

适用于九年义务教育初级中学教科书

决战中考



主编 关立海

贴近考试目标

权威专项训练

提高实战能力

黑龙江少年儿童出版社

适用于九年义务教育初级中学教科书

决战中考

化 学

主编 关立海

黑龙江少年儿童出版社
2006年·哈尔滨

丛书策划:王朝晖 赵 力
赵立程 张立新
责任编辑:徐 高 顾吉霞
封面设计:神龙公司设计中心

主 编:关立海
编 委:赵晓峰 王桂军 韩巧凤 任淑霞
高伊凡 刘立艳 刘祥兵 赵彦生

适用于九年义务教育初级中学教科书

决战中考

化学

关立海 主编

黑龙江少年儿童出版社出版发行
黑龙江神龙联合制版印务有限公司制版
东北林业大学印刷厂印装

开本:787毫米×1092毫米 1/16 印张:7 字数:140 000

2006年4月第1版 2006年4月第1次印刷

ISBN 7-5319-2415-3 定价:8.00元
G·1760

编写说明

《决战中考》丛书包括语文、数学、英语、物理、化学五个主要学科。是为初中学生系统、熟练地掌握九年义务教育教学大纲规定的教学内容而编写的助学性参考书。

本丛书依据黑龙江省 2006 年最新的中考命题范围和考试要求,结合我省各地教学的实际情况,由富有经验的一线教师和教研员共同编写。本丛书以专项训练为主要内容,重点突出,题型全面,针对性强,是 2006 年全省中考学生考前冲刺阶段必备练习用书。

本书编写组

2006 年 4 月 15 日

目 录

专项训练一	环保与能源问题	(1)
专项训练二	物质的变化、性质与用途	(4)
专项训练三	化学实验基本操作	(9)
专项训练四	物质的分类、组成与构成	(12)
专项训练五	化学用语及化学式的计算	(17)
专项训练六	质量守恒定律、化学方程式及应用	(22)
专项训练七	化学实验现象	(27)
专项训练八	除杂与鉴别问题	(31)
专项训练九	基本概念和理论	(39)
专项训练十	天平问题	(44)
专项训练十一	微观模拟与原子结构	(47)
专项训练十二	理化综合题	(50)
专项训练十三	推断题	(56)
专项训练十四	实验设计	(67)
专项训练十五	简答题	(79)
专项训练十六	根据化学方程式的计算	(90)
参考答案		(95)

专项训练一 环保与能源问题

1. 下列物质排放到空气中,不会使空气受到污染的是()

- A. 燃烧煤产生的烟尘
- B. 化工厂排放的废气
- C. 机动车排放的尾气
- D. 绿色植物光合作用产生的气体

2. 环境保护是我国的一项基本国策,空气质量越来越受到人们的关注,下列各组气体中,都属于空气污染物的是()

- A. SO_2 N_2 NO_2
- B. CO_2 CO N_2
- C. CO SO_2 NO_2
- D. CO CH_4 H_2

3. 2004年初,北京市政府采取措施,强制各用煤单位使用低硫优质煤,这是为了防止下列哪种气体对空气的污染()

- A. 二氧化氮
- B. 一氧化碳
- C. 二氧化硫
- D. 二氧化碳

4. 在治理城市空气污染所采取的措施中,不正确的是()

- A. 焚烧落叶
- B. 增大绿化面积
- C. 减少用煤做燃料
- D. 汽车改用清洁燃料

5. 2002年春季,沙尘暴频繁侵袭我国北方部分地区,造成空气中下列哪种有害成分的增加()

- A. SO_2
- B. NO_2
- C. 可吸入颗粒
- D. CO

6. “绿色化学”是21世纪化学发展的主导方向,其核心就是利用化学原理从源头消除污染。据此,你认为最理想的燃料是()

- A. 煤
- B. 石油
- C. 天然气
- D. 氢气

7. 目前很多地区空气污染指数超标,原因之一是()

- A. 人的呼吸
- B. 矿物燃料的燃烧
- C. 光合作用
- D. 氢气的燃烧

8. 目前我国许多城市和地区公布空气质量日报,在空气中一般不涉及()

- A. CO_2
- B. NO_2
- C. 可吸入颗粒
- D. SO_2

9. 世界大中城市的主要交通干路上的空气污染严重超标,其主要原因是()

- A. 煤燃烧排放的废气
- B. 汽车排放的尾气
- C. 工业生产中的废气
- D. 各种污水排放造成的

10. 环境污染日益受到人们的关注,市委收到大量有关改善空气质量的来信,下列各建议中不合理的是()

- A. 安排洒水车在城市主要干道洒水
- B. 植树造林,增加小区绿地面积
- C. 关闭火力发电厂
- D. 公交车由汽车改为电车

11. 为改善我市空气质量,下列建议中不



合理的是()

- A. 将燃煤的火力发电厂烟囱加高
- B. 开发新能源,如太阳能、风能
- C. 将工厂排放的废气处理后再排放
- D. 加速燃气化建设,改烧煤为烧煤气

12. “绿色化学”要求从根本上减少乃至杜绝污染,下列对农作物收割后留下的秸秆的处理方法中,不符合绿色化学的是()

- A. 发酵后做农家肥
- B. 就地焚烧
- C. 加工成精饲料
- D. 制造沼气

13. 被污染的空气会严重影响人体健康,下列物质中,不会造成室内空气污染的是()

- A. 吸烟产生的一氧化碳、尼古丁等物质
- B. 劣质装修材料释放出的甲醛、苯等有害物质
- C. 石材释放出的有害放射性气体——氡
- D. 水烧开时产生大量水蒸气

14. 现代人正进入以“室内空气污染”为标志的第三个污染时期,以下属于室内空气污染物的是()

- A. 水果散发出的香味
- B. 人的呼吸
- C. 室内花草光合作用释放出的气体
- D. 烹饪时产生的油烟

15. 水是生命之源,我们要保护好水资源,下列做法中,可能引起水污染的是()

- ①生活污水的任意排放
- ②农业生产中大量使用农药、化肥
- ③海上油轮石油泄漏

④工业生产中“三废”的排放

- A. 只有①③
- B. 只有①④
- C. ①②③④
- D. 只有②④

16. 防治水污染、保护水资源,关系到人类的生存,水污染防治的关键是控制“污染源头”。在以下列举的防止水污染的措施中,你认为合理的是()

- A. 工业废水经处理达标后再排放
- B. 禁止使用农药
- C. 抑制水中所有动、植物的生长
- D. 提倡使用含磷洗衣粉

17. 地球上可直接利用的淡水,不足总量的1%,节约用水、保护水资源是每个公民应尽的义务。下列做法中,不正确的是()

- A. 市政府给每户居民发放节水水龙头
- B. 用喷灌、滴灌的方法浇灌农田
- C. 使用含磷洗衣粉
- D. 生活用水提倡一水多用,用淘米水浇花

18. “保护环境,从我做起”,以下做法不利于环境保护的是()

- A. 垃圾分类回收
- B. 随意丢弃废旧电池
- C. 植树造林
- D. 合理使用化肥和农药

19. 2005年,松花江受到苯和硝基苯的污染,使人们深刻地认识到保护水资源的重要意义。下列做法有利于保护水质的是()

- A. 禁止周边工厂将未经处理的废水,直接排放到江中
- B. 提倡使用含磷洗涤剂,使水中动植物获

得丰富营养

C. 将居民的生活垃圾直接排入江中

D. 农民可以无限制地施用农药、化肥

20. 氢气是一种理想的新能源,目前只在火箭发射等少数领域中使用,其主要原因是()

A. 氢气燃烧的产物对环境有影响

B. 制备氢气耗能大,成本高

C. 水资源受到严重污染,原料匮乏

D. 燃烧时产生的热量低

21. 氢气是一种重要的能源,以水为原料大量制取氢气最理想的途径是()

A. 利用太阳能直接使水分解制氢气

B. 用炽热的铁和水反应制氢气

C. 由热电厂提供电力电解水制氢气

D. 以焦炭和水为原料制水煤气后分离

22. 环境和能源是人类生存和发展的基本条件,下列有关环境和能源的说法中,错误的是()

A. 太阳能、潮汐能是人类正在利用和开发的能源

B. 煤、石油、天然气是当今世界上最重要的三大化石燃料

C. 水资源是取之不尽、用之不竭的

D. SO_2 、 NO_2 是形成酸雨的主要物质

23. “绿色能源”是人类理想的能源,不会造成环境污染,下列能源不属于“绿色能源”的是()

A. 太阳能

B. 天然气

C. 风能

D. 氢能源

24. 从5月24日零时起,南宁市汽油价格在2年6次提价后,首次下调价格,但这并不意味着机动车的燃料危机已经解除,下列缓解机动车燃料危机的设想中,不合理的是()

A. 使用乙醇汽油

B. 改进发动机的燃烧方式,使汽油充分燃烧

C. 从植物中提炼汽油

D. 寻找新的催化剂使水变成油

25. 下列做法不利于环保的是()

A. 生活污水经处理后再排放

B. 采取有效措施,控制 SO_2 的排放

C. 垃圾分类回收

D. 焚烧伪劣产品

26. 人类生活需要热量,下列热量主要由化学变化产生的是()

A. 摩擦产生的热量

B. 太阳能热水器中的水所吸收的热量

C. 木炭燃烧放出的热量

D. 白炽灯通电放出的热量

27. 氢气是未来的理想能源,在氢能源的开发和利用中,需要解决的课题有()

①探索廉价的制氢气的方法

②研究氢气燃烧产物的处理技术

③开发安全、高效的储氢技术

A. 只有①

B. 只有②

C. ①和②

D. ①和③



专项训练二 物质的变化、性质与用途

1. 下列各组物质发生的变化中,均属于化学变化的一组是()

A. 木炭燃烧发光、放热;电灯通电发光、放热

B. 少量酒精在空气中挥发不见了;少量酒精在空气中燃烧后消失

C. 石灰水通入适量的 CO_2 后变浑浊;给室温下的饱和石灰水加热后变混浊

D. 块状生石灰在空气中逐渐变成粉末;胆矾受热失去结晶水

2. 打雷放电时,空气中有少量氧气会转化成臭氧($3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{放电}} 2\text{O}_3$),下列说法中,正确的是()

A. 该变化是物理变化

B. O_2 与 O_3 性质完全相同

C. O_2 与 O_3 一个是单质,一个是化合物

D. O_2 与 O_3 是不同的物质

3. 下列人类的早期生产活动中,使物质发生了化学变化的是()

A. 搭建房屋

B. 磨制石器

C. 烧制陶瓷

D. 淘洗黄金

4. 下列不属于物质化学性质的是()

A. 氧气具有氧化性

B. 氢气具有还原性

C. 浓盐酸具有挥发性

D. 一氧化碳具有可燃性

5. 橡胶属于有机高分子化合物,是重要的工业原料,它具有良好的弹性,但强度较差。为了增强某些橡胶制品的强度,往往需要进行硫化处理,橡胶制品硫化程度越高,强度越大,

弹性越差。下列橡胶制品中硫化程度最高的是()

A. 橡皮筋

B. 弹力球

C. 普通气球

D. 医用乳胶手套

6. 下列关于铁的性质的叙述中,与铁的化学性质有关的是()

A. 铁能传热、导电

B. 纯铁是银白色有金属光泽的金属

C. 铁在潮湿的空气中能生锈

D. 纯铁有良好的延展性

7. 实验室中常用浓硫酸作某些气体的干燥剂,这是利用浓硫酸的()

A. 酸性

B. 脱水性

C. 氧化性

D. 吸水性

8. 日常生活中发生的下列变化,都属于化学变化的是()

A. 水受热沸腾、汽油的燃烧

B. 钢铁生锈、高压锅的爆炸

C. 食物腐败、动植物呼吸

D. 玻璃杯打碎、酒精的挥发

9. 美国和日本的三位科学家以导电有机高分子材料的研究成果荣获 2000 年度诺贝尔化学奖,在其相关技术中用碘来掺杂聚合物,使其具有金属般的哪种性质()

A. 导电性

B. 延展性

C. 导热性

D. 硬度

10. 用碳素墨水书写的档案文件可长期保存,其原因是()

A. 墨水里的碳具有氧化性

B. 墨水里的碳具有强还原性

C. 墨水里含碳,碳常温下性质稳定

D. 碳在纸上的吸附力强

11. 古诗词是古人为我们留下的宝贵精神财富。下列诗句中只涉及物理变化的是()

A. 野火烧不尽,春风吹又生

B. 春蚕到死丝方尽,蜡炬成灰泪始干

C. 只要功夫深,铁杵磨成针

D. 爆竹声中一岁除,春风送暖入屠苏

12. 下列叙述中,正确的是()

A. 具有发光、发热现象的变化就是化学变化

B. 化学变化中同时发生物理变化

C. 锅炉爆炸和煤气爆炸都是化学变化

D. 没有明显现象的变化就是化学变化

13. 下列关于铁的叙述中

①铁具有银白色的金属光泽;②铁跟潮湿的空气接触容易生锈;③铁在氧气中可以燃烧,生成一种黑色的固体;④铁在 1535°C 可以由固态变成液态,继续加热到 2750°C 时,可以沸腾,变成气态铁

其中,描述铁的物理性质的一组是(),描述铁的化学性质的一组是()

A. ①②

B. ②③

C. ③④

D. ①④

14. 下列物质的变化中,属于化学变化的是()

①铁杵磨成针;②自行车胎爆炸;③干冰在空气中易吸热而变成气体,舞台上常用干冰产生云雾缭绕的效果;④木材燃烧

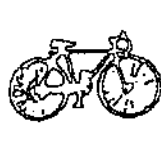
A. ①②

B. ①②④

C. ④

D. ①②③④

15. 下列各图中,表示氧气用途的是()



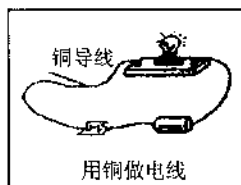
A

B

C

D

16. 下列图示中,物质的用途与其性质不一致的是()



A. 铜有导电性



B. O_2 不易溶于水



C. H_2 的密度比空气小



D. 金刚石硬度大

17. 下列说法中,错误的是()

A. 用铁锅炒菜比铝锅好

B. 吸烟有害健康

C. 一种物质通过化学变化可以变成其他物质,因此“水能变燃油”可解决当前的能源问题

D. 化肥、农药使用不当,会造成中毒事故

18. 食品安全与人的健康密切相关。下列做法不会危害人体健康的是()

A. 制罐头时加入防腐剂

B. 蒸馒头时加适量纯碱

C. 用甲醛溶液浸泡海鲜

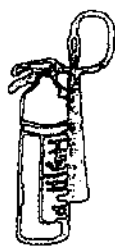
D. 出售未经检疫的肉类

19. 扑灭图书档案、贵重设备、精密仪器等火灾,不会留下任何痕迹而使物品损坏,最适宜的灭火器是()

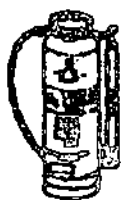




A. 高压水枪



B. 液态二氧化碳灭火器



C. 干粉灭火器



D. 泡沫灭火器

20. 家用的不锈钢(铁的合金)汤勺,常在柄的上端加一木柄或塑料柄。这说明铁的物理性质是()

- A. 铁是热的良导体
- B. 铁是电的良导体
- C. 铁在空气中易生锈
- D. 铁的密度大

21. 结合以下各项,回答下列问题:

- ①汽油在空气中遇火燃烧
- ②汽油在空气中遇火能燃烧
- ③铁受热后能熔化成铁水
- ④铁受热后熔化成铁水
- ⑤胆矾呈蓝色块状固体
- ⑥胆矾受热变成白色粉末

(1)属于描述物理性质的是()

- A. ②④⑥
- B. ②③⑤
- C. ①③⑤
- D. ③⑤

(2)属于描述化学性质的是()

- A. ③
- B. ②
- C. ⑥
- D. ②⑥

(3)属于描述物理变化的是()

- A. ④
- B. ④⑤
- C. ⑤⑥
- D. ③④

(4)属于描述化学变化的是()

- A. ②⑥
- B. ①⑦⑥
- C. ①⑥
- D. ①②

22. 固体物质受热变成气体,这种变化()

- A. 可能是物理变化,也可能是化学变化
- B. 一定是物理变化
- C. 既不是物理变化,也不是化学变化
- D. 一定是化学变化

23. 下列有关氧气性质的叙述中,错误的是()

- A. 氧气是一种化学性质比较活泼的气体
- B. 它能跟大多数的物质发生化学反应
- C. 在氧气反应中一般都有热量放出
- D. 物质在跟氧气的反应中都能发光放热

24. 实验室制取氧气用排水法收集的原因是因为氧气()

- A. 可以支持燃烧
- B. 不易溶于水
- C. 无色无味
- D. 常温下为气体

25. 氢气的密度比空气小,难溶于水,收集它时可采用()

- A. 向下排空气法
- B. 向上排空气法
- C. 排水法
- D. A 或 C

26. 一氧化碳的密度与空气的密度非常接近,难溶于水,有毒性,易与血红蛋白结合,使人缺氧。收集它时可采用()

- A. 向下排空气法
- B. 向上排空气法
- C. 排水法
- D. B 或 C

27. 二氧化碳能灭火的原因是()

- A. 密度大,且不燃烧也不支持燃烧
- B. 密度大
- C. 能溶于水

D. 不燃烧也不支持燃烧

28. 大棚种植蔬菜在冬季需补充二氧化碳。某同学在自家的大棚内设计了补充二氧化碳的方法:将工业废酸稀释后放在塑料桶内,悬挂在棚内的高处,每天向桶内加适量碳酸氢铵固体。试回答下列问题:

(1)补充二氧化碳的原因是()

A. 二氧化碳是绿色植物进行光合作用的主要原料,被称为气体肥料

B. 防止大棚内失火,二氧化碳不燃烧也不支持燃烧

C. 二氧化碳能溶于水,进入植物体内

D. 二氧化碳能使大棚内的温度大幅上升

(2)制二氧化碳的桶放置在高处的理由是()

A. 二氧化碳能溶于水,浪费

B. 二氧化碳的密度比空气大,可像水一样倾泄下来

C. 二氧化碳能用来灭火

D. 二氧化碳在空气中含量过高也可使人中毒

29. 下列关于碳单质及其化合物的用途与其所依据的性质不相符合的是()

A. 金刚石用于刻划玻璃——金刚石的硬度最大

B. 活性炭用于冰箱除臭剂——活性炭具有吸附性

C. 一氧化碳用于冶炼生铁——一氧化碳具有可燃性

D. 干冰用于人工降雨——干冰升华时吸

收大量的热

30. 分析 A—I 各项术语的含义,指出与(1)、(2)、(3)题相关的项目。

(1)水的用途()

(2)水的污染()

(3)水污染的治理及净化()

A. 溶解多种物质 B. 沉淀 C. 过滤

D. 灌溉农田 E. 降低了产品的质量和农作物的产量和质量 F. 工厂废水任意地排放 G. 滥用农药、化肥 H. 活性炭吸附 I. 清洗餐具

31. 哈尔滨啤酒厂是全国优秀企业,它生产的“哈尔滨啤酒”畅销国内外。请你依据已有的经验推断,啤酒的生产原理主要是利用水的()

A. 可溶解多种物质,如固体、液体或气体

B. 纯水几乎不导电,使用起来更安全

C. 水在常温下是液态的,比其他两种状态更易运输

D. 水不燃烧也不支持燃烧,需要时可随时取来灭火

32. 氢气将成为一种重要的新型燃料,主要因为()

A. 密度小

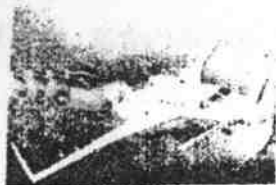
B. 具有还原性

C. 资源丰富,燃烧时发热量高,无污染

D. 常温下性质稳定

33. 下列物质的用途中,主要利用了其化学性质的是()





利用液氢为燃料
给航天飞机提供能量

A



用炭黑
制成墨汁

B



用黄金
制成金币

C



用氢气
填充气球

D

34. 干涸的深井底部二氧化碳浓度较大, 是因为()

- A. 井底能不断放出 CO_2
- B. 石灰石受热分解
- C. 二氧化碳气体不与氧气反应
- D. 二氧化碳密度比空气大

35. 体温计是一种常用的医疗仪器, 给体温计消毒时, 应该()

- A. 用自来水冲洗
- B. 在沸水中煮 20 ~ 30 分钟
- C. 用医用酒精棉球擦拭
- D. 在火焰上烧

36. 商店里出售的黑底橡胶运动鞋, 其鞋底填加了炭黑, 大大地提高了其自身的()

- A. 耐磨性
- B. 透气性
- C. 弹性
- D. 柔软性

37. 下图所示物质的用途中, 主要利用了其化学性质的是()



A. 用大理石做天安门前的华表



B. 用石墨代替部分导线到电路中



C. 利用炸药定向爆破拆除楼房



D. 用氢气流吹肥皂泡

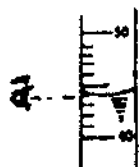
38. 2003 年 2 月 1 日, 美国“哥伦比亚”号

航天飞机在空中失事。有专家分析认为, 其原因可能是航天飞机底部的石墨瓦在空中脱落, 击中机翼。航天飞机表面覆盖石墨瓦可以起隔热和保护作用, 这主要是因为石墨()

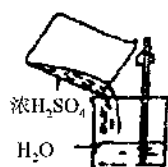
- A. 能导电
- B. 熔点高、耐高温、化学性质稳定
- C. 密度小
- D. 硬度小、有润滑作用

专项训练三 化学实验基本操作

1. 下列实验中,基本操作正确的是()



A. 读取液体体积



B. 稀释浓硫酸



C. 加热液体



D. 过滤

2. 下列实验中,操作错误的是()



A. 用滴管滴加试剂



B. 液体的量取

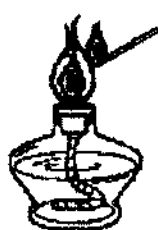


C. 检验氢气纯度



D. 铁丝在氧气中燃烧

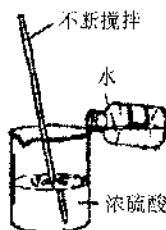
3. 下列实验中,操作正确的是()



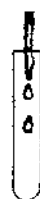
A. 点燃酒精灯



B. 闻气体的气味



C. 稀释浓硫酸

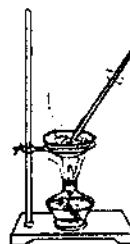


D. 滴加液体

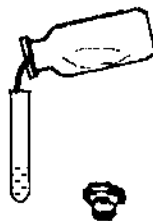
4. 下列实验中,操作正确的是()



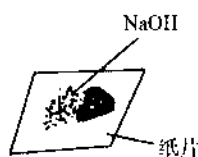
A. 取用药品



B. 蒸发

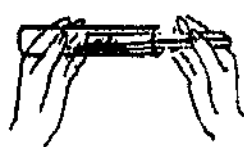


C. 倾倒液体



D. 称量固体

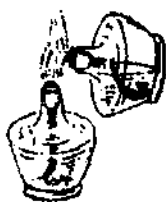
5. 下列实验中,操作正确的是()



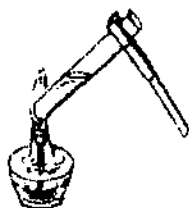
A. 装入固体粉末



B. 熄灭酒精灯



C. 点燃酒精灯



D. 加热液体

6. 下列实验中,操作错误的是()



A. 收集二氧化碳



B. 用滴管滴加试剂



C. 液体的量取



D. 检验氢气的纯度

7. 下列实验中,操作正确的是()

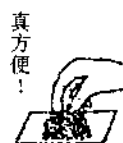


A

能变清吗?



B



C

好热呀!



D

8. 下列实验中,操作错误的是()



A. 蒸发



B. 加热液体



C. 除去CO中的CO₂

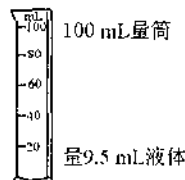


D. 点燃镁条

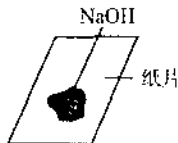
9. 下列实验中,操作正确的是()



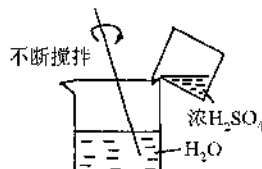
A. 点燃酒精灯



B. 量取液体



C. 称量固体

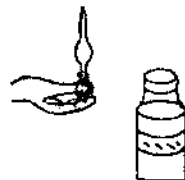


D. 稀释浓硫酸

10. 下列实验中,操作错误的是()



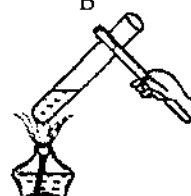
A



B



C



D

11. 下列实验中,基本操作正确的是
()



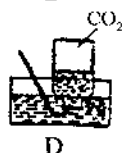
A



B



C

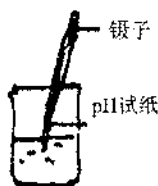


D

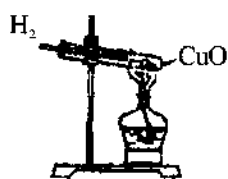
12. 下列实验中,操作正确的是()



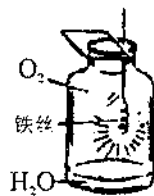
A



B

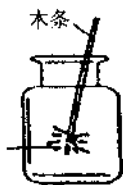


C

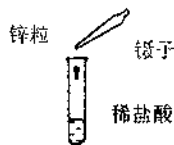


D

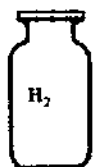
13. 下列实验中,操作正确的是()



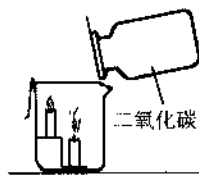
A 验满



B 加入药品



C. 贮存氢气



D. 二氧化碳不支持燃烧实验

14. 下列实验中,操作正确的是()



A. 干燥二氧化碳气体



B. 吸取液体

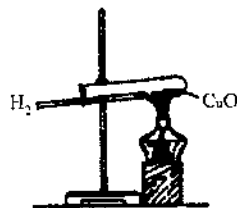


C. 熄灭酒精灯

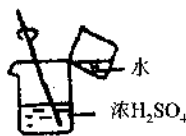


D. 碱液使指示剂变色实验

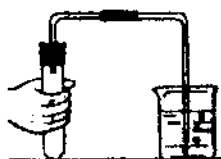
15. 下列实验中,操作正确的是()



A. 氢气还原氧化铜



B. 稀释浓硫酸



C. 检查装置的气密性



D. 给液体加热



专项训练四 物质的分类、组成与构成

1. 尿素是一种高效化肥,其化学式为 $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$,下列关于尿素的叙述中,正确的是 ()

- A. 尿素是由四种元素构成的混合物
- B. 尿素是由 $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ 分子构成的
- C. 尿素中氧元素与氮元素的个数比为1:2
- D. 尿素中碳元素与氧元素的质量比为6:1

2. 市场上销售的不粘锅厨具之所以不粘锅,是因为在锅的内壁有一层薄薄的四氟乙烯(化学式为 C_2F_4)涂料,下列有关四氟乙烯的说法中,不正确的是 ()

- A. 一个四氟乙烯分子含有两个碳原子
- B. 四氟乙烯中碳和氟的质量比为6:19
- C. 四氟乙烯是由多原子构成的化合物
- D. 四氟乙烯是一种有机化合物

3. “脑白金”是从深海鱼油中提炼出来的能促进大脑发育的一种物质,其化学式为 $\text{C}_{26}\text{H}_{40}\text{O}_2$,关于“脑白金”的叙述中,错误的是 ()

- A. 它是由多种原子构成的一种有机化合物
- B. 它的分子中碳、氢、氧的原子个数比是13:20:1
- C. 它是由碳、氢、氧三种元素组成的纯净物
- D. 它的分子中有三种原子

4. 氟里昂是一种冰箱制冷剂,其化学式可写为 CCl_2F_2 ,由于氟里昂对大气臭氧层有破坏作用,所以现在已经禁止使用,关于氟里昂的说法中,正确的是 ()

- A. CCl_2F_2 分子通常状况下是气体
- B. 氟里昂是由 CCl_2F_2 分子构成的
- C. 一个氟里昂分子中存在一个氟分子和一个氯分子
- D. CCl_2F_2 分子在发生化学变化时不能再分

5. 食用油久置会发生氧化反应,此过程又称为酸败,抗氧化剂可以防止食物酸败,所以一些食物中会加入 BHA,可是 BHA 是致癌物,所以购买食用油时需看清标签上是否注明“不含 BHA”,BHA 的学名是叔丁对甲氧酚,其化学式为 $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{O}$,下列关于 BHA 说法中,正确的是 ()

①BHA 是由 $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{O}$ 分子构成的有机化合物;②BHA 的分子由碳、氢、氧三种元素组成;③BHA 的相对分子质量是 136;④BHA 中的碳、氢、氧三种元素的质量比为9:12:1;⑤BHA 是由多个原子构成的氧化物

- A. ①③
- B. ①④⑤
- C. ②③
- D. ①②④

6. 据悉,有些工厂配制的酱油中致癌物——氯丙醇含量超标,而酿造的酱油中则不