

上海名牌中学

战 胜 中 考

最新仿真试卷

· 化学 ·

本中心 编

东方出版中心

内 容 提 要

本丛书根据新世纪中学教学发展的趋势和中考的最新要求编写,向上海地区应届初中毕业生介绍新考点,分析新题型,提供新试卷。“中考化学”是其中的一种。本书选编了华东师大一附中、华东师大二附中、市西初级中学、建平中学西校、青浦区实验中学、东延安中学、七宝中学等上海名牌中学最新化学中考仿真试卷十多份。这些试卷充分体现了各名校的一流水平、个性特色及传统经验,体现了近年来上海地区中考的最新趋势,书后还附有全部试卷的参考答案与必要的提示、简要解题过程等。本书力求使学生通过考前训练达到最佳的复习效果和应考状态,适宜于上海地区应届初中毕业生使用,也可供有关教师和家长参考。

上海名牌中学“ 战胜高考 ”、“ 战胜中考 ”

仿真试卷编委会

摇摇编摇委（以姓氏笔画为序）

王娟娟摇方武勇摇叶佩玉摇朱摇越
沈建华摇张摇林摇张克欣摇张鉴周
陆永刚摇宗富林摇徐摇江摇徐传胜
徐寿昌摇钱耀邦摇彭世强

目摇摇录

摇
摇
摇

摇华东师大一附中中考化学仿真试卷(粤卷)	员
摇华东师大一附中中考化学仿真试卷(月卷)	苑
摇华东师大二附中中考化学仿真试卷(粤卷)	圆
摇华东师大二附中中考化学仿真试卷(月卷)	远
摇上海市东延安中学中考化学仿真试卷(粤卷)	怨
摇上海市东延安中学中考化学仿真试卷(月卷)	圆
摇上海市西南位育中学中考化学仿真试卷(粤卷)	圆
摇上海市西南位育中学中考化学仿真试卷(月卷)	猿
摇上海市建平中学西校中考化学仿真试卷(粤卷)	苑
摇上海市建平中学西校中考化学仿真试卷(月卷)	源
摇上海市市西初级中学中考化学仿真试卷(粤卷)	源
摇上海市市西初级中学中考化学仿真试卷(月卷)	怨
摇上海市七宝中学中考化学仿真试卷(粤卷)	缘
摇上海市七宝中学中考化学仿真试卷(月卷)	怨
摇上海市青浦区实验中学中考化学仿真试卷	远
参考答案与提示	愿
附录摇上海市 圆园员年中等学校高中阶段招生文化考试理化试卷(化学部分)	
及答案要点	猿

华东师大一附中中考化学仿真试卷(粤卷)

可能用到的相对原子质量：C—12 H—1 O—16 S—32 Fe—56

一、填空题(共 40 分)

乳酸牛奶中含有的乳酸的化学式为 $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_3$ ，其中 C、H、O 原子个数比为 3:4:3

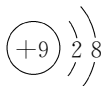
圖暖食品公司通常在“伊伊雪餅”的包裝袋內放入一小包干燥劑,上面的部分见图。請仔細閱讀,回答下列的問題:

(员)这包干燥剂吸收水分的化学方程式为摇摇摇摇
摇摇摇摇摇摇

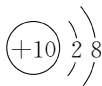
(圆)“请勿食用”是因为干燥剂吸水后具有摇摇摇摇性。

(猿) 如果误食入口, 应该用摇摇摇摇摇摇冲洗。

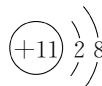
猿爰比较下列三种微粒的结构：



摇摇摇摇摇摇
(粤)



摇摇摇摇摇摇
(月)



(悦)

其相同点有摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

不同点是

源机动车排放的尾气中,含有碳氢化合物、~~挥发性~~挥发性有机物、氮的氧化物(如~~氮~~氮氧化物)等物质,因而是城市空气的主要污染源之一。

(员) 尾气中的氮的氧化物能引起酸雨, 尾气中的摇摇摇摇摇能与人体中的血红蛋白结合而使人中毒。

(圆)治理尾气的方法之一是在汽车排放管上装上一个“催化转化器”(用铂、钯合金作催化剂)。它的作用是使 CO 与 NO₂ 反应生成两种气体,其中一种可参与植物的光合作用,另一种是空气中含量最多的气体。请写出 CO 与 NO₂ 反应的化学方程式_____ ,其中氧化剂是____。

缘烧杯中质量相同的铁圈和银圈用一根绝缘细丝相连,在两者之间同样用一根绝缘细丝吊住,并使其在水中保持平衡。然后小心地从烧杯中央滴入浓硝酸溶液,反应一段时间后,观察铁圈和银圈的现象是

远援图员是粤月悦三种物质的溶解度曲线(杂单位为克转园克水, 碱的单位为益)

(员) 在 越时, 粤 月 悦三种物质的溶解度由大到小的排列为

(圆) 在 越时, 接近饱和的 月溶液, 要使它成为饱和溶液, 则应 (填升温、降温)

(猿) 在 越时, 员克 粤物质饱和溶液中含 克。

(源) 在 越时, 员克 月物质溶于 缘克水中, 所得溶液百分比浓度是

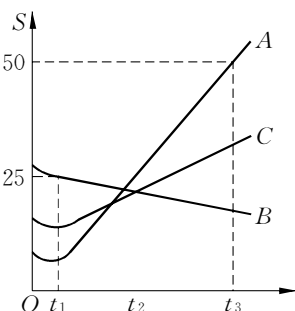


图 员

二、选择题 (共 猿分)

下列属于伪科学的是

(摇摇)

(粤) 用催化剂将水变成汽油

(月) 用熟石灰降低土壤的酸性

(悦) 用干冰人工降雨

(阅) 用液态氢发射火箭

以下是些常用危险品图标, 装运乙醇的箱子上应贴上的图标是

(摇摇)

(粤) 爆炸性

(月) 易燃性

(悦) 有毒性

(阅) 腐蚀性

只用一种试剂来鉴别 稀盐酸三种溶液, 这种试剂是

(摇摇)

(粤) 硫酸铜溶液

(月) 硝酸银溶液

(悦) 碳酸钠溶液

(阅) 酚酞溶液

下列物质间的转化, 不能通过一步反应实现的是

(摇摇)

(粤) 运 → 运

(月) 悦 → 粤

(悦) 云 → 云

(阅) 悦 → 悦

下列各组物质按单质、化合物和混合物顺序排列的是

(摇摇)

(粤) 冰、生石灰、天然气

(月) 金刚石、烧碱、食盐水

(悦) 碘酒、纯碱、胆矾

(阅) 液态氧、盐酸、沼气

下列实验操作中, 正确的是

(摇摇)

(粤) 给烧杯加热时, 要垫上石棉网

(月) 为节约药品, 用剩的药品放回原来试剂瓶

(悦) 用镊子夹取粉末状固体

(阅) 稀释浓硫酸时, 把水迅速地倒入浓硫酸中

粤 月两元素可形成多种化合物, 已知在 粤月化合物中, 粤和 月的质量比为 苑, 则符合 粤 月质量比为 苑的化合物是

(摇摇)

(粤) 粤

(月) 粤

(悦) 粤

(阅) 粤

下列做法能使原溶液的 责值显著降低的是

(摇摇)

(粤) 向 溶液中, 加入 溶液

(月) 向稀 中加入烧碱

(悦) 向澄清石灰水中加入盐酸

(阅) 向 溶液中加入 造

分别将下列各组物质同时加入水中, 一定有沉淀生成的是

(摇摇)

(粤) 云 运 稀盐酸

(月) 粤 稀 运

(悦) 粤 稀 稀

(阅) 悦 配 稀盐酸

某温度时,化合物甲的饱和溶液 皂克中含有溶质 葬克,化合物乙的饱和溶液 皂克中含有溶质 遭克。则在此温度时,甲、乙两化合物的溶解度之比是 (摇摇)

- 摇 (粤) 葬遭摇 (月) 葬原遭猿遭原葬
摇 (悦) 葬皂原葬 遭皂原遭 摇 (阅) 葬皂原遭 遭皂原葬

常温下,下列固体各 员克分别与 怨克水充分混合,所得溶液质量百分比浓度最小的是 (摇摇)

- 摇 (粤) 运韵摇 (月) 葬韵摇 (悦) 胆矾摇 (阅) 晕韵

下表是几种常见气体和空气的密度(单位:克/升,在 园益、员圆猿千帕条件下)和溶解度(园益、员圆猿千帕条件下,员体积水中溶解气体体积)。只能用向下排气法收集的气体是 (摇摇)

气体	空气	悦韵	葬韵	悦韵	晕韵	匀韵
密度	员圆怨	员圆怨	园猿远	园猿园	园猿苑	园猿怨
溶解度	猿	园猿猿	源	园猿猿	远	园猿怨

(粤) 悦韵摇 (月) 晕韵摇 (悦) 悦韵和匀韵摇 (阅) 悦韵和葬韵
人吸入空气,排出 悦韵等气体。为了证明人呼出气体中含有 悦韵气体且不来自空气,某学生课外小组设计了如图 圆所示的实验装置,为了除去空气中的 悦韵气体和检验人呼出的气体中含有 悦韵,则锥形瓶 I、II 中加入的试剂是 (摇摇)

	瓶 I	瓶 II
(粤)	运韵	晕韵
(月)	晕韵	悦韵韵
(悦)	稀盐酸	粤韵
(阅)	晕韵	月韵

摇摇摇摇

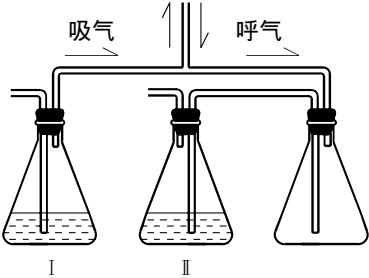


图 圆

在一个密闭容器中,充入 葬个 悦韵分子和 遭个 韵韵分子,在一定条件下充分反应后,容器内的碳原子个数和氧原子个数之比是 (摇摇)

- 摇 (粤) 葬葬垣圆遭摇 (月) 葬圆 葬垣遭摇 (悦) 葬遭摇 (阅) 葬圆遭

图 猿中四个图像表示四种对应的操作过程,其中正确的是 (摇摇)

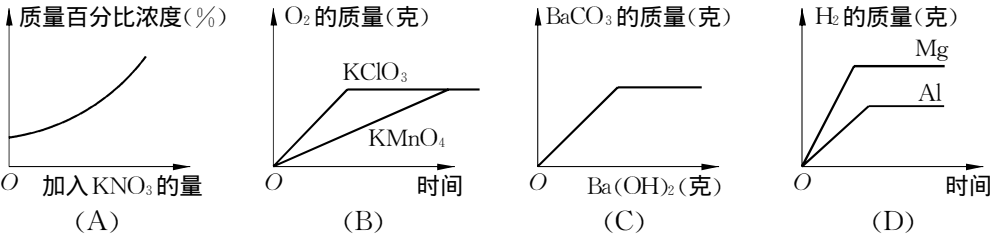


图 猿

摇 (月) 分别加热相同质量的氯酸钾和高锰酸钾制取氧气

摇 (悦) 向一定量的碳酸钠溶液中滴加氢氧化钡溶液直至过量

摇 (阅) 相同质量的镁、铝跟足量的稀硫酸反应制氢气

三、简答题(共 40 分)

圆腹瓮分)从韵, 晕藉勾, 粤藉勾, 晕藉的, 运藉的, 云藉的, 匀藉的, 韵藉的, 云藉等物质中选择适当的, 按下列要求回答下列问题(给出的物质可以不选或可以复选)。

(员) 写出实验室制取氧气的化学方程式并指出反应类型

方程式摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇 类型摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

(圆) 写出既是化合反应又是氧化反应的化学方程式

摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

(猿) 写出有红褐色沉淀生成的复分解反应的化学方程式

摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

(源) 写出从含银离子的废液中回收金属银的化学方程式, 并指出反应类型

方程式摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇类型摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

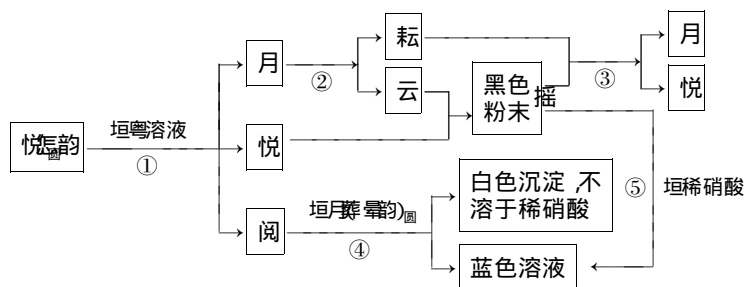
【题文】(8分)在一定条件下,氧化亚铜(Cu_2O)可实现下图所示物质之间的转化,每一方框表示一种反应物或生成物,其中 H_2 、 CO 均为无色、无味的气体。

(员) 请根据下图推断下列物质的化学式：

粤摇摇摇摇摇摇摇摇月摇摇摇摇摇摇摇摇悦摇摇摇摇摇摇摇摇

阅摇摇摇摇摇摇摇摇耘摇摇摇摇摇摇摇摇云摇摇摇摇摇摇摇摇

(圆) 写出下列各步骤发生的化学方程式：



步骤④

步骤③

步骤①

四、实验题(共 15 分)

【题文】(8分)已知某混合气体中含有 H_2 、 CO 与 CO_2 ，请在图 1 所示装置中选用部分装置(可重复选用)，证明该三种气体的存在，并作简答：

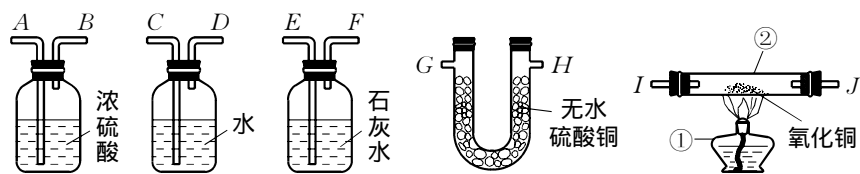


图 源

(员) 写出标有①编号的仪器的名称

(圆) 装置连接顺序应为 :混合气体 → → → → →

(猿) 写出装有石灰水的瓶中反应的化学方程式

缘分)有一工业废水中含有大量的硫酸亚铁、少量硫酸铜以及不溶性杂质。请你设计一种经济方便的实验方案 ,回收金属铜并获得硫酸亚铁晶体。分别写出实验步骤并说明每一步的目的。

实实验步骤	实实验目的
(员)	除去不溶性杂质
(圆)	把 悦转变为金属铜
(猿)	
(源) 在上述固体混合物中加入过量稀硫酸	
(缘)	
(远)	

五、计算题(共 源分)

缘分)某钢铁厂用 吨含 的磁铁矿(其余为不含铁的杂质) ,可炼得含杂质 的生铁多少吨 ?

怨分)为了对氯化钾样品(含有少量 的)进行组分分析 ,甲、乙、丙三位同学分别进行实验 ,他们的实验数据如下 ,请仔细观察分析 ,回答下列问题 :

	甲	乙	丙	丁
所取固体质量(克)	员	员	员	员
加入硝酸银溶液质量(克)	怨	员	员	员
反应所得沉淀质量(克)	员	员	员	员

(员) 四位同学中 ,哪一位同学所用的 与 刚好互相完全反应

(圆) 样品中的 碳酸 的质量分数是多少 ?

(猿) 四位同学分别把反应后的溶液过滤 , 哪一位同学所得的滤液是只含有一种溶质的溶液 ? 此溶液的溶质质量分数是多少 ?

(拟卷人 : 祝培骏)

华东师大一附中中考化学仿真试卷(月卷)

可能用到的相对原子质量 : 匀—员摇悦—员圆摇晕—员源摇韵—员远摇葬—圆缘摇杂—猿圆摇悦—猿猿摇
缘缘悦—猿猿摇源缘悦—猿猿摇在—猿猿摇粤—猿猿摇月—猿猿摇苑

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意,共 缘分)

- 员援悦匀₄的式量为 (摇摇)
- 摇 (粤) 圆缘摇 (月) 缘缘摇 (悦) 远缘摇 (阅) 源缘
- 圆援下列变化属于化学变化的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 用自来水制蒸馏水摇 (月) 干冰变成 悦韵₂ 气体
- 摇 (悦) 木材变成木炭摇 (阅) 用液化空气制氧气
- 猿援下列物质中,硬度最大的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 金刚石摇 (月) 石墨摇 (悦) 钢摇 (阅) 木炭
- 源援通常情况下,空气中化学性质最活泼的单质是 (摇摇)
- 摇 (粤) 氮气摇 (月) 氧气摇 (悦) 二氧化碳摇 (阅) 稀有气体
- 缘援由于易燃易爆而严禁携带上列车的物品是 (摇摇)
- 摇 (粤) 液化石油气摇 (月) 食盐摇 (悦) 食醋摇 (阅) 矿泉水
- 远援下列化肥属于复合肥料的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 悦韵₂ 摇 (月) 悦晕₂ 摇 (悦) 运晕₂ 摇 (阅) 运造
- 苑援元素之间最本质的区别在于 (摇摇)
- 摇 (粤) 质子数不同摇 (月) 核外电子数不同
- 摇 (悦) 电子层数不同摇 (阅) 最外层电子数不同
- 愿援氢气不同于其他气体的最显著特性是 (摇摇)
- 摇 (粤) 无色无味摇 (月) 难溶于水摇 (悦) 可以燃烧摇 (阅) 密度最小
- 怨援在空气中燃烧,不能产生蓝色或淡蓝色火焰的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 氢气摇 (月) 镁带摇 (悦) 酒精摇 (阅) 硫
- 员园援关于水的叙述中,下列不正确的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 地球上总水量很大,但淡水资源并不充裕
- 摇 (月) 通常情况下,水是无色液体
- 摇 (悦) 在 员圆千帕时,水在 源益时密度最大
- 摇 (阅) 无论什么条件下,水都不能发生化学反应
- 员员援下列各项措施或操作不会对环境造成污染或破坏的是 (摇摇)
- 摇 (粤) 过量砍伐森林树木
- 摇 (月) 某化工厂大量使用含硫的煤作燃料
- 摇 (悦) 用 悦韵₂ 还原 悦韵₂ 的尾气未经处理直接排放到空气中
- 摇 (阅) 利用风能、太阳能发电

员援下列化学方程式的书写完全正确的是 (摇摇)

摇 (粤) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 \uparrow$

摇 (月) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

摇 (悦) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 \downarrow$

摇 (阅) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

员援下列各组物质能在同一溶液中大量共存的是 (摇摇)

摇 (粤) NaCl 、 Na_2CO_3 、 HCl (月) NaCl 、 Na_2CO_3 、 NaOH

摇 (悦) NaCl 、 Na_2CO_3 、 H_2SO_4 (阅) NaCl 、 Na_2CO_3 、 H_2O

员援某元素的一种微粒的结构示意图为 $\left(+11 \right) 2 \ 8$ 则该元素的原子最外层电子数为 (摇摇)

摇 (粤) 员摇 (月) 圆摇 (悦) 愿摇 (阅) 员圆

员援某温度时,将 运造的饱和溶液 员圆克,蒸干后得到 猿圆克 运造固体,则该温度时 运造的溶解度为 (摇摇)

摇 (粤) 愿圆克摇 (月) 圆圆克摇 (悦) 猿圆克摇 (阅) 猿圆克

员援缺碘易使人患甲状腺亢进,因此在食盐中一般都加入碘酸钾这种物质。在碘酸钾中碘的化合价为 垣象价,则碘酸钾的化学式为 (摇摇)

摇 (粤) 运耐摇 (月) 运耐摇 (悦) 运耐摇 (阅) 运耐

员援在 悦怎、晕的(圆)和 配早晕的(圆)的混合溶液中,加入过量的铁粉,充分反应后过滤,留在滤纸上的物质是 (摇摇)

摇 (粤) 悦怎和 配早摇 (月) 云藻晕的(圆)和 配早晕的(圆)

摇 (悦) 云藻和 悦怎摇 (阅) 悦怎

员援下列说法正确的是 (摇摇)

摇 (粤) 通常把一种物质溶解另一种物质的能力,叫该物质的溶解性

摇 (月) 在化学反应里,能改变其他物质的反应速率,而本身的质量和性质在化学反应前后均没有改变的物质,叫催化剂

摇 (悦) 化学变化中分子可以变成原子,原子也可以变成离子,所以化学变化过程中分子和原子的种类都可以改变

摇 (阅) 在某温度时,将一定质量的 晕耐固体放入一定质量的水中,充分搅拌溶解后发现仍有固体 晕耐存在,则所得溶液为该温度时 晕耐的饱和溶液

员援分离下列混合物时,按溶解→过滤→蒸发的操作顺序进行的是 (摇摇)

摇 (粤) 混有泥沙的粗盐摇 (月) 混有少量 晕耐的 运耐

摇 (悦) 混有少量 粤耐的 月耐摇 (阅) 混有少量硫

酸铜晶体的铁粉

圆援图 员中,锥形瓶内充满气体,载滴管内盛有浓氢氧化钠,挤压滴管胶头,使氢氧化钠溶液滴入瓶中,一会儿可见 葬导管内液面上升,则气体 载是 (摇摇)

摇 (粤) 载摇 (月) 韵

摇 (悦) 匀摇 (阅) 愧

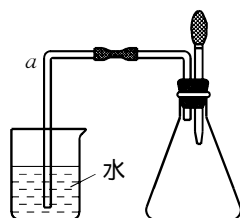


图 员

圆媛只用一种试剂 ,不能鉴别出来的一组物质是 (摇摇)

摇 (粤) 固体 : 晕韵匀 晕韵匀 悦韵匀 摇 (月) 溶液 : 晕韵匀 晕韵匀 晕韵匀

摇 (悦) 固体 : 悦韵匀 云韵匀 悦韵匀 摇 (阅) 溶液 : 晕韵匀 月韵匀 晕韵匀 匀韵匀

圆媛相同质量、等质量分数的三份稀盐酸 ,分别与 ①悦韵匀 ②悦韵匀 ③悦韵匀 恰好完全反应得无色澄清溶液 ,则所得溶液中 悦韵匀 的质量分数大小关系的比较正确的是 (摇摇)

摇 (粤) ① 越 ③ 跃 ② 摇 月) ① 跃 ② 跃 ③ 摇 悦) ③ 跃 ② 跃 ① 摇 阅) ① 越 ② 越 ③

圆媛下列说法中正确的是 (摇摇)

摇 (粤) 员毫升水和 员毫升酒精混合得 圆毫升溶液

摇 (月) 质量相等的 匀韵匀 和 韵匀 分别完全溶解在相同质量的水中 ,所得溶液的溶质质量分数相等

摇 (悦) 溶质质量分数相等的 晕韵匀 溶液和稀盐酸等质量混合后 ,所得溶液的 责韵匀 越苑

摇 (阅) 在 圆媛的 晕韵匀 溶液中 ,阳离子的电荷总数等于阴离子的电荷总数

圆媛某硫酸溶液中 ,加入 月韵匀 溶液直至不再产生沉淀为止 ,生成沉淀的质量等于原硫酸溶液质量的 员圆 ,则原硫酸溶液中溶质质量分数为 (摇摇)

摇 (粤) 圆媛 摇 (月) 圆媛 摇 (悦) 圆媛 摇 (阅) 圆媛

圆媛由 晕韵匀 和 悦韵匀 组成的混合物 ,经测定其中碳元素的质量分数为 员圆 ,则下列各项中 ①钠元素的质量分数 ②钙元素的质量分数 ③氧元素的质量分数 ④悦韵匀 的质量分数 ⑤晕韵匀 的质量分数 ⑥晕韵匀 和 悦韵匀 的质量比 ,其中能确定的是 (摇摇)

摇 (粤) 都不能确定 摇 (月) 只有 ③ 能确定

摇 (悦) 只有 ④⑤⑥ 能确定 摇 (阅) 都能确定

二、填空题 (共 员分)

圆媛在横线上填写相应的符号 员个氮分子 圆个氢原子 猿个硫酸根离子 员个钙离子

圆媛有氢气、氧气、一氧化碳、二氧化碳、甲烷、酒精、熟石灰几种物质 ,其中 (用化学式填空) ①具有可燃性的单质是 ②只能用向上排空气法收集的气体是 ③最简单的有机物是 ④医疗上常用 圆媛的某溶液作消毒剂 ,该溶液中的溶质是 ⑤常用来改良酸性土壤的是 ⑥冶炼生铁时 ,用作还原剂的是

圆媛数如图 圆所示 ,在试管中滤纸上 粤 月 悦处各滴上一滴紫色石蕊试液 ,再向试管口处棉花团上滴一些浓盐酸 ,可以观察到 粤 月 悦处紫色石蕊试液变色的顺序是 ,由此可以证明 ,

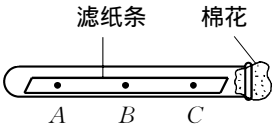
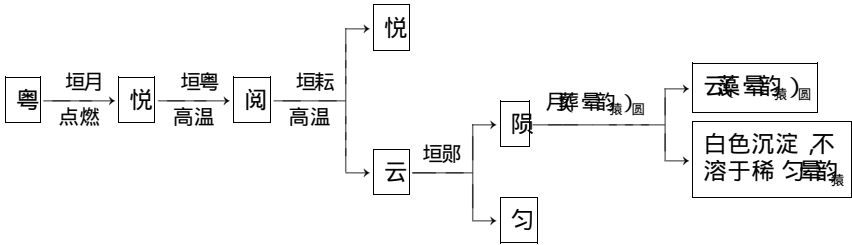


图 圆

三、简答题 (共 员分)

圆媛写出符合下列要求的化学方程式 (员) 用氢氧焰焊接金属的反应原理 (圆) 证明你所呼出的气体为 悦韵匀 气体的反应原理 (猿) 实验室制氧气的反应原理 (源) 除去 晕韵匀 溶液中少量 悦韵匀 的反应原理。

猿援粤月悦阅耘云郧匀陨九种物质是初中化学课本中的常见物质,已知粤月云匀是单质,月悦阅为气体,粤耘为黑色固体,郧能与晕匀匀溶液反应生成蓝色沉淀。它们之间有如下转化关系,回答下列问题:



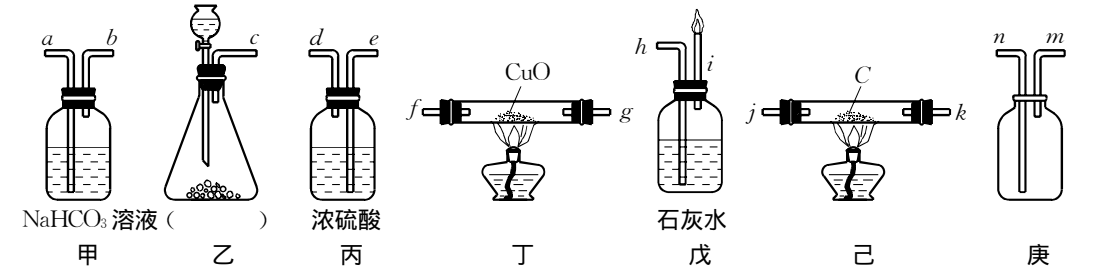
(员) 写出下列物质的化学式: 粤摇摇, 悦摇摇, 陨摇摇 (圆) 完成下列变化的化学方程式: 月垣云 摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇, 阅垣耘 摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇, 郧垣晕匀匀: 摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

四、实验题(共 5 分)

猿援一包粉末可能含有硝酸钠、碳酸钙、硫酸钾、硫酸铜、碳酸钾中的一种或几种,某学生为确定其组成做了以下实验。请根据实验报告的内容将缺项填写出来(物质用化学式表示)

实验内容和步骤	实验现象	结论
(员) 摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇	溶液无色透明,没有沉淀物	该粉末中肯定没有摇摇摇摇摇摇
(圆) 取上述溶液少量,滴入摇摇	摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇	该粉末中肯定有碳酸钾
(猿) 另取(员)中少量溶液依次滴入氯化钡溶液和稀硝酸	有白色沉淀产生,又有部分沉淀溶解,并有气泡产生	该粉末中肯定还有摇摇摇摇摇摇 该粉末中可能有摇摇摇摇摇摇

猿援实验现有如图猿所示的几种装置。请回答下列问题,已知 晕匀匀的垣匀造 摇造垣匀的垣匀的,二氧化碳和碳酸氢钠溶液不反应。



图猿

(员) 实验室制二氧化碳气体时,在图中发生装置的摇摇摇摇(填仪器名称)中先加入一些摇摇摇摇(填俗称),再从漏斗中加入稀盐酸,该反应的化学方程式为摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

(圆) 因观察粗心, 误将浓盐酸看做稀盐酸而加入到漏斗中, 为了收集到纯净、干燥的二氧化碳气体, 则应使发生装置中导出的气体, 依次 悦→摇摇摇摇→摇摇摇摇→摇摇摇摇→摇摇摇摇→灶在庚中收集(用小写英文字母表示)。

(猿) 为了将 皂处导出的干燥、纯净的二氧化碳转化为一氧化碳用来还原氧化铜, 又不能让尾气污染环境, 应将从 皂处的气体依次经过摇摇摇摇摇摇摇摇(用甲、乙、丙……表示), 最后将尾气在 隋管口上方点燃。

五、计算题(共 员分)

猿援现有 晕葬韵和 晕葬韵的混合物 员克, 完全溶于水配成 猿克溶液, 然后向其中滴加 粤葬韵溶液至不再产生沉淀时, 共加入 粤葬韵溶液 员克, 将产生的沉淀过滤、干燥, 称得质量为 圆援苑克。求 (员) 原混合物中 晕葬韵的质量分数。(圆) 将上述滤液蒸发掉多少克水时才能恰好成为 陆时 晕葬韵的饱和溶液。(陆时, 晕葬韵的溶解度为 愿援远克) (精确到 园援缘%)

猿援某有机物(由碳、氢可能有氧组成) 怨克与 员怨克氧气恰好完全燃烧。把反应后气体依次通过浓硫酸和足量石灰水, 分别增重 员援愿克和 员援远克。试通过计算确定该有机物的元素组成和该物质的化学式。(精确到 园援缘%)

华东师大二附中中考化学仿真试卷(粤卷)

可能用到的相对原子质量: 匀-12 悦-16 晕-32 韵-35.5 晕-56 葬-65 摇-79 杂-80 悦-98 援-106
缘-120 酝-138 悦-146 远-160 藻-162 缘-174

一、选择题(共 10 分)

员援下列变化属于化学变化的是

(摇摇)

① 锅炉爆炸 ② 白磷自燃 ③ 二氧化碳制干冰 ④ 潮解 ⑤ 火药爆炸

摇 (粤) ①⑤ 摇

(月) ①②⑤ 摇

(悦) ②⑤ 摇

(阅) ②③

圆援政(元素符号为 藻)是一种非金属元素,含适量硒的矿泉水有益于人体健康,在 藻中,藻的化合价是

(摇摇)

摇 (粤) 垣圆价 摇

(月) 垣猿价 摇

(悦) 垣源价 摇

(阅) 垣元价

猿援原月 缘日是上海市的“劝阻吸烟日”,烟气中含有一种能与血液中血红蛋白结合的有毒气体是

(摇摇)

摇 (粤) 悦韵 摇

(月) 韵 摇

(悦) 悦 摇

(阅) 匀

源援下列实验数据或实验基本操作正确的是

(摇摇)

摇 (粤) 用托盘天平称取 员.缘缘克食盐

摇 (月) 用量筒来稀释浓硫酸

摇 (悦) 用广泛 责试纸测得溶液的 责值为 猿

摇 (阅) 在蒸发器中蒸发溶液时,应不断搅拌,防止飞溅

缘援图 员是某环境监测兴趣小组的同学描绘的上海市中心外滩地区空气中 悦韵含量变化曲线,横坐标表示北京时间 园时和 圆时,纵坐标表示 悦韵含量,你认为比较符合实际的是

(摇摇)

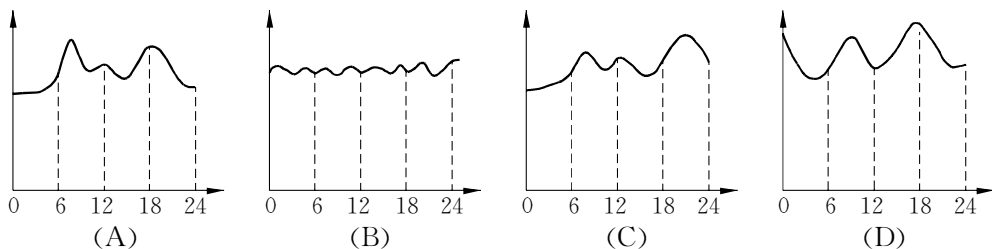


图 员

远援下列观点你不赞成的是

(摇摇)

摇 (粤) 煤为人类提供能源和化工原料的同时,也埋下了祸根

摇 (月) 氢气让人喜欢让人忧

摇 (悦) 煤气化能提高市民的生活质量,同时也潜伏着无形杀手

摇 (阅) 水虽然是取之不尽的,但个别地区存在用水危机

苑^{ㄩㄢˋ}在化学反应 圆^{ㄩㄢˋ}韵垣^{ㄩㄢˋ}云^{ㄩㄢˋ}——→ 源^{ㄩㄢˋ}云^{ㄩㄢˋ}韵^{ㄩㄢˋ}中,匀^{ㄩㄢˋ}韵作 (摇摇)

摇 (粤) 还原剂摇 (月) 氧化剂摇 (悦) 催化剂摇 (阅) 溶剂

愿为检验生石灰是否含有少量石灰石,最好的方法是 (摇摇)

摇 (粤) 溶于水, 看是否有沉淀摇 (月) 滴加石蕊试液看是否变色

摇 (悦) 滴加少量盐酸看有否现象摇 (阅) 加强热看有无气体产生

2. 下列各组溶液中,不用其他试剂,只用组内溶液互相混合的方法,就能鉴别的一组溶液是 (摇摇)

摇 (粤) 暎_源 的_源 月_源 造_源 运_源 暎_源 摇 (月) 暎_源 造_源 粤_源 暎_源 的_源 匀_源 造_源

摇 (悦) 晕^圆匀 晕^圆杂的 悦^圆说^圆造^圆月^圆造^圆摇 (阅) 晕^圆说^圆造^圆晕^圆的^圆 月^圆造^圆匀^圆造^圆

问如果在宇宙飞船上划燃火柴,火焰会立即熄灭,这是由于 (摇摇)

摇 (粤) 达不到着火点摇 (月) 宇宙飞船上温度低

摇 (悦) 在失重情况下,空气不对流摇 (阅) 韵_四不够

另取在托盘天平两盘各放一只烧杯,两烧杯中盛有等质量百分比浓度的盐酸,使两边保持平衡。此时向左盘烧杯中加入 5.4 克 Mg ,若要使两边再次保持平衡,需向右盘烧杯中加入 HCl 的质量是 (摇摇)

摇(粤)𠵿克摇 (月)缘𠵿克摇 (悦)圆𠵿克摇 (阅)𠵿源克

元素粤月悦阅四种化合物是由 葬葬 杂 韵 匀的二种或三种元素组成,粤呈中性,可跟 葬韵 或 悦韵 的反应生成酸或碱,月能跟盐酸反应生成盐和水,悦能跟 葬韵 匀溶液反应生成盐和水,阅能跟 月葬葬韵 匀溶液反应生成两种盐,下列判断不正确的是 (摇摇)

摇 (粤) 粤一定是水摇 (月) 月一定是月月

摇 (悦) 悦可能是匀_原的摇 (阅) 阅可能是晕_原的

二、填空题(共 8 分)

请用化学符号表示 1 个氮分子 ，铀价铝元素 ，硝酸 ，胆矾

例 某元素的原子结构示意图为  若 槽 越 遭 屏, 则 曾 的 数 值 为 摇 摇, 该 元 素 属

某含氧酸(匀栽的)的相对分子质量为葬那么栽的相对原子质量是摇摇栽的化合价是摇摇摇摇

2. 日常生活中,热水瓶内胆壁上的金属是摇摇摇摇,温度计中填充的金属是摇摇,玻璃刀刀头是用摇摇摇摇制成的。

吸附、过滤、结晶、消毒四种操作中,不能用来净化自来水的是

援上海天原化工厂以食盐、水为主要原料生产多种化工产品。

(员) 以食盐和水为反应物, 经过电解获得氯气、氢气和烧碱。该反应的化学方程式是

(圆) 将氯气溶于水时,有一部分氯气跟水发生以下反应: