

新

课

标

中考化学模拟试题

一本必胜



本书编委会 编

◎青 / 岛 / 出 / 版 / 社

书 名 一本必胜·中考化学模拟试题

作 者 陈锦华 徐萍 徐凤翥 侯黎 魏强 尉迟海燕 林则彦

出版发行 青岛出版社(青岛市徐州路 77 号,266071)

本社网址 <http://www.qdpub.com>

邮购电话 13335059110 (0532)80998710(兼传真) (0532)80998664

责任编辑 袁忠芍 电话 (0532)80998611 E-mail: yuanzhsh@126.com

照 排 山东水文印务有限公司

印 刷 青岛高科技工业园宝利彩印厂

出版日期 2011 年 1 月第 9 版 2011 年 1 月第 15 次印刷

开 本 16 开(787mm×1092mm)

印 张 11.5(含参考答案)

字 数 160 千

书 号 ISBN 978-7-5436-0366-0

定 价 16.80 元

编校质量、盗版监督免费服务电话 800-918-6216

青岛版图书售出后如发现印装质量问题,请寄回青岛出版社印刷物资处调换。

电话 (0532)80998826

本套书专为迎战今年中考的同学们量身打造!

为使同学们全面系统地复习,打好坚实的基础,特邀全国特级教师和青岛市以及其他地市的优秀教师、教学骨干编写了《一本必胜·中考化学总复习》(金版)和《一本必胜·中考化学模拟试题》(银版)。

《一本必胜》金版与银版相辅相成,紧密相连。金版教会同学们解题的思路和方法,提高解决实际问题的能力,达到触类旁通的效果。银版为同学们提供中考全真模拟试题,便于同学们进行中考实战演练。

《一本必胜·中考化学总复习》(金版)为同学们奉献的制胜法宝是:

【考点聚焦】用简洁明了的语言揭示该专题的考点。

【疑难点睛】由浅入深、由表及里地诠释重点,带领同学们在学习中寻找解题的方法和规律,提高解题技巧。

【好题精析】选取有针对性、灵活性、层次性的例题进行深度分析。讲解解题的思路和方法,同时提示解题时易错点和易忽略点,避免可能出现的错误。

【过关检测】在每个专题的最后为同学们设立了A、B两组题目。题目从基础向技巧、能力过渡,从简单容易向复杂过渡。同学们可以根据各自情况灵活地进行选择练习。

【综合测试】在全书的最后,为配合中考,精心编拟了两套中考模拟试题,对所学知识再次进行综合提高。

《一本必胜·中考化学模拟试题》(银版)为同学们奉献的制胜法宝是:

- ★ 紧密围绕中考基本考点。
- ★ 全面覆盖中考所有题型。
- ★ 全真模拟中考试题样式。
- ★ 全真模拟中考答案规范。

《一本必胜》金版和银版珠联璧合,相映生辉!

《一本必胜》既可供今年中考学生冲刺使用,也可供明年中考学生热身。

我们坚信:有了同学们的努力,有了我们的努力,我们一定会取得更大的胜利!

世上无难事,只要肯登攀。



目 录

中考化学模拟试题(一)	(1)
中考化学模拟试题(二)	(9)
中考化学模拟试题(三)	(17)
中考化学模拟试题(四)	(25)
中考化学模拟试题(五)	(33)
中考化学模拟试题(六)	(41)
中考化学模拟试题(七)	(49)
中考化学模拟试题(八)	(57)
中考化学模拟试题(九)	(65)
中考化学模拟试题(十)	(73)
中考化学模拟试题(十一)	(81)
中考化学模拟试题(十二)	(89)
中考化学模拟试题(十三)	(97)
中考化学模拟试题(十四)	(105)
中考化学模拟试题(十五)	(113)
中考化学模拟试题(十六)	(121)
中考化学模拟试题(十七)	(129)
中考化学模拟试题(十八)	(137)
中考化学模拟试题(十九)	(145)
中考化学模拟试题(二十)	(153)
参考答案	(161)



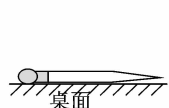
中考化学模拟试题(一)

(考试时间:90 分钟;满分:80 分)

相对原子质量:H—1,C—12,O—16,Mg—24,Cl—35.5,Ca—40,Fe—56

一、选择题(下列各题只有 1 个正确答案,每题 1 分,共 16 分)

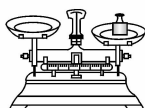
- 下列有关化学用语的表述正确的是()。
 - 1 个一氧化碳分子:Co
 - 3 个亚铁离子: 3Fe^{2+}
 - 2CO_3 :2 个碳酸根离子
 - 2H_2 :4 个氢原子
- “分类”是化学学习和研究的重要方法之一,下列分类中不正确的是()。
 - 硫酸铜、食盐、纯碱——盐
 - 硫酸铵、硝酸钾、尿素——氮肥
 - 空气、煤气、碘酒——混合物
 - 硫元素、氧元素、汞元素——非金属元素
- 实验结束后,下列仪器的放置方法正确的是()。



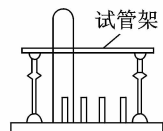
A



B



C



D

- 元素周期表是学习化学的重要工具,右图是元素周期表中的一格,下列从该图获取的信息中正确的是()。

- 该元素的原子序数为 52
- 该元素属于非金属元素
- 该元素在地壳中的含量为 52.00%
- 该元素的原子核外有 24 个电子

24	Cr
铬	
52.00	

- 常用抗生素“先锋Ⅵ”为粉末状固体,每瓶含“先锋Ⅵ”0.5 g,注射时应配成质量分数不高于 20% 的溶液,则使用时每瓶至少需加入蒸馏水()。

- 1 mL
- 2 mL
- 3 mL
- 4 mL

- 化学品的使用与人体健康密切相关。下列做法会对人体健康造成危害的是()。

- 碳酸钙用作牙膏的摩擦剂
- 生石灰用作食品的干燥剂
- 甲醛溶液用作食用水产品的防腐剂
- 小苏打用作焙制糕点的疏松剂



7. 根据你的生活经验判断,下列做法中不正确的是()。

- A. 天然气管道泄漏时,立即关闭阀门并开窗通风
- B. 炒菜时油锅着火,立即盖上锅盖
- C. 用肥皂水检验液化气罐是否漏气
- D. 家用电器着火时用水扑救

8. 下列有关“化学之最”的叙述中正确的是()。

- A. 空气中含量最多的物质是氧气
- B. 最简单的有机物是乙醇
- C. 通常状况下,密度最小的气体是氢气
- D. 地壳中含量最多的元素是铝元素

9. 下列说法中正确的是()。

- A. 混合物中一定含有多种元素
- B. 含有氧元素的化合物就是氧化物
- C. 钠原子和钠离子属于同一种元素
- D. $\text{pH} < 7$ 的溶液是碱性的

10. 2004 年 5 月 1 日起实施的新交通法加大了对“酒后驾车”的处罚力度。交警常用装有重铬酸钾($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$)的仪器检测司机是否酒后驾车,其原理是红色的重铬酸钾遇酒精后生成蓝绿色物质。下列有关说法中不正确的是()。

- A. 该变化为化学变化
- B. 重铬酸钾中铬元素的化合价为 +3
- C. 分子是不断运动的
- D. 酒精有挥发性

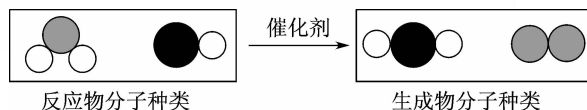
11. 白蚁分泌的蚁酸是一种酸,蚁酸不仅能腐蚀木头,还能腐蚀很多建筑材料。下列建筑材料不容易被白蚁腐蚀的是()。

- A. 大理石
- B. 铝合金
- C. 钢筋
- D. 铜制品

12. 小刚在一次探究实验中将一小粒金属钠投入盛有蒸馏水的烧杯中,观察到反应剧烈并生成大量气体,该气体可能是()。

- A. 氢气
- B. 乙炔(C_2H_2)
- C. 二氧化碳
- D. 氨气(NH_3)

13. “三效催化转换器”可将汽车尾气中的有毒气体处理为无毒气体。下面为该反应的微观示意图,其中不同的球代表不同种原子。下列说法中,不正确的是()。



- A. 分子在化学变化中可分
- B. 此反应一定有单质生成
- C. 在化学变化中原子个数不变
- D. 参加反应的两种分子的个数比为 1:1

14. 不同物质的溶液的酸碱性不同,根据下表中 pH 的情况判断,下列说法中正确的是()。

	盐酸	CuSO_4 溶液	NaCl 溶液	水	Na_2CO_3 溶液	NaOH 溶液
pH	< 7	< 7	$= 7$	$= 7$	> 7	> 7

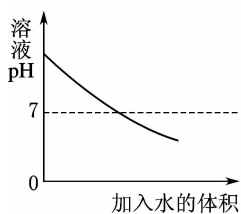


- A. pH < 7 的一定是酸的溶液 B. pH > 7 的一定是碱的溶液
C. pH = 7 的一定是酸的溶液 D. 盐的溶液可能显酸性、碱性或中性
15. 金属①铜、②银、③锌、④汞中,既能与硝酸银溶液反应,又能与稀盐酸反应的是()。
- A. ①② B. ①④ C. ①③④ D. ③
16. 目前市场上补钙药剂很多,下图是某品牌补钙药品的部分说明书,如果按说明服用,则每天补充钙元素的质量为()。
- A. 0.5 g B. 1 g C. 1.25 g D. 0.25 g

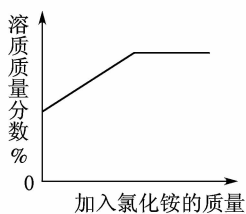
某某钙片	
【药品规格】	每片含碳酸钙(CaCO_3) 0.625 g/片。
【药理作用】	钙补充剂。
【用法用量】	口服;每次1片,每天2次。

二、选择题(下列各题有1个或2个正确答案,每题2分,共12分)

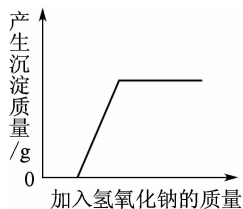
17. $t^\circ\text{C}$ 时,向硝酸钾饱和溶液中加入一定量的水后,下列有关该溶液的叙述正确的是()。
- A. 仍为饱和溶液 B. 溶质的质量变小
C. 溶质的质量分数变小 D. 溶质的溶解度不变
18. 下列4个图像分别对应4种操作过程,其中正确的是()。



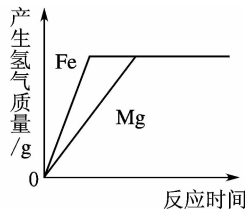
A. 向氢氧化钠溶液中加入足量水稀释



B. 某温度下,向饱和的氯化铵溶液中加入氯化铵晶体



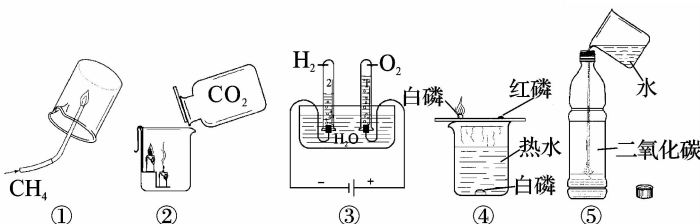
C. 向氯化铁和盐酸的混合溶液中加入过量氢氧化钠溶液



D. 向两份体积相同、溶质质量分数相同的稀盐酸中分别加入足量的铁粉和镁粉



19. 通过下列实验得出的结论正确的是()。



①既可说明甲烷具有可燃性,又说明了甲烷是由氢元素和碳元素组成的 ②既可说明二氧化碳的密度比空气大,又说明了二氧化碳不能燃烧也不支持燃烧 ③既可说明水是由氢元素、氧元素组成的,又说明了水分子中氢原子和氧原子个数之比为2:1 ④既可探究可燃物的燃烧条件,又说明了白磷的着火点比红磷低 ⑤既可说明二氧化碳易溶于水,又说明了二氧化碳具有酸性

- A. ①②③④ B. ②③④⑤ C. ②③④ D. ①②③④⑤

20. 已知甲、乙、丙、丁4种物质,它们在化学反应中的关系是:甲+乙→丙+丁。对于此反应,下列说法正确的是()。

- A. 若丙、丁为盐和水,则甲、乙一定是酸和碱
B. 若该反应为复分解反应,则生成物中一定有沉淀
C. 若甲是单质,乙是化合物,则丙可能是单质
D. 若将10 g甲与20 g乙混合,则反应后生成的丙和丁的质量总和一定等于30 g

21. 有4瓶无色溶液,它们分别是①稀盐酸、②稀硫酸、③NaOH溶液、④Na₂SO₄溶液。某实验小组分别对4种溶液进行了一系列实验,结果如下表:

	甲	乙	丙	丁
加入无色酚酞试液	不变色	变红	不变色	不变色
加入BaCl ₂ 溶液	白色沉淀	无明显现象	白色沉淀	无明显现象
加入Na ₂ CO ₃ 溶液	无明显现象	无明显现象	产生无色气体	产生无色气体

则对应甲、乙、丙、丁顺序的4种物质是()。

- A. ②①③④ B. ④③②① C. ③④①② D. ①②④③

22. 在托盘天平的两盘上各放一只质量相同的烧杯,分别注入100 g 7.3%的稀盐酸,天平平衡。向左盘烧杯中投入一定质量的碳酸钙粉末,向右盘烧杯中投入一定量的镁粉,均恰好完全反应,天平指针发生偏转。下列各项操作中,能使天平重新达到平衡的是()。

- A. 在左盘上放4 g砝码 B. 在左盘上放6 g砝码
C. 移动游码至3.4 g刻度 D. 移动游码至7.6 g刻度



三、理解与应用(23 题 5 分,24 题 3 分,25 题 3 分,26 题 5 分,27 题 3 分,28 题 4 分,29 题 3 分,共 26 分)

23. 小芳对 2010 年上海世博会安徽馆的部分展品及其材料调查如下:

实物图片				
名称	煤矸石雕	青铜器	铁画	丝画
材料成分	硅酸盐	铜、锡	铁	纤维

(1)上述展品使用的金属材料有_____ (写 1 种即可),使用的有机材料有_____。

(2)煤矸石雕的组成元素之一——硅属于_____ (填“金属”或“非金属”)元素。

(3)下列关于铁、锡、铜性质的说法错误的是_____ (填字母序号)。

a. 均可以导电 b. 均可以和氧气反应 c. 均可以和稀盐酸反应

(4)写出直接表示铁比铜活泼的化学方程式:_____。

24. (1)少量存在于人的胃液中,可以帮助消化的是_____ ;可用于配制农药波尔多液,又可作建筑材料的一种重要的碱是_____。

(2)在焊接和电镀金属时,常用到稀盐酸,其作用是_____。

25. 各种物质之间存在着某种联系。请用“大于”、“小于”或“等于”填空。

(1)空气中气体成分的体积分数:氧气_____ 氮气。

(2)含铁质量分数:氧化亚铁_____ 氧化铁。

(3)液体体积:100 mL 酒精与 100 mL 水混合后的体积_____ 200 mL。

26. 如图是某实验中各物质间的变化关系。已知在加热条件下,氢气能将氧化铜还原为金属铜,请回答:



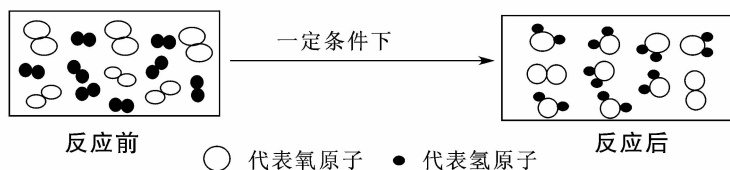
(1)氧化铜与稀盐酸反应的化学方程式为_____。

(2)气体 C 是_____, 固体 E 是_____。



(3)溶液 D 中一定含有的溶质是_____。

27. 氢气和氧气之间发生化学反应的过程可用下列微观图示描述:



试回答下列问题:

(1)写出该反应的化学方程式:_____。

(2)除化学方程式本身表示的意义外,从上图中你还能得到哪些信息?(写出两条即可。)

- ①_____
- ②_____

28. 下表列出了部分人体中含量较多元素的原子结构示意图,请按表格信息填空。

H	O	Na	Mg	Cl	K	Ca

(1)钾元素的核电荷数是_____;画出钾离子的结构示意图:_____;与钾元素化学性质相似的元素为_____。

(2)上表中的元素两两化合能形成 AB_2 型化合物的化学式为_____ (写出 1 种)。

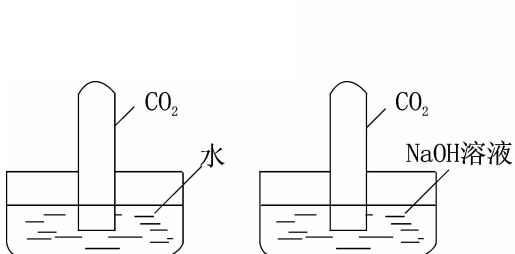
29. 今有失去标签的碳酸钠溶液、氯化钡溶液和盐酸,要求用一种试剂一次鉴别它们。学生甲选用的是一种酸溶液,学生乙选用的是一种钾盐溶液,学生丙得知氯化钡溶液的 $pH=7$,选用了一种有色物质的溶液,这 3 位同学都成功了。请推断 3 位同学选用试剂的名称:

甲_____; 乙_____; 丙_____。

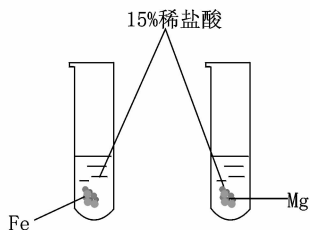


四、实验与探究(30 题 4 分,31 题 6 分,32 题 7 分,共 17 分)

30. 下列有两组实验,请根据实验中的问题写方程式。



实验一 液面上升哪个更高?



实验二 产生气泡哪个更快?

写出实验中使液面“更高”的化学方程式:

写出反应“更快”的化学方程式:

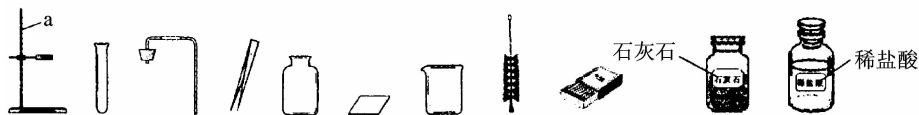
31. 实验室常用酒精灯作加热仪器。

(1) 写出该仪器所用燃料燃烧时的化学方程式:_____。

(2) 熄灭酒精灯的方法是_____,原理是_____。

(3) 使用酒精灯时,有时会出现灯内有酒精却不能点燃的现象,你认为可能的原因是_____。

32. 我省某市中考化学实验操作考试有 4 个考题:①粗盐提纯;②酸的化学性质;③二氧化碳的制取、收集和验满;④氧气的制取、收集和验满。考试的方法是由考生抽签确定考题,小凯同学抽签后被监考老师引导至准备了下列仪器和药品的实验台前:



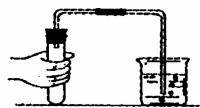
请回答:

(1) 指出上图中仪器 a 的名称:_____。

(2) 由实验台上提供的仪器和药品,你认为小凯抽到的是第_____个考题。

(3) 以下是小凯完成该实验主要操作过程的示意图。按评分标准,每项操作正确得 1 分,满分 5 分,实验完毕后小凯得了 3 分。请找出他失分的操作并说明原因:

_____、_____。



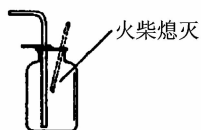
I. 检查装置气密性。



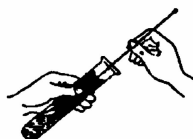
II. 加入药品。



III. 收集气体。



IV. 气体验满。



V. 洗涤仪器, 整理桌面。

(4) 仅用上述仪器(药品另选), 也能完成另一种常见气体的实验室制取, 化学方程式为: _____; 若增加 _____ (填一种玻璃仪器名称) 还能组装成高锰酸钾制氧气的发生装置。

五、分析与计算(33 题 3 分, 34 题 6 分, 共 9 分)

33. 2008 年 9 月 25 日, 我国载人航天飞船神舟七号发射成功。发射时从火箭尾部喷出的高温气体因含有 NO_2 而呈红棕色

(1) NO_2 中氮元素的化合价为 _____ 价。

(2) NO_2 能与水发生化学反应, 其化学方程式为: $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{X}$

根据质量守恒定律判断, X 的化学式为 _____。

(3) HNO_3 中氧元素的质量分数是 _____。

34. 将 20 g 碳酸钙粉末投入到一定量的盐酸中恰好完全反应, 所得溶液中溶质的质量分数为 20%。试求:

(1) 生成二氧化碳的质量;

(2) 反应后所得溶液的质量;

(3) 原盐酸溶液中溶质的质量分数。



中考化学模拟试题(二)

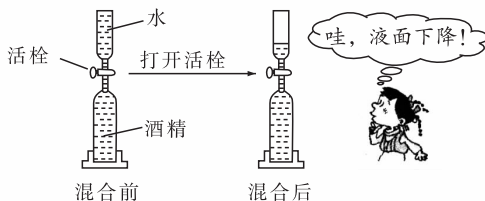
(考试时间:90 分钟;满分:80 分)

相对原子质量:H—1,C—12,O—16,Cl—35.5,Zn—65

一、选择题(下列各题只有 1 个正确答案,每题 1 分,共 16 分)

1. 右图所示实验主要说明()。

- A. 分子很小
- B. 分子间有间隔
- C. 分子在不断运动
- D. 分子可以分成原子



2. 香烟烟雾中含有 CO 、 CO_2 、 SO_2 等气体,这 3 种气体的共同点是()。

- A. 都是氧化物
- B. 都含有氧分子
- C. 都能燃烧
- D. 都有毒

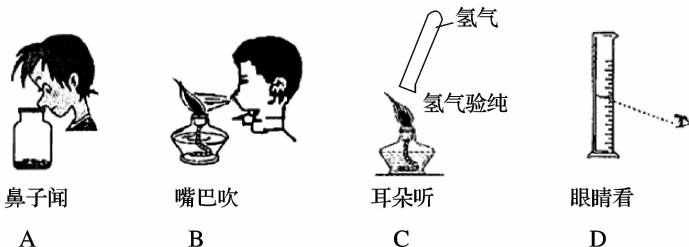
3. 化学实验室中对药品存放有一定的要求,下图所示白磷的存放符合要求的是()。



4. 下列叙述正确的是()。

- A. 青少年的生长过程需要大量蛋白质,所以要多吃水果
- B. 油脂和糖类物质都能够为人体提供热量
- C. 合成纤维、合金、合成橡胶都是合成材料
- D. 焚烧塑料是解决“白色污染”的好办法

5. 化学实验中,人的五官起着非常重要的作用。下列五官的使用符合实验要求的是()。



6. 下列物质中既存在离子又存在分子的是()。

- A. 氯化钠晶体
- B. 金刚石
- C. 氯化钠溶液
- D. 液氧

7. 下列说法中正确的是()。

- A. 分子能保持物质的化学性质而原子不能

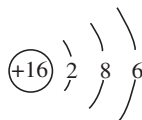


- B. 磷在氧气中燃烧,产生浓厚的白色烟雾
C. 可以根据燃烧的产物鉴别 H_2 、 CO 、 CH_4 3 种物质
D. 相对原子质量就是一个原子的真实质量
8. 开辟防火带是山林防火的一个措施。在树林中间开辟防火带的主要目的是()。

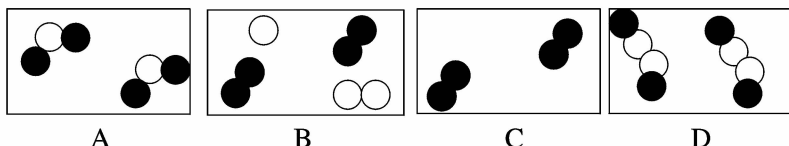
- A. 降低着火点 B. 隔绝空气 C. 隔离可燃物 D. 沿通道扩散浓烟
9. 右图是元素周期表中的硫元素及其原子结构示意图,下列说法正确的是()。

- A. 硫元素属于金属元素
B. 硫原子核内有 16 个质子
C. 硫的相对原子质量为 16
D. 硫原子在化学反应中容易失去电子

16	S
硫	
32.06	



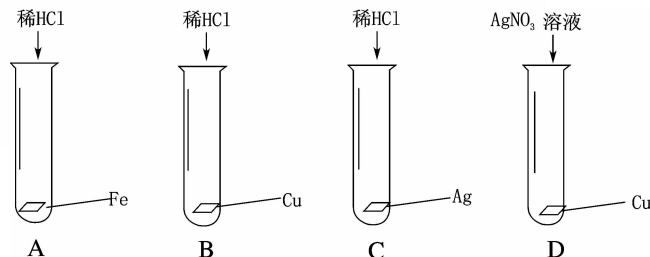
10. 下图是表示物质分子的示意图,图中“●”和“○”分别表示两种含有不同质子数的原子,则图中表示单质的是()。



11. 为了防治病虫害,农民常对生长过程中的蔬菜喷洒农药。据有关专家介绍,用碱性溶液或清水浸泡冲洗蔬菜,可使残留在蔬菜上的农药毒性降低。因此,买来的蔬菜在食用前可用稀碱水或清水浸泡一段时间。浸泡蔬菜时可加入适量的()。

- A. 固体碳酸钠 B. 食醋 C. 白酒 D. 白糖
12. 下列物质发生的变化与空气的成分无关的是()。
- A. 钢铁在空气中生锈 B. 生石灰在空气中变质
C. 烧碱固体在空气中潮解、变质 D. 碳酸氢铵露置在空气中质量减少

13. 为验证 Fe、Cu、Ag 3 种金属的活动性是依次减弱的,某化学兴趣小组设计了如图所示的 4 个实验,其中不必进行的是()。



14. 一份溶质的质量分数为 2% 的氯化钠溶液蒸发掉 40 g 水后,其溶质的质量分数变为 10%,则原溶液中溶质的质量为()。

- A. 1 g B. 2 g C. 5 g D. 8 g
15. 氯化钙溶液中含有少量盐酸,欲除去盐酸使溶液呈中性,在没有指示剂条件下可选用的试剂是()。

- A. 熟石灰 B. 生石灰 C. 石灰石 D. 纯碱

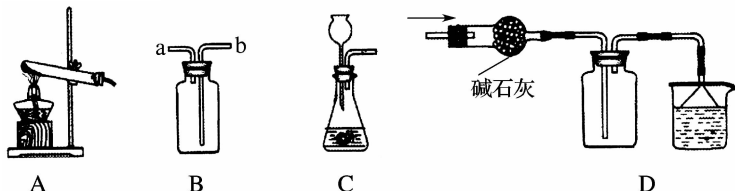


16. 在 CO 和 CO_2 的混合气体中,碳元素与氧元素的质量比为 5:12,则混合气体中 CO 和 CO_2 的分子个数比为()。

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

二、选择题(下列各题有 1 个或 2 个正确答案,每题 2 分,共 12 分)

17. 以下各装置能完成相应实验的是()。



- A. 装置①:用固体高锰酸钾加热制氧气
B. 装置②:由 b 进气收集 O_2 或 CO_2 气体
C. 装置③:制取氧气、氢气等气体
D. 装置④:干燥,收集 HCl 气体

18. 下列说法错误的是()。

- A. 质子数相同的粒子不一定是同种元素的原子
B. 向氢氧化钡溶液中分别加入盐酸、稀硫酸、氯化铜溶液可观察到不同的实验现象
C. 不饱和溶液转化为饱和溶液,溶液中溶质的质量分数一定增大
D. 两种溶液混合在一起,混合后溶液的质量可能发生改变

19. 下列关于化学实验的“目—操作—现象—结论”的描述正确的是()。

实验过程 组别	实验目的	所加试剂 (或操作、图示)	实验现象	实验结论
A	检验稀盐酸和氢氧化钠溶液是否恰好完全反应	在反应后的溶液中滴加无色酚酞试液	无明显现象	恰好完全反应
B	区别食盐水和稀盐酸	用玻璃棒分别蘸取少量液体后,在酒精灯火焰上灼烧	液体消失,玻璃棒上无固体残留物	该液体为稀盐酸
C	检验溶液中是否含碳酸根离子	加入稀盐酸	有气体产生	溶液中一定含碳酸根离子
D	测定空气中氧气的体积分数		完全燃烧后,立即打开弹簧夹,进入水的体积约为集气瓶总容积的1/5	氧气约占空气体积的1/5



20. 点燃 3.7 g 氢气和氧气的混合气体,充分反应后冷却至室温,剩余气体为 0.1 g,则原混合气体的成分可能是()。

A. 0.3 g H_2 , 3.4 g O_2

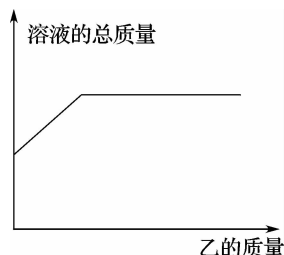
B. 0.4 g H_2 , 3.3 g O_2

C. 0.5 g H_2 , 3.2 g O_2

D. 0.6 g H_2 , 3.1 g O_2

21. 在一定质量的甲溶液中逐渐加入乙至过量,反应过程中溶液的总质量与加入乙的质量的关系,能用右图曲线表示的是()。

序号	甲	乙
①	HCl 溶液	NaOH 溶液
②	HCl 溶液	大理石
③	BaCl ₂ 溶液	Na ₂ CO ₃ 溶液
④	CuSO ₄ 溶液	铁粉
⑤	H ₂ SO ₄ 溶液	锌粒



A. ①②

B. ③④

C. ①⑤

D. ②⑤

22. 要除去下列 4 种物质中的少量杂质(括号内的物质为杂质):

甲:碳酸钙(碳酸钠),乙:氢氧化钠(碳酸钠),丙:氯化钠(碳酸氢钠),丁:炭粉(氧化铜)。

可选用的试剂及操作方法有:①加适量盐酸,搅拌,过滤;②加适量水,搅拌,过滤;③加适量盐酸,蒸发;④溶解,加适量石灰水,过滤,蒸发。

下列组合正确的是()。

A. 甲—②,乙—④

B. 乙—③,丙—①

C. 丙—①,丁—②

D. 丙—③,丁—①

三、理解与应用(23 题 3 分,24 题 4 分,25 题 4 分,26 题 7 分,27 题 3 分,28 题 6 分,29 题 3 分,共 30 分)

23. 化学学习中,有许多的“不一定”,请举例说明下列“一定”的错误。

(1)爆炸一定是化学变化。

(2)在化学反应中,元素的化合价一定发生变化。

(3)生成盐和水的反应一定是中和反应。

24. 甲物质在水中的溶解度曲线如右图,a、b、c、d 为图像中的 4 个点。

(1) t_1 °C 时,甲物质的溶解度是_____ g。

(2) t_2 °C 时,25 g 水中最多能溶解甲物质_____ g。

(3)要使甲物质的饱和溶液成为不饱和溶液,可采用的一

