测定空气中氧气的含量，红磷燃烧后恢复到室温，打开弹簧夹后，发现进入集气瓶的液体体积小于集气瓶容积的 1/5，造成这一现象的原因可能是（ ）

- A. 实验前没有将弹簧夹夹紧
- B. 实验装置可能漏气
- C. 实验中所取的红磷过量
- D. 集气瓶中预先未加入一定量的水

8. 实验室用红磷测定空气中氧气含量实验，下图能正确表示在反应前后集气瓶内气体压强变化情况的是（ ）





9. 下表是国家关于空气污染指数与质量级别、质量状况的对应关系表：

污染指数	50 以下	51~100	101~200	201~250	251~300	300 以上
质量级别	I	II	III	IV	V	VI
质量状况	优	良好	轻度污染	中度污染	中度重污染	重度污染

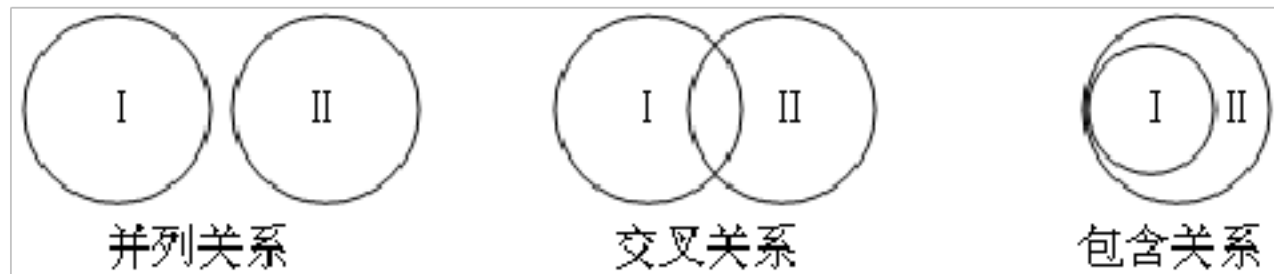
某市区空气污染指数为 53. 根据以上信息判断该地区此时刻的空气质量级别和空气质量状况分别是()

- A. I 级、优
B. II 级、良好
C. III 级、轻度污染
D. V 级、重度污染

10. 下列关于氧气的说法中正确的是()

- A. 氧气在低温、高压的条件下能变成淡蓝色的液体或固体
B. 氧气是植物光合作用的重要来源
C. 氧气的化学性质比较活泼，是可燃物
D. 水中的鱼类能生存，是因为氧气易溶于水

11. 化合反应与氧化反应的关系 ()

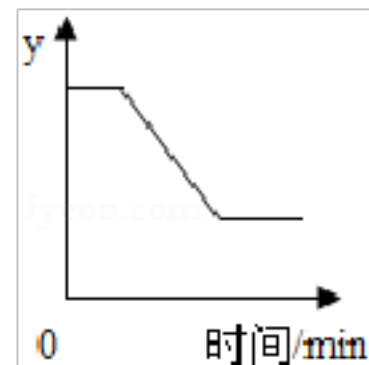


- A. 包含关系
B. 并列关系
C. 交叉关系
D. 无关系

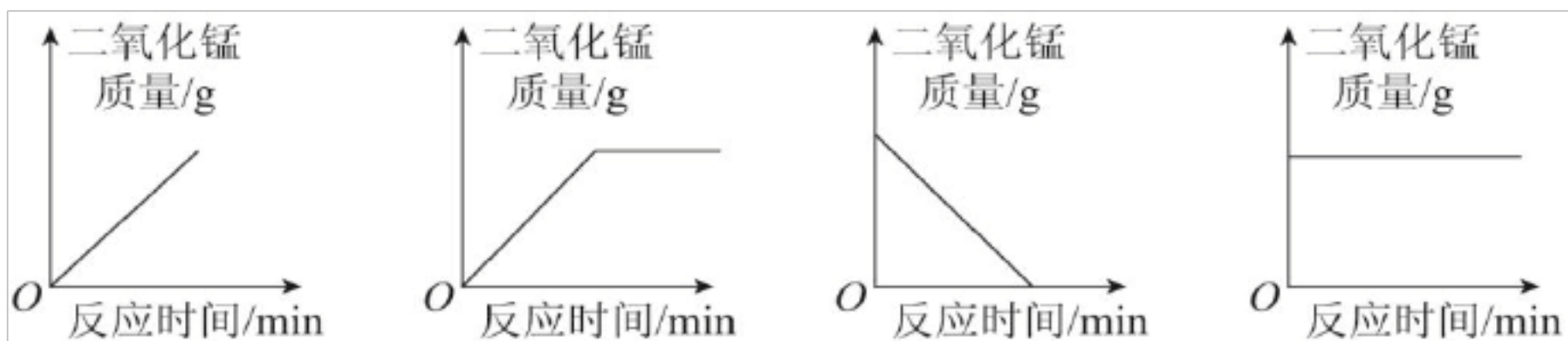
12. 已知： $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ ，如图表示一定质量的 KClO_3 和 MnO_2 固体混合物受热过程中，某变量 y

随时间的变化趋势，纵坐标表示的是 ()

- A. 固体中氯酸钾的质量
B. 生成 O_2 的质量
C. 固体中 MnO_2 的质量
D. 固体中氧元素的质量



13. 在加热高锰酸钾制氧气的反应中，二氧化锰的质量随反应时间的变化曲线正确的是()



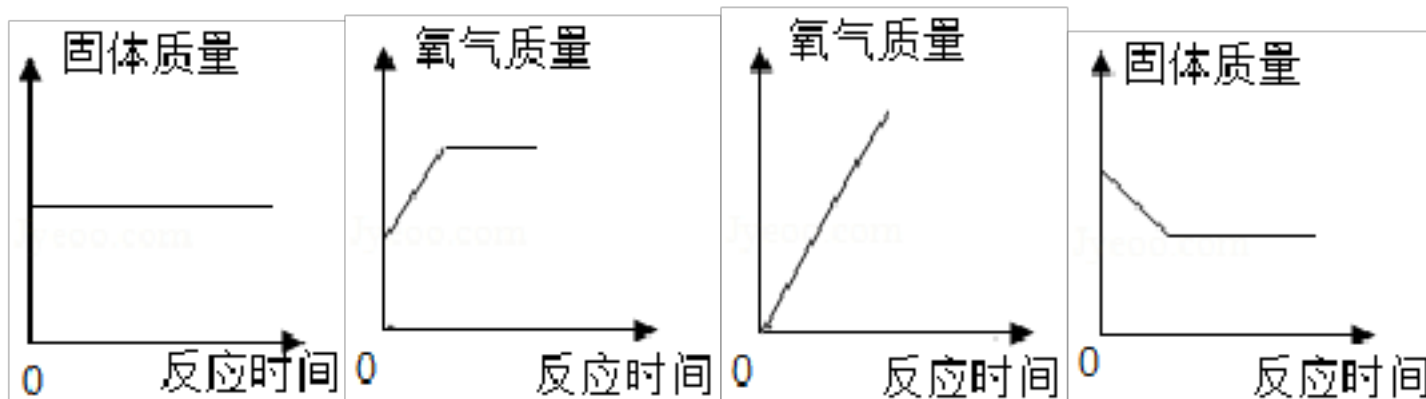
A

B

C

D

14. 实验室常用加热一定质量的高锰酸钾固体制取氧气。下列图象中正确的是 ()



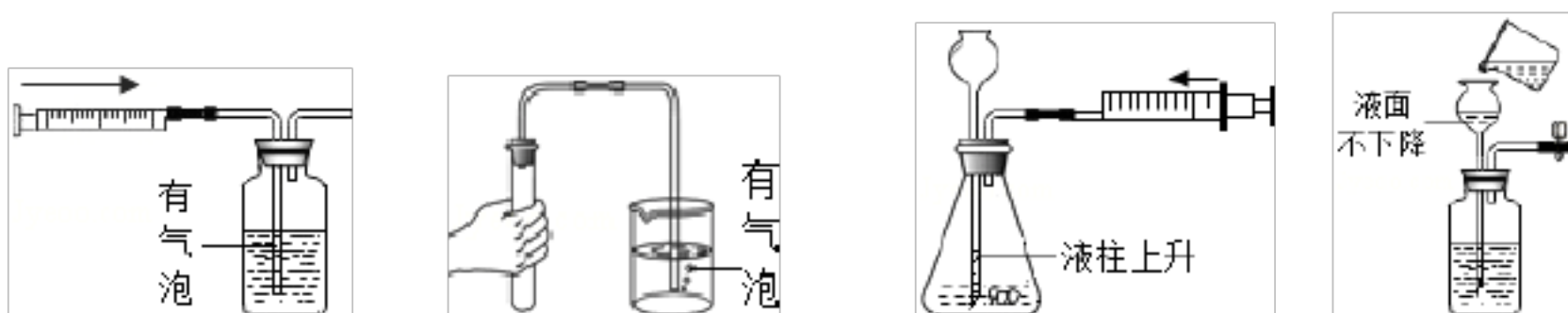
A

B

C

D

15. 下列装置操作图，不能用于检查装置气密性的的是 ()



A

B

C

D

16. 图1所示装置可用于测定空气中氧气的含量，图2是用该装置测得实验过程中集气瓶内气压与时间关系图（该装置气密性良好， p_0 是集气瓶内初始气压）。下列说法正确的是 ()



图1

图2

- A. 红磷的多少对实验结果无影响 B. 集气瓶中气压瞬间变大是 O_2 迅速消耗造成的
C. c 点时反应刚好停止 D. b、c、d 点时集气瓶中所含物质相同

17. “冰晕”奇观是大气中冰晶对光线反射或折射产生的光学现象，“冰晶”是水蒸气冷却变成的固体小颗粒，下列说法正确的是 ()

- A. 水蒸气变为冰晶的过程属于化学变化 B. 冰晶中分子停止运动
C. 水蒸气的间隔大于冰晶 D. 水蒸气与冰晶分子构成不同

18. 下列关于 Na、 Na^+ 两种粒子的判断中，正确的是 ()

- ①核电荷数相同 ②核外电子数相等 ③ Na^+ 比 Na 稳定 ④质量几乎相等 ⑤质子数相等。
A. ①②⑤ B. ②④ C. ①③④⑤ D. 全部

19. 下列关于 Na、Na⁺两种粒子的判断中，正确的是（ ）

- ①核电荷数相同 ②核外电子数相等 ③Na⁺比 Na 稳定
④质量几乎相等 ⑤质子数相等。

A. ①②⑤ B. ②④ C. ①③④⑤ D. 全部

20. 构成物质的粒子有分子、原子、离子等。下列叙述不正确的是（ ）

- A. 从分子的角度看，糖水和水的本质区别在于前者含有多种分子，后者只含一种分
B. 金刚石、石墨、C₆₀都是由碳元素组成的单质，保持它们化学性质的最小粒子都是碳原子
C. 氧气和臭氧都是由氧元素组成的，但是二者化学性质差异很大，是由于构成它们的分子不同
D. 二氧化硫、液氧、液氮都是由分子构成的，氦气、铁都是由原子构成的，碳酸钙则是由离子构成的

21. 如图是四种微粒的结构示意图和镉元素的部分信息，下列有关描述正确的是（ ）



- A. 图中所示的元素中，只有两种金属元素 B. 若①表示原子结构，则①为氟原子
C. 镉元素的核电荷数为 48 D. ②④表示的都是原子结构

22. 具有相同质子数，不同中子数的同一元素被称为同位素。氘是氢的一种同位素，其相对原子质量为 2，元素符号为 D，常用于特种灯泡、核研究、氘核加速器的轰击粒子等。下列说法正确的是（ ）

- A. 氘是金属元素 B. 氘原子的核内质子数为 2
C. 氘原子的核内中子数为 1 D. 氘元素与氢元素属于不同种元素

23. 表为元素周期表的一部分，A~E 代表五种不同元素，下列说法不正确的是（ ）

- A. 原子序数 C>B B. 核内质子数：A<D
C. A、B、C 同周期 D. D、E 同族

A	B		C
D		E	

24. 环境、资源问题是人类目前普遍关注的，下列说法正确的是（ ）

- A. 爱护水资源一方面要防治水体污染，一方面要节约用水
B. 空气污染指数的项目有：一氧化碳、二氧化氮、二氧化硫、二氧化碳、臭氧、可吸入颗粒物等
C. 我国是水资源大国，人均占有量居世界第六位
D. 为保护环境，应该关闭所有的化工厂

25. 单独使用下列方法净化水时，净化程度最高的是（ ）

- A. 蒸馏 B. 吸附 C. 过滤 D. 静置

26. 下列物质分别属于单质、混合物、化合物的是（ ）

- A. 水、石灰石、氢氧化钠 B. 氧气、空气、二氧化碳
C. 稀盐酸、五氧化二磷、氮气 D. 氨水、高锰酸钾、铁

27. 分类法是化学学习的重要方法，下列分类不正确的是（ ）

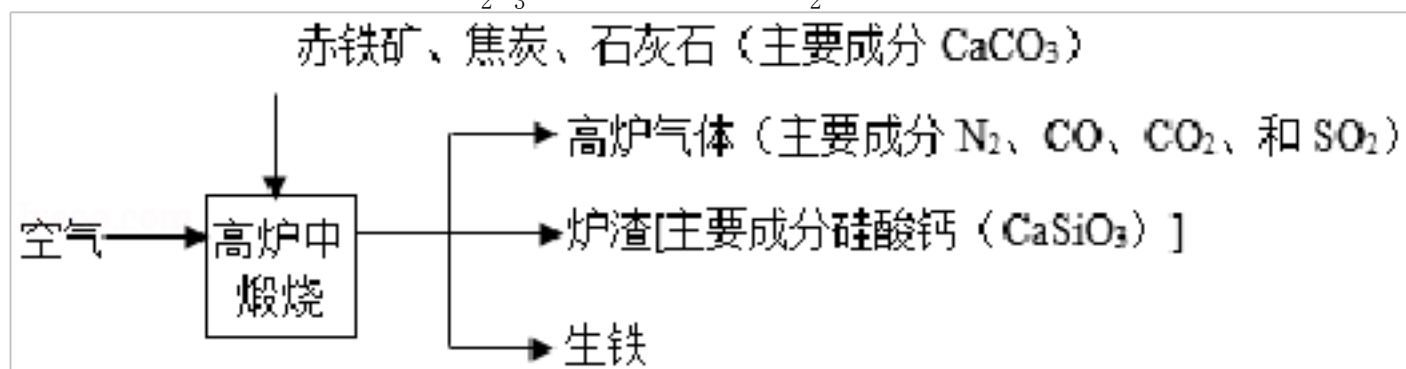
- A. 金属元素：Au、Al、Ag B. 单质：金刚石、水银、氦气
C. 氧化物：水、干冰、葡萄糖 D. 有机物：甲烷、醋酸、尿素

28. 北斗导航卫星系统采用铷原子钟，提供精确时间，如图是铷元素在元素周期表中的相关信息。下列说法中正确的是（ ）

37	Rb
铷	
85.47	

- A. 铷的元素符号为 Rb
 B. 铷的中子数为 37
 C. 铷属于非金属元素
 D. 铷的相对原子质量为 85.47g

29. 工业上利用赤铁矿石（主要成分是 Fe_2O_3 ，还含少量 SiO_2 等杂质）冶炼生铁的过程如图所示：



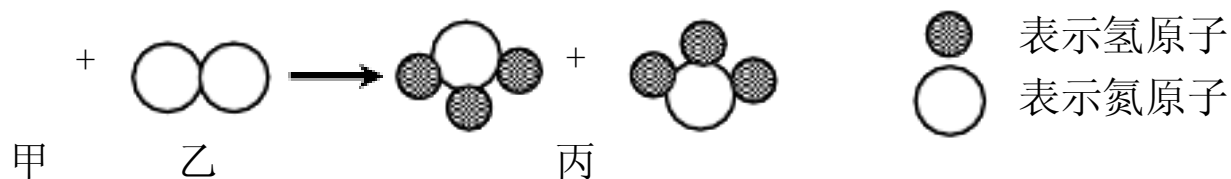
下列说法不正确的是（ ）

- A. CaSiO_3 中硅元素显+4 价
 B. 高炉气体中 SO_2 会形成酸雨，不能直接排放到空气中
 C. 原料中焦炭的作用之一是生成具有还原性的物质 CO
 D. 高炉炼铁的原理是 $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ ，该反应属于置换反应

30. 地塞米松 ($\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{FO}_5$)，下列说法正确的是（ ）

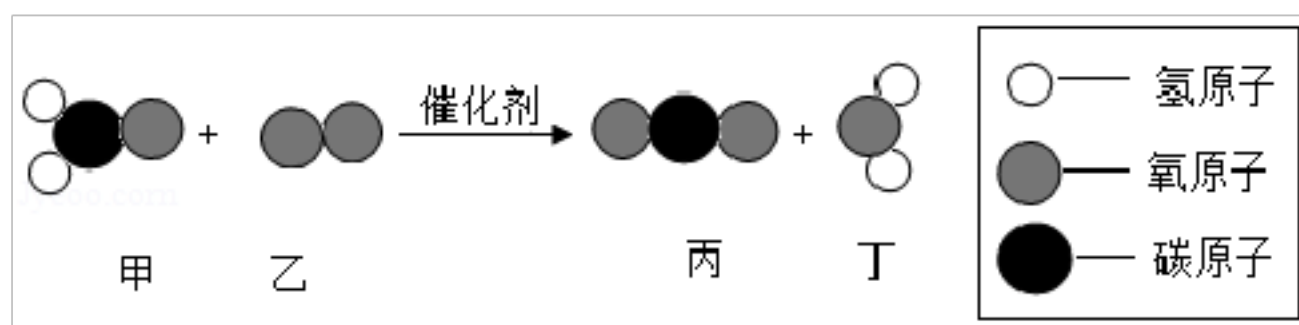
- A. 地塞米松属于氧化物
 B. 地塞米松由 4 种元素组成
 C. 地塞米松中氢元素的质量分数最大
 D. 地塞米松中碳元素与氧元素的质量比为 22：5

31. 如下图，3 个甲分子与 1 个乙分子反应生成 2 个丙分子。下列说法正确的是（ ）



- A. 物质甲的化学式为 H_6
 B. 该反应为化合反应
 C. 化学反应中，分子是最小的微粒
 D. 该图示不符合质量守恒定律

32. 利用催化剂可消除室内装修材料释放的甲醛，如图为该反应的微观示意图，下列说法不正确的是（ ）

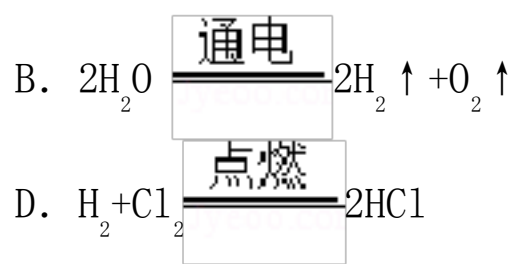
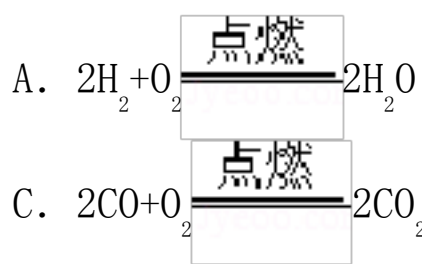


- A. 甲醛的化学式为 CH_2O
 B. 生成物丙和丁中氧元素的化合价相同
 C. 生成物丙由 1 个碳原子和 2 个氧原子构成
 D. 参加反应的甲和生成的丁分子个数比为 1：1

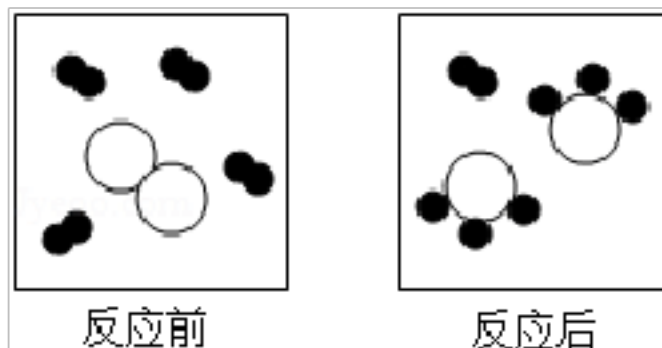
33. 如图是用来表示物质间发生化学变化的模型示意图，图中“ ”分别表示两种不同元素的原子。

能用该示意图表示的反应是（ ）





34. 如图形象地表示某反应前后反应物与生成物分子及其数目的变化，其中分别表示 A、B、C 三种不同的分子。该反应的化学方程式中 A、B、C 前的化学计量数之比为 ()

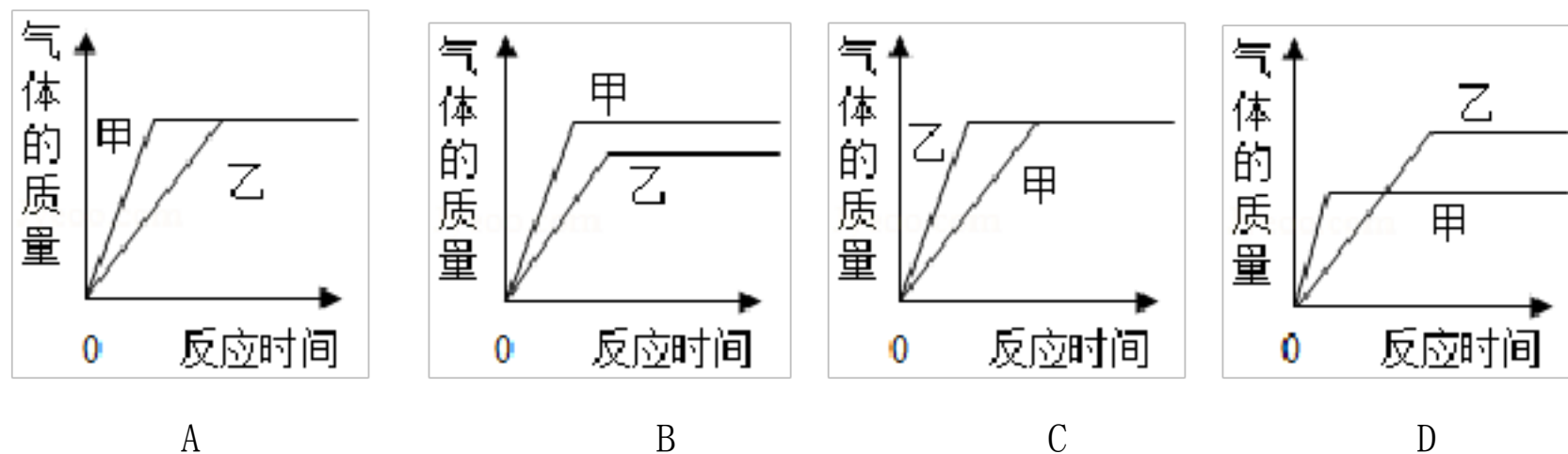


- A. 3: 1: 2 B. 4: 1: 3 C. 4: 1: 2 D. 3: 1: 3

35. 用等质量的碳、氢气和一氧化碳还原足量的氧化铜时，得到的铜的质量 ()

- A. 碳最多 B. 氢气最多 C. 一氧化碳最多 D. 都一样多

36. 在锥形瓶甲中放入 10g 块状纯净的碳酸钙，在锥形瓶乙中放入 10g 粉末状纯净的碳酸钙，分别同时加入等质量、同浓度的稀盐酸（足量）。如图中对该实验产生气体的质量与反应时间的关系，描述合理的是 ()



37. 某同学为了测定铜镁合金样品中铜的质量分数，将 100g 稀盐酸分 2 次加入到盛有 5g 该样品的烧杯中，所得数据如表，则下列说法中错误的是 ()

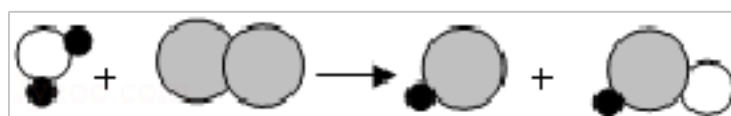
次数	实验前	第 1 次	第 2 次
加入稀盐酸的质量/g	0	50	50
剩余固体的质量/g	5	3	2

- A. 第 1 次加入稀盐酸后剩余固体中还有镁 B. 第 2 次所加入的稀盐酸未反应完
- C. 每 50g 稀盐酸和 1g 镁恰好完全反应 D. 合金样品中铜的质量分数为 40%

38. 将 A、B、C 三种物质各 10g，加热进行化合反应生成 D（其中 B 是催化剂），当 A 已完全反应后，测得生成的 D 为 16g。反应后的混合物中 B 与 C 的质量比为 ()

- A. 5:1 B. 5:2 C. 5:3 D. 4:1

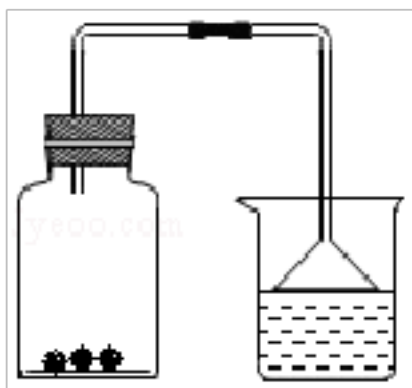
39. 已知某两种物质在一定条件下能发生化学反应，其反应的微观示意图（一种小球代表一种元素的原子）如图，则下列说法中正确的是 ()



- A. 图中的生成物都是氧化物 B. 该反应属于化合反应

C. 该反应中的原子的种类、个数均没有改变 D. 该反应可用于表示电解水的微观过程

40. 向如图所示的盛有红棕色二氧化氮气体的集气瓶中投入几块刚烘烤过的木炭。下列关于该实验的说法不正确的是 ()

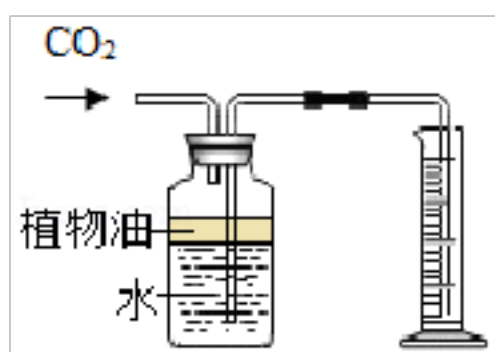


- A. 过一段时间，观察到红棕色变浅
- B. 最终漏斗中的液面上升
- C. 二氧化氮被木炭吸附
- D. 二氧化氮与木炭发生了化学反应

41. 在一定条件下，4g 碳和 12g 氧气在密闭容器中充分反应，最后容器内的气体为 ()

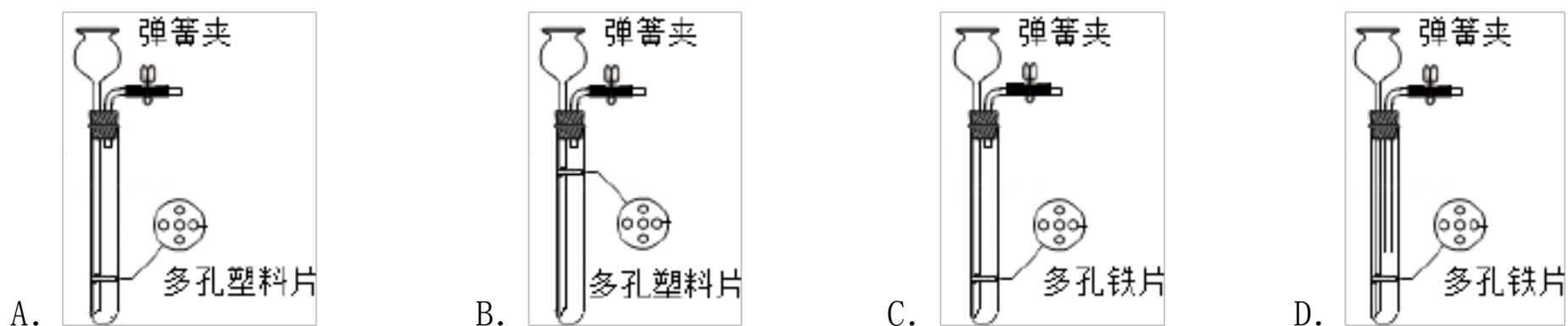
- A. CO₂ B. CO C. CO 和 CO₂ D. CO₂ 和 O₂

42. 如图为实验室制备二氧化碳的收集装置，下列说法错误的是 ()

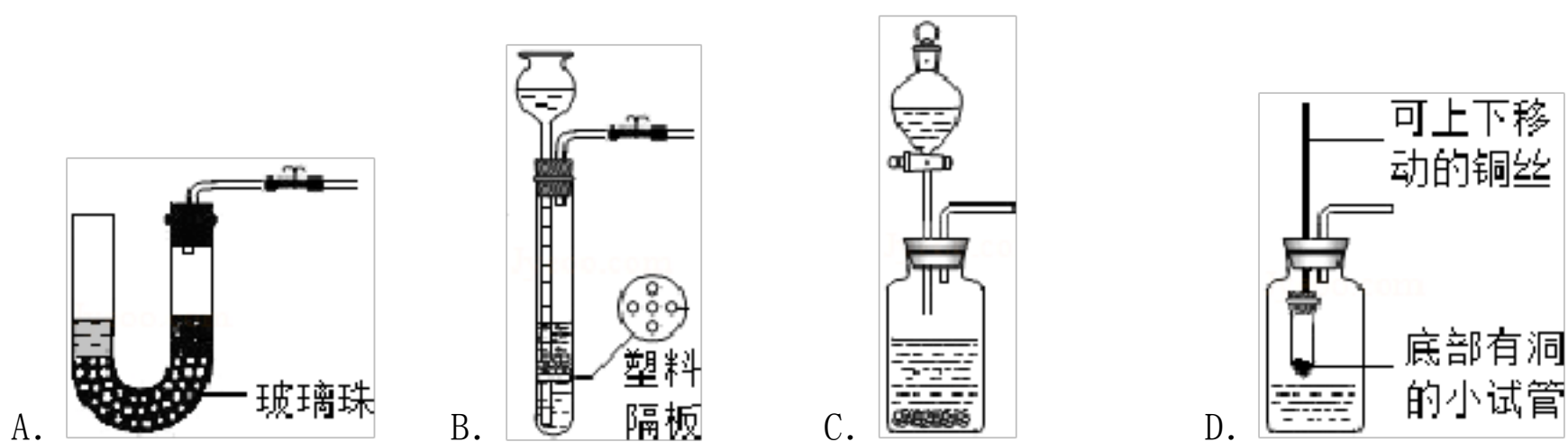


- A. 植物油的作用是防止二氧化碳溶于水
- B. 量筒的作用可以测量收集二氧化碳气体的体积。
- C. 集气瓶上方的空气对二氧化碳的纯度没有影响
- D. 二氧化碳可以用向上排空气法收集

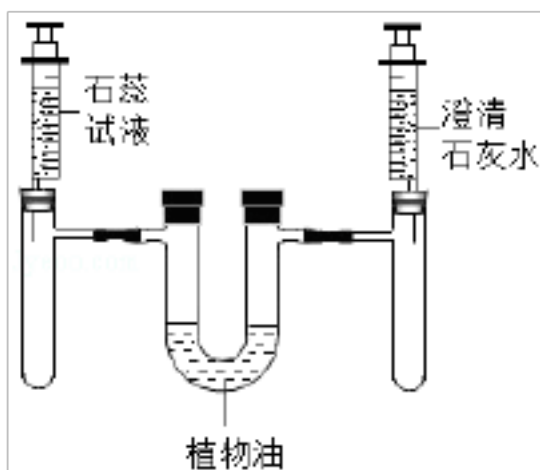
43. 实验室制备二氧化碳时，要求能随时控制反应进行或停止，以下符合该条件发生的装置是 ()



44. 以下装置均能用于制取二氧化碳，其中不能随时控制反应发生和停止的装置是 ()

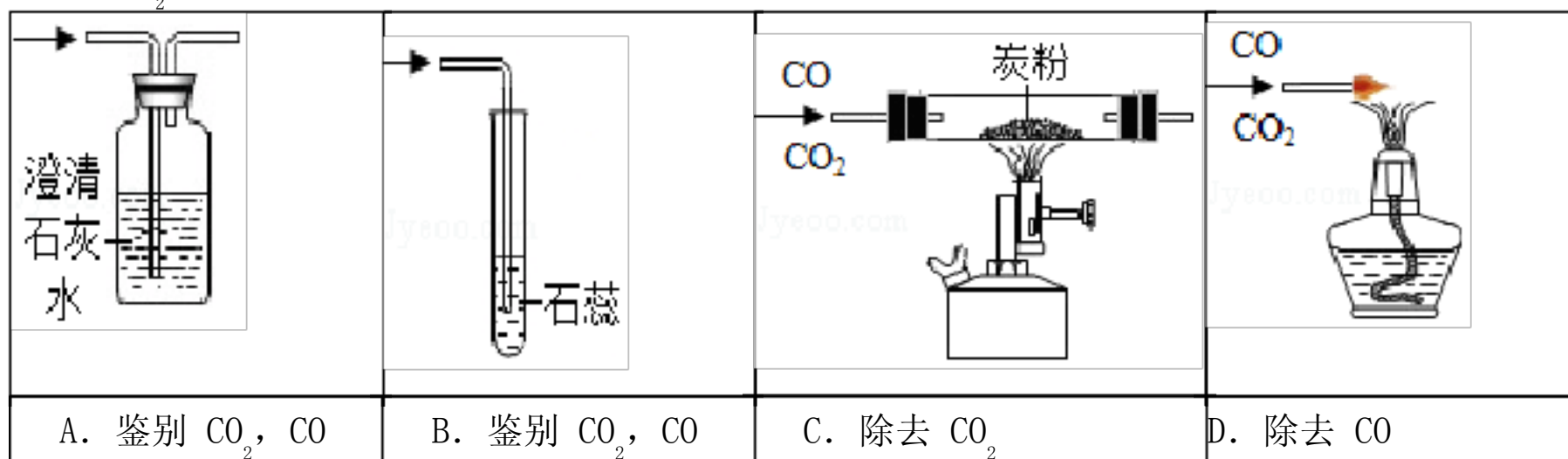


45. 在如图气密性良好的装置中充满了二氧化碳气体,往 2 支试管中分别缓缓注入 5mL 紫色石蕊试液和 5mL 澄清石灰水。下列有关叙述不正确的是 ()



- A. 左边试管内液体变红色
- B. 右边试管内石灰水有浑浊现象产生
- C. 充分反应后, U 型管中的液面左边高于右边
- D. 相同体积的水和石灰水, 石灰水吸收的二氧化碳较多

46. 有关 CO_2 、 CO 的实验设计错误的是 ()



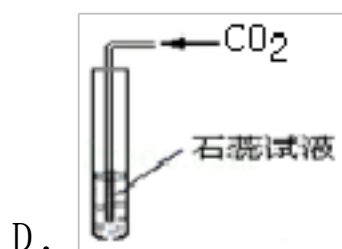
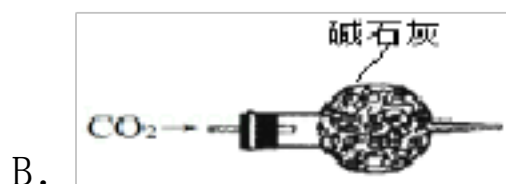
47. 关于 C 、 CO 和 CO_2 的叙述正确的是 ()

- A. C 、 CO 和 CO_2 都能与 CuO 反应
- B. C 、 CO 和 CO_2 均有可燃性
- C. 常温下 C 、 CO 和 CO_2 均可与水反应
- D. CO 和 CO_2 在一定条件下可以相互转化

48. 进入久未开启的菜窖之前, 人们如何利用较简便的方法检验菜窖中 CO_2 含量会对进入菜窖的人的生命构成威胁? ()

- A. 让一个身强力壮的男子进去试验一下
- B. 做“灯火试验”观察
- C. 放一杯澄清石灰水进去观察
- D. 放一只小白兔进去观察

49. 下列所示分别是二氧化碳的制取、干燥、验满和性质检验的装置图, 其中正确的是 ()



50. 某气体由 H_2 、 CO_2 、 CO 、 CH_4 中的一种或几种组成，为确定其成分某小组经过实验记录了以下结论：①将气体通过澄清的石灰水，未出现浑浊现象；②将气体通过灼热的氧化铜，有红色固体生成；③将气体点燃后通入澄清的石灰水，有浑浊现象。该气体可能的组成，下列说法正确的个数是()

- ①一定没有 CO_2 ；②若已知没有 CO ，则气体组成一定为 CH_4 、 H_2 ；③若已知有 CO ，则气体组成可能为 CO 、 H_2 ；④若已知有 CH_4 ，则气体组成可能为 CO 、 CH_4 ；⑤若已知有 CH_4 ，则气体组成可能为 CO 、 CH_4 、 H_2 ；
A. 2 个 B. 3 个 C. 4 个 D. 5 个

51. 下列说法正确的是()

- A. 稀有气体——作电光源 B. 淬火后的钢——塑性和韧性增强
C. 水基型灭火器——可用来扑灭档案等物的失火 D. 生理盐水——可作除去油污的乳化剂

52. 农业生产中的秸秆是需要妥善解决的问题，下列说法中，错误的是()

- A. 可利用秸秆发酵制得沼气做生活燃料
B. 秸秆腐烂后可转化为有机肥料
C. 秸秆燃烧产生的烟尘和一氧化碳是空气污染物
D. 秸秆燃烧产生的二氧化碳是造成酸雨的主要原因

53. 归类整理是学习的一种重要方法。下列归类正确的是()

- A. 氯、碘、汞都是非金属元素 B. 醋酸，硝酸钾，二氧化硅都是化合物
C. 铁、木头、玻璃都是热的良导体 D. 太阳能、风能、核能是可再生能源

54. 下列有关燃烧和灭火说法正确的是()

- A. 油锅着火后向锅中放入菜叶目的是降低油的着火点
B. 家用煤加工成蜂窝煤是力了增大煤与氧气的接触面积
C. 高层建筑物起火立即乘电梯撤离
D. 不慎碰倒了酒精灯，酒精在桌面燃烧，用水来灭火

55. 下列有关防火、灭火做法正确的是()

- A. 油锅起火立即用水浇灭
B. 在山林中遇火灾时，尽量向顺风方向奔跑
C. 在大火蔓延的前方砍伐出一条隔离带是扑灭森林火灾的有效方法
D. 电线老化短路起火，应立即用水扑灭

56. 《吕氏春秋》记载“金（铜单质）柔锡（锡单质）柔，合两柔则刚（坚硬）”。这句话说明合金具有的特性是()

- A. 熔点一般比其组成金属低
B. 抗腐蚀性一般比其组成金属强

- C. 硬度一般比其组成金属大
- D. 耐磨性一般比其组成金属耐磨

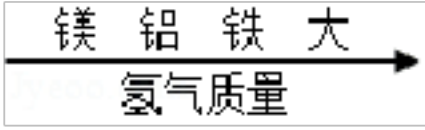
57. 对下列古诗词标示部分隐含的化学现象解释不合理的是 ()

- A. 煮豆燃豆其，豆在釜中泣 - - 秸秆燃烧发生化学变化，热能转化成了化学能
- B. 花气袭人知骤暖，鹊声穿树喜新晴 - - 温度升高，分子运动加快
- C. 何意百炼钢，化为绕指柔 - - 生铁经不断煅烧捶打氧化，降低碳的含量后变成钢
- D. 千淘万漉虽辛苦，吹尽狂沙始到金 - - 金的化学性质稳定，在自然界中以单质形态存在

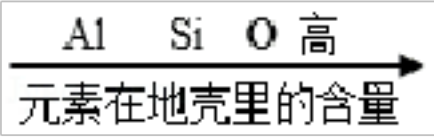
58. 有甲、乙、丙三种金属，如果将甲、乙、丙分别投入到 CuSO_4 溶液中，一段时间后，甲、丙表面出现红色物质，乙没有明显现象；再将大小相同的甲、丙分别放到相同的盐酸中，甲、丙均产生气泡，但甲产生气泡的速度明显快于丙，则甲、乙、丙三种金属的活动性顺序是 ()

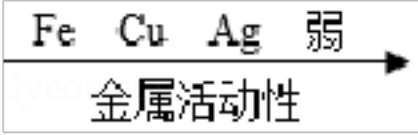
- A. 丙 > 乙 > 甲
- B. 甲 > 丙 > 乙
- C. 甲 > 乙 > 丙
- D. 丙 > 甲 > 乙

59. 用数轴表示某些化学知识更加直观、简明、易记。下列表示错误的是 ()

A. 等质量金属与足量盐酸反应放出氢气：

B. 含硫物质中硫元素的化合价：

C. 元素在地壳里的含量：

D. 铁、铜、银的金属活动性：

60. 下列金属材料的冶炼和应用体现了人类社会不断发展、进步的是 ()



①铜合金



②铁合金



③铝合金



④钛合金

- A. ①②③④
- B. 只有②③④
- C. 只有①③④
- D. ③④

61. 空气中含有① N_2 ② O_2 ③稀有气体 ④水蒸气等成分，其中与钢铁生锈有关的是 ()

- A. ①③
- B. ②④
- C. ③④
- D. ①④

62. 下列的叙述正确的是 ()

- A. 把少量的生铁加入稀盐酸中可完全溶解并产生气泡
- B. 铁生锈是铁与氧气作用的结果
- C. 菱铁矿的主要成分是 $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$

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/788000141053006110>