

中考化学习题：“空气”单元练习（三）初中升学考试 PDF
转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/545/2021_2022__E4_B8_AD_E8_80_83_E5_8C_96_E5_c64_545992.htm

一、选择题（以下各题只有一个选项符合题意）

1．下列变化中，属于化学变化的是（ ）

A．木炭燃烧 B．铁丝弯曲 C．矿石粉碎 D．酒精挥发

2．空气的成分按体积计算，含量最多的是（ ）

A．氧气 B．氮气 C．二氧化碳 D．稀有气体

3．曾先后用加热某些物质的不同方法，分别发现并制得了氧气的科学家是（ ）

A．道尔顿和汤姆生 B．舍勒和普里斯特里 C．拉瓦锡和阿伏加德罗 D．雷利和拉姆赛

4．下列关于氧气的化学性质的叙述中，正确的是（ ）

A．氧气和硫反应生成无色无味的气体 B．氧气和碳反应生成白色的固体 C．红热的铁丝在氧气中剧烈燃烧，生成黑色的固体 D．红磷在氧气中燃烧，产生大量的白雾

5．同时加热下列物质，最易放出氧气的一组物质是（ ）

A．纯净的氯酸钾 B．混有高锰酸钾的氯酸钾 C．纯净的二氧化锰 D．混有氧化镁的氯酸钾

6．下列反应不属于分解反应也不属于化合反应的是（ ）

A．碳酸钙 氧化钙 二氧化碳 B．铁 氧气 四氧化三铁 C．甲烷 氧气 二氧化碳 水 D．通常所说的燃烧、自燃、缓慢氧化的相同之处是（ ）

A．都有发光、发热现象 B．都需要达到着火点 C．都需要点火才能引发反应 D．都是氧化反应

8．为保证旅客的人身安全，铁路部门明文规定，严禁旅客携带易燃物、易爆物、危险品、腐蚀性物品进站上车。下列物质中，可准许旅客带上列车的是（ ）

A．汽油 B．浓硫酸 C．食醋 D．鞭炮

9．关于催化剂的说法正确的是（ ）

A．加入催化剂化学反应速率一定加快 B．不

使用催化剂物质就不能发生化学反应 C . 使用催化剂可增加生成物的质量 D . 催化剂在化学反应前后质量和化学性质均未改变 10 . 实验室制取氧气的主要步骤有： 装药品 检查气密性 固定装置 加热 收集气体。其正确的操作顺序为 () A . B . C . D .

11 . 用托盘天平称量10g粗盐，天平调零后，在称量过程中，发现指针向左偏移，此时的操作是 () A . 减少砝码 B . 添加粗盐 C . 减少粗盐 D . 调节平衡螺母 12 . 化学研究的对象是 () A . 物体 B . 运动 C . 物质 D . 实验 13 .

在 1.01×10^5 Pa下，液氮的沸点为-196 ，液氧的沸点为-183 ，液氩的沸点为-269 ，分离液态空气随温度升高而分离出这三种气体时，最后分离出来的气体是 () A . 氧气 B . 氦气 C . 氮气 D . 氧气和氮气 14 . 以下是对氧气用途的叙述： 液氧用于火箭发动机，以促进燃料迅速燃烧； 在高炉炼铁中进行富氧鼓风，以提高炉温； 用作制取化肥的原料； 制液氧炸药； 使钢铁生锈。其中正确的是 [] A . B . C . D .

15 . 空气对人类和其它动物的生存是至关重要的。随着现代化工业的发展，排放到空气中的有害气体和烟尘造成了对空气的污染。其中有害气体主要来自于 () A . 矿物燃料的燃烧和工厂的废气 B . 农业生产中农药和化肥的施用 C . 森林的任意砍伐引起的植被破坏 D . 工业废水和生活污水的任意排放 16 . 化学实验中，用剩的药品应 () A . 放回原试剂瓶中以免浪费 B . 倒入废液缸中 C . 交还实验室另行保管 D . 随便处理 17 . 检验氧气是否收集满的最简单方法是 () A . 用鼻闻气味 B . 用带火星的木条伸入瓶中 C . 用带火星或燃着的木条平放在瓶口 D . 用眼

睛观察是否氧气在瓶口出现。18. 草堆或麦杆, 如果堆放得不好, 空气不流通, 天长日久可能发生的现象是() A. 自燃 B. 爆炸 C. 使人中毒 D. 无现象 19. 易燃物和易爆物极易发生燃烧或发生爆炸的条件是[] A. 遇到明火 B. 遇到高温 C. 遇到撞击 D. 遇到明火、高温或撞击。20. 以下实验操作目的叙述正确的是() A. 加热碱式碳酸铜, 把产生的气体通入到澄清石灰水中, 是为了检验有二氧化碳生成 B. 铁丝在氧气中燃烧, 要先在盛有氧气的集气瓶中放少量水, 是为了使实验现象明显 C. 在氯酸钾中放少量二氧化锰, 是为了多生成一些氧气 D. 加热高锰酸钾时放一团棉花是为了防止装置漏气 21. 实验室制氧气并用排水法收集完毕后, 若先撤酒精灯, 后将导管从水槽中取出, 造成的后果是() A. 试管破裂 B. 试管完好无损 C. 试管爆炸 D. 以上都不对 22. 硫在氧气中燃烧可以观察到的现象是 淡蓝色火焰 蓝紫色火焰 火星四射 生成二氧化硫 放热 生成白色固体 生成有刺激性气味的气体 发出白光 产生浓烟, 其中正确的是() A. B. C. D.

二、填空题 23. 空气中的成分按体积计算, 大致是: 氮气____%, _____21%。其它气体共占1%, 如果按质量计算则不是这个比例, 原因是_____。 24. 工业上制取氧气的原料是_____, 它利用了氮气和氧气的_____不同。实验室制取氧气的原料是_____或_____。收集氧气可用排水法, 原因是_____。氧气一般经加压、降温变成液氧后贮存在_____中。 25. 在工业上常用氧炔焰来焊接或切割金属; 富氧炼铁, 纯氧顶吹转炉炼钢。这些都是利用了氧气的_____性质。 26. 我国在_____会制青铜器, _____时期

会冶铁和炼钢。一些化学工艺象_____、_____、_____发明较早，闻名于世。27. 下列各项分别表示的是一些反应条件或现象，把它们的标号填入下列短文的空格上，不能重复使用。a. 燃烧b. 点燃c. 自燃d. 爆炸e. 火星四射f. 缓慢氧化h. 淡蓝色火焰i. 加热j. 耀眼白光用坩埚钳夹住镁条在酒精灯上_____时，镁条燃烧会发生_____。细铁丝在氧气中会剧烈_____，白磷在空气中会_____，人的呼吸和钢铁锈蚀都包括_____，没有经过_____的木炭放在氧气中不会燃烧。28. 实验室熄灭酒精灯的方法是_____，原理是_____。

三、完成下列各题 29. 判断正误。正确的打“ ”，错误的打“×”。

(1) 稀有气体指的是那些在一般情况下，不跟其它物质反应的无色、无味的气体。() (2) 要使氯酸钾受热分解放出氧气，必须加入二氧化锰或氧化铁，否则就不能发生反应。() (3) 把氧气、氮气、稀有气体等按空气的成分混合在一起，使之发生化合反应即可制得空气。() (4) 二氧化锰是催化剂。() (5) 灭火时，隔绝空气或降低物质的着火点，都能将火熄灭。() (6) 需要加热才能发生的变化一定是化学变化。() (7) 石蜡在氧气中燃烧是氧化反应，但不是化合反应。() (8) 实验室里用来制氧气的药品一定都是含氧的物质，但含氧的物质不一定都能用来制氧气。() 30. 简答：(1) 火柴靠近蜡烛(不点燃)

)和蜡烛点燃后分别有什么明显现象发生？根据此实验说明物理变化和化学变化之间的关系。(2) 将一块白磷(着火点为40)，投入到盛有开水的烧杯中，未能发生燃烧，简述其原因。更多中考信息请访问：考试大中考网 考试大中考论坛 考试大中考网校 100Test 下载频道开通，各类考试题

目直接下载。详细请访问 www.100test.com