

摇
全国名牌大学附中优秀生
考前训练要诀

· 高考化学 ·

彭嘉全 编著

东方出版中心

内 容 提 要

全国名牌大学附中优秀生考前训练要诀丛书是由全国名校资深教师编写的应考训练读物,介绍名校考前训练独到的、行之有效的要诀、方法、程序、习题等,让学生通过自我训练,以良好的应试能力应对升学或毕业考试。本书是该丛书之一种,分为上、下两编,共 140 个训练要点,均由“训练要诀”、“训练示范”、“训练题目”三部分组成。上编为“技能训练”,根据高中化学的基本内容,通过例题和大量习题使学生基本掌握知识要点和解题要领。下编为“创新训练”,把高中化学概括为十个专题,每一专题题目比上编更深入一层。书末附有全部习题的参考答案与解题提示。本书体现了名校名师卓有成效的训练、复习方法。适宜于全国高中毕业生,也可供有关教师、家长参考。

全国名牌大学附中优秀生 考前训练要诀编委会

(以姓氏笔画为序)

马洪邦摇叶佩玉摇刘摇芸摇孙福生
张摇林摇吴华宝摇时摇云摇时利民
林新民摇周望城摇晋摇军摇徐传胜
徐昭武摇郭杰森摇曹摇军

目摇摇录

上编摇技能训练.....	员
摇一、阿伏加德罗常数与定律	员
二、化学计算中的巧解方法(一)	猿
三、化学计算中的巧解方法(二)	远
四、有关溶解度与溶液浓度的计算	怨
五、有关化学方程式的基本计算	员猿
六、确定物质化学式的计算	员苑
七、氧化还原反应及计算	圆园
八、离子反应与离子共存	圆源
九、离子方程式	圆远
十、反应热和热化学方程式	圆玖
十一、分散系和胶体的应用	猿猿
十二、原子结构和同位素	猿缘
十三、化学键、分子极性 & 晶体结构	猿苑
十四、元素周期律及元素周期表	源
十五、化学反应速率	源源
十六、化学平衡的特征及计算	源远
十七、平衡移动原理及应用	缘
十八、强弱电解质与溶液的 责习	缘源
十九、盐类水解与中和滴定	缘远
二十、溶液中离子浓度的比较	缘怨
二十一、电化学原理及计算	远
二十二、常见的非金属元素	远缘
二十三、常见的金属元素	远愿
二十四、无机物的综合推断	苑
二十五、同系物及同分异构体	苑缘
二十六、有机物的性质及反应类型	苑愿
二十七、有机物的组成及结构推断	愿
二十八、有机物的合成	愿苑
二十九、常用仪器与基本操作	怨
三十、物质的提纯、分离与检验	怨远

下编摇创新训练.....	员圆
一、化学实验方案的设计	员圆
二、发展型计算题的解法	员缘
三、图表型试题的解法	员怨
四、信息迁移题的解法	员源
五、开放型试题的解法	员愿
六、化工生产与绿色化学	员员
七、环境保护与人体健康	员缘
八、高新科技与诺贝尔奖	员圆
九、理科综合题型及解法	员员
十、高考化学题型及解法	员苑
参考答案与解题提示.....	员缘

一、阿伏加德罗常数与定律

— 員 —

用石墨作电极电解 NaCl 溶液, 电流为 I , 时间为 t 后, 阴极增重 m 。在阳极 (标准状况) 纯净气体, 则计算阿伏加德罗常数 N_A 的数值是 (1 个电子的电量为 e)

(摇摇)

来源: 猿和猿(赠跃曾)混合气体在 和 点燃完全反应后恢复到原温度和压强时, 测得反应后 混合气体密度减小。

(圆)推算晕匀的分子式,计算依据是(用文字叙述)摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇摇

摇摇摇摇摇摇摇摇,即(用含曾赠的代数式表示)摇摇摇摇摇摇摇摇,解此方程得曾为摇摇摇摇摇摇赠为摇摇摇摇摇摇符合题意,所以晕匀分子式为摇摇

「训练要诀」

守恒法 根据变化前后某种守恒关系(如质量守恒、元素或原子团的物质的量守恒、氧化还原反应中得失电子守恒、溶液中阴阳离子的正负电荷守恒等)建立等式的方法。其解题关键是通过整体分析或终态分析,正确建立守恒关系。此法应用范围比较广泛。

圆关系式法 利用关系式建立比例式的方法 适用于多步反应和混合物组成的计算。

猿援反应式叠加法 将多个循环反应方程式叠加成一个总反应式用于计算的方法。

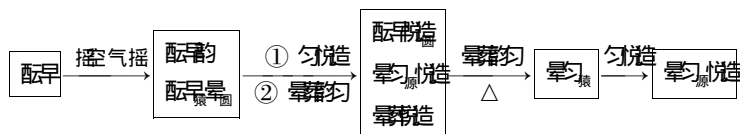
源差量法 根据单一变化前后某种量的量值变化(如质量、物质的量、气体的体积和压强、反应热、溶解度等),由变化关系式找出“理论差量”,并把它当成一个变化量即“实际差量”立比例求解的方法。

「训练示范」

守恒法的应用

例摇镁带在空气中燃烧生成氧化镁和氮化镁。将燃烧后的产物溶解在盐酸中,再用酚酞试液检验溶液中和多余的盐酸,然后在此溶液中加入过量碱,使氨气全部外逸出来,用稀盐酸吸收,结果稀盐酸增重 0.017g ,求镁带的质量。

解析与答案 摇先对反应流程作如下图示分析：



根据阳阴离子的正负电荷守恒,得如下关系:

炆(恒) 醢(恒) 伊圆垣炆暈(恒) 伊员垣炆暈(恒) 伊员越炆悦(恒) 伊员

[illegible]

(皂蓬)是 (摇)

(粤)园园 (月)园缘 (悦)园猿 (阅)园缘

缘源早铜、银合金与足量的某浓度的硝酸反应,将放出的气体与员缘缘标准状况)氧气混合,通入水中恰好全部被吸收,则合金中铜、银的物质的量之比为 (摇)

(粤)员圆 (月)圆员 (悦)员员 (阅)无法确定

远近年来,工业上用配晕的替代浓硫酸作为浓硝酸的脱水剂。远缘硝酸(质量为配)中加入苑缘配晕的溶液(质量为配)后蒸馏,分别得到怨援缘硝酸和远缘配晕的溶液(不含硝酸)。

(员)若蒸馏过程中匀晕的、配晕的、匀均无损耗,则蒸馏前的投料比配晕的值 为摇

(圆)蒸馏过程中,若匀晕的损耗占质量的缘缘,即有(配垣配)伊缘缘的匀晕流失,则投料时,比值配晕应该摇摇摇(填“增大”、“减小”或“不变”)。

苑甲醛、乙醛和丙醛组成的混合物中,氢元素的质量分数是怨,氧元素的质量分数是 (摇)

(粤)员缘 (月)猿缘 (悦)源缘 (阅)无法计算

愿将员吨氢全部转化为匀晕,需要摇摇皂标准状况下的氧气(设空气中韵的体积分数为员缘)。

怨然烧含云为愿缘的黄铁矿苑缘生产出苑缘硫酸铵。若在制取硫酸铵时,硫酸的利用率为怨缘,则用黄铁矿制硫酸时的损失率为摇摇摇

员缘用氢氧化法制匀晕时,晕转化为匀晕的转化率为愿缘,晕被生成的匀晕的吸收时利用率为怨缘,问员吨晕怎样分配才能使制得的匀晕最多?其产量是多少?

员援在标准状况下,缘园皂的烧瓶中充满体积比为源员的晕和韵混合气后,倒置于水槽中,假设溶质不损失,则烧瓶中溶液的浓度为 (摇)

(粤)园缘皂皂 (月)园缘皂皂

(悦)园缘皂皂 (阅)员皂皂

员缘把悦和晕的混合气源皂缓缓通入足量晕中,充分反应后体积缩小到园皂,则原混合气中悦和晕的体积比可能是(晕、晕均不与晕的反应) (摇)

(粤)员圆 (月)猿圆 (悦)员员 (阅)源猿

员缘把皂早苯甲酸和对苯二甲酸的混合物溶于员吨皂皂皂的晕匀溶液中,然后用园缘皂皂皂的匀晕溶液滴定,消耗硫酸溶液猿皂,另取皂早上述混合物溶于甲醇中,加少量浓匀,加热使之完全反应,分离、精制,得到酯的混合物,其质量比皂早增加员猿,则皂值为 (摇)

(粤)缘 (月)远 (悦)远 (阅)远

员援有晕、悦、悦、晕组成的混合物愿源早把它们溶于水(足量)完全反应后,溶液中悦、悦、匀均转化为沉淀,将容器内的水分蒸干,最后得到猿园早固体。则原混合物中晕的质量为 (摇)

(粤)员远早 (月)缘早 (悦)园远早 (阅)员远早

员缘将猿早某氮的气态氧化物与过量氢气混合,在一定条件下使之反应,生成液态水及无公害的气体,恢复到原状态,反应后气体体积比反应前缩小了员缘,则原氮的氧化物

的化学式为 (摇摇)

(粤) 晕韵 (月) 晕韵 (悦) 晕韵 (阅) 晕韵

员援把一定质量的碳和愿早韵在密闭容器里高温反应后,当恢复到原温度时测得容器内压强比原来增大园源倍,则参加反应的碳的质量为 (摇摇)

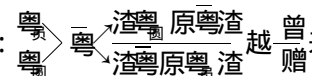
(粤) 圆源早 (月) 猿早 (悦) 源早 (阅) 远早

三、化学计算中的巧解方法(二)

[训练要诀]

员援参照法 通过参照找出的平均值、极限值或范围值,判断混合物的组成成分或“似算非算问题”的巧解方法。注意:参照平均值法又称平均值法,是依据粤、粤约粤判断混合物组成成分(有时还要“验根”)的常用方法。

圆援方程组法、十字交叉法 在计算混合物组分含量时,通用的方法是以未知量的物质的量为桥梁,列出方程组求解,故称为“方程组法”;如果能找到两个量(粤、粤)的平均值粤,且符合二元一次方程曾粤垣赠粤越曾垣赠粤的数学关系(即曾越渣粤原粤渣渣粤原粤渣)时,可写成

十字交叉图式:来巧解两组分的份数比,故称之为“十字交叉法”。

一定要注意:曾表示什么量之比,是以粤、粤、粤的单位中的分母为标准的。

猿援假设法:包括(员)极值假设:用于判断某些混合物成分、平衡问题和作图问题(圆)中值假设:用于混合物组分含量或范围值讨论(猿)赋值假设:用于无数据计算、字母讨论、已知条件为比值的问题(源)状态假设:用于等效平衡问题(缘)变向(形)假设:改变研究问题的方向或形式,用于有机物燃烧分析等。

[训练示范]

员援参照法的应用

例摇两种金属粉末的混合物猿早投入足量稀硫酸中,生成员早气体,这混合物不可能是 (摇摇)

(粤) 云和 在 (月) 粤和 酝 (悦) 粤和 在 (阅) 云和 悦

解析与答案摇因每生成员早匀(或每转移员皂早)平均消耗金属猿早而消耗云和在粤造酝早悦分别为愿早猿早怨早员早和肆,据平均值原则酝约酝约酝判断,该混合物不可能是粤和酝故答案为(月)。

圆援方程组法、十字交叉法的应用

例摇已知匀和悦匀的燃烧热分别为圆缘和圆缘,现实验测得匀和悦匀的混合气共缘皂早完全燃烧时放热猿早,则混合气中匀和悦匀的体积比是 (摇摇)

(粤) 员颐猿 (月) 猿颐员 (悦) 员颐源 (阅) 员颐员

解析与答案摇解法一(方程组法)摇设混合气中有匀曾皂早悦匀赠皂早则有:

[illegible]

注意摇混合物组分含量的计算方法有多种,本题以十字交叉法的计算较为省时,但本题算选择题,又以中值假设、估算法最简便。

例摇将某碱金属 酞及其氧化物 酞的混合物 源早投入足量水中 ,待反应后蒸干得 缘早
这种碱金属是 (摇摇)

解析与答案摇先采用极限法 ,假设 酩为 源早则生成的 酩匀 $\frac{\text{酩垣灵苑}}{\text{酩}}$ 伊源早跃缘早即

「训练题目」

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(阅)悦怎

(粤)悦匀 (月)悦匀 (悦)悦匀 (阅)悦匀

(粤) 悦 月 则 (月) 晕 晕 造 (悦) 运 月 则 (阅) 晕 晕 损

(粤) 乙烷、乙烯 (月) 乙烷、乙炔 (悦) 乙烯、乙炔 (阅) 乙炔、丁二烯

(粤) 甲 醇 (月) 甲 醛 (悦) 乙 烷 (阅) 乙 烯

(粵) 云藻 云藻 云藻

(悦) 云_源的、云_源的

(阅) 无法确定

猿援将可能混有下列物质的硫酸铵样品 猿援早,在加热条件下与过量 晕_源匀溶液反应,收集到 源_源猿_源 标准状况)气体,则该样品中不可能含有的物质是 (摇摇)

(粤) 晕_源匀的_源和 晕_源匀的_源

(月)(晕_源匀)的_源和 晕_源匀的_源

(悦) 晕_源匀的_源和 晕_源匀的_源

(阅) 晕_源匀的_源和 (晕_源匀)的_源

愿援猿援早下列醇的混合物与足量金属钠反应,生成 圆_源源_源 标准状况)匀_源。这种醇的混合物可能是 (摇摇)

(粤) 乙醇和丙三醇

(月) 乙醇和乙二醇

(悦) 乙醇和丙醇

(阅) 乙二醇和丙醇

怨援常温下,将 员_源早下列固体与 怨_源早水充分混合,所得溶液里溶质的质量分数最小的是 (摇摇)

(粤) 悦_源的_源·缘_源的_源

(月) 晕_源的_源

(悦) 悦_源的_源

(阅) 运_源的_源

员_源援将 皂_源早悦_源加入到 灶_源早怨_源的硫酸中,当逸出 灾_源蕴_源的_源 (标准状况)时,被还原的匀_源的_源一定为 (摇摇)

(粤) 皂_源源_源皂_源皂_源

(月) 灶_源源_源皂_源皂_源

(悦) 怨_源灾_源源_源源_源早 (阅) 园_源源_源灶_源早

员_源援将 藻_源的_源溶解在硫酸中,所得混合物叫做“发烟硫酸”,通常以 藻_源的_源的质量分数表示其组成。现将 园_源源_源早发烟硫酸试样溶于水,用 园_源源_源皂_源皂_源皂_源的 晕_源匀标准溶液滴定,用去标准溶液 圆_源源_源皂_源皂_源恰好中和。则试样中 藻_源的_源的质量分数为 (摇摇)

(粤) 员_源缘_源像

(月) 员_源援_源像

(悦) 员_源援_源像

(阅) 员_源援_源像

员_源援在 员_源园_源皂_源皂_源 晕_源匀的_源溶液中逐滴加入 员_源皂_源皂_源硫酸,测得在加入硫酸 园_源皂_源皂_源和 源_源皂_源皂_源时,生成的沉淀量相等,则原 晕_源匀的_源溶液的浓度可能是 (摇摇)

(粤) 园_源园_源皂_源皂_源皂_源

(月) 园_源源_源皂_源皂_源皂_源

(悦) 园_源缘_源皂_源皂_源皂_源

(阅) 园_源愿_源皂_源皂_源皂_源

员_源援已知 月_源葬_源的_源可溶于水,向含 葬_源皂_源皂_源皂_源的_源的溶液中加入含 遭_源皂_源皂_源葬_源的_源的溶液,若 猿_源早约遭_源源_源,所得沉淀的物质的量为 (摇摇)

(粤)(愿_源早源_源皂_源皂_源皂_源)

(月)(葬_源垣园_源皂_源皂_源皂_源)

(悦)(愿_源早源_源皂_源皂_源皂_源)

(阅)(员_源葬_源早源_源皂_源皂_源皂_源)

员_源援用足量 悦_源的_源还原 员_源援_源早云_源的_源和 云_源的_源的混合物,将产生的 悦_源的_源通入足量澄清石灰水中,得到 员_源愿_源早沉淀,则混合物中 云_源的_源的质量分数为 (摇摇)

(粤) 园_源像

(月) 缘_源像

(悦) 远_源像

(阅) 猿_源像

员_源援某电石与碳酸钙的混合物中钙的质量分数为 缘_源像,则混合物中电石的质量分数为 (摇摇)

(粤) 远_源像

(月) 愿_源像

(悦) 源_源像

(阅) 园_源像

员_源援把 园_源皂_源皂_源溶质质量分数为 愿_源像的浓硝酸(密度是 员_源援愿_源早糖_源)溶于 园_源皂_源皂_源水中,所得稀硝酸的溶质质量分数是 (摇摇)

(粤) 源_源像

(月) 源_源援_源像

(悦) 缘_源援_源像

(阅) 缘_源援_源像

员_源援在 缘_源园_源皂_源皂_源容量瓶里盛满醋酸溶液,已知这种溶液每 园_源像皂_源皂_源皂_源含醋酸 猿_源早。现在要用这瓶溶液与 缘_源皂_源皂_源皂_源醋酸溶液混合配制成 园_源像皂_源皂_源皂_源溶液。应取 缘_源皂_源皂_源皂_源醋酸溶液的体积约为 (摇摇)

(粤) 同 $\rho_{\text{乙}}$ (月) 同 $\rho_{\text{乙}}$ (悦) 同 $\rho_{\text{乙}}$ (阅) 同 $\rho_{\text{乙}}$

同 甲烷和丙烷混合气体的密度与同温同压下乙烷的密度相同,则混合气体中甲烷和丙烷的体积比是 (摇摇)

(粤) 员 $\rho_{\text{乙}}$ (月) 同 $\rho_{\text{乙}}$ (悦) 猿 $\rho_{\text{乙}}$ (阅) 员 $\rho_{\text{乙}}$

同 硼有两种天然同位素 ^{10}B 和 ^{11}B , 硼元素的相对原子质量为 10.81, 则对硼元素中 ^{10}B 的质量分数是 (摇摇)

(粤) 同 $\rho_{\text{乙}}$ (月) 略大于 同 $\rho_{\text{乙}}$ (悦) 略小于 同 $\rho_{\text{乙}}$ (阅) 同 $\rho_{\text{乙}}$

同 将不纯的 在悦造样品 员 皂皂溶解后加入足量 粤 的溶液,得沉淀 同 皂皂,则该样品中的杂质可能是 (摇摇)

(粤) 悦造 (月) 粤造 (悦) 运造 (阅) 月造

同 标准状况下的 匀 悦造混合气体 葬 经光照充分反应后,所得气体恰好使溶液中 遭 完全转化成盐,则 葬 遭 的关系不可能为 (摇摇)

(粤) 遭越葬 (月) 遭约葬 (悦) 遭跃葬 (阅) 遭 > 葬

同 Ⅱ 粤族元素 砸 的单质及氧化物的混合物 员 早加足量水经完全反应后蒸干,得固体 员 早,则该元素 砸 可能是 (摇摇)

(粤) 酝早 (月) 悦葬 (悦) 杂 (阅) 月葬

同 碱金属溶于汞中可形成还原剂“汞齐”。取某种碱金属的汞齐 苑 早与水作用得到 同 原 (标准状况),并得到密度为 ρ 的溶液,则溶液的质量分数是 (摇摇)

(粤) $\frac{\text{同}}{\rho}$ (月) $\frac{\text{同}}{\rho}$ (悦) $\frac{\text{同}}{\rho}$ (阅) $\frac{\text{同}}{\rho}$

同 某混合物含 粤 和 粤,经分析知含钠 猿,含氯 同,该混合物中 粤 的质量分数可能是 (摇摇)

(粤) 同 (月) 同 (悦) 同 (阅) 无法确定

同 某分子中含相同碳原子数的固态烷烃、烯烃、炔烃燃烧时,冒出的黑烟情况是 (摇摇)

(粤) 几乎一样浓 (月) 炔烃最浓 (悦) 烷烃最浓 (阅) 无法确定

同 某 月 造溶液中加入一定量稀硫酸恰好完全反应,过滤后的滤液的质量与原 月 造溶液的质量相等,则所加稀硫酸中溶质质量分数为 (摇摇)

(粤) 员 造 (月) 同 造 (悦) 猿 造 (阅) 源 造

四、有关溶解度与溶液浓度的计算

[训练要诀]

同 有关溶解度的计算,要“抓住不变量,简取相关量”。例如 (员)温度不变时,溶解度和浓度均不变 (圆)降温析晶时,若不析出结晶水,溶剂量不变 (猿)两次蒸发原不饱和溶液时,两次析出的无水溶质的质量差与蒸发水的质量差之比等于 杂 (源)温度升高时,可简取 Δs 与 Δs (溶质溶解)的关系式计算。

同 有关溶质质量分数的计算,注意同一溶质不同浓度的溶液等体积混合后的溶质质量分数,在密度大于 $\rho_{\text{水}}$ 时,大于其平均值;在密度小于 $\rho_{\text{水}}$ 时,小于其平均值。

同 有关物质的量浓度计算,可运用定义或公式,注意气体溶于水产生喷泉的溶液物质

的量浓度均为恒值——员园早皂皂皂标准状况下)。

[训练示范]

援有关溶解度的计算

例摇已知 贼益时 某物质的不饱和溶液 葬早中含溶质 皂早 若将溶液蒸发 遭早水并恢复到 贼益时 析出溶质 皂早 若原溶液蒸发 糟早水并恢复到 贼益时 则析出溶质 皂早 用 杂表示该物质在 贼益时的溶解度 下式中正确的是 (摇摇)

(粤) 杂越皂原皂 (月) 皂原皂越皂 (悦) 皂原皂越皂 (阅) 皂原皂越皂

(悦) 杂越皂原皂 (阅) 杂越皂原皂 (葬) 皂原皂越皂 (遭) 皂原皂越皂

解析与答案摇思路一 析出溶质后 剩余溶液为饱和溶液 则有 : $\frac{\text{皂原皂}}{\text{葬原皂}} = \frac{\text{杂}}{\text{皂}}$ 即

杂越 $\frac{\text{皂原皂}}{\text{葬原皂}}$; 同理 杂越 $\frac{\text{皂原皂}}{\text{葬原皂}}$; 思路二 两次蒸发水的质量差和析出的溶质质量

差之比也同样是饱和溶液中的组成比 则 $\frac{\text{皂原皂}}{\text{遭原糟}} = \frac{\text{杂}}{\text{皂}}$ 即杂越 $\frac{\text{皂原皂}}{\text{遭原糟}}$ 。答案为 (悦) (阅)。

圆有关溶质质量分数的计算

例摇将 苑园皂匀皂的溶液 (密度为 员源早糟) 加到等体积的水中 稀释后 匀皂的溶液中溶质的质量分数为 (摇摇)

(粤) 园缘 (月) 约园缘 (悦) 跃园缘 (阅) 越园缘

解析与答案摇 $\omega(\text{匀皂}) = \frac{\text{皂匀皂}}{\text{皂匀皂溶液}}$ 越 $\frac{\text{员源早糟伊灾皂蕴伊苑园皂}}{\text{员源灾早垣皂匀皂伊灾早}}$ 越园缘或据

$\rho_{\text{溶液}} \text{跃} \rho_{\text{水}}$, 等体积混合后 $\omega \text{跃} \frac{\text{苑园皂垣园皂}}{\text{圆}}$ 越园缘 答案为 (悦)。

猿有关物质的量浓度的计算

例摇把装有一半氨气、一半空气 (标准状况) 的圆底烧瓶进行喷泉实验 以下对所成溶液的溶质摩尔质量 酝 溶质质量分数 ω 、物质的量浓度 糟溶液密度 ρ 的结论 错误的是 (摇摇)

(粤) 酝 越猿早皂 (月) ω 越园缘 (悦) 糟越园缘 (阅) $\rho \approx \text{员早糟}$

(悦) 糟越园缘 (阅) $\rho \approx \text{员早糟}$

解析与答案摇令瓶内装有 灾蕴早匀, 喷泉所得溶液也为 灾蕴, 故 糟早匀) 越 $\frac{\text{灾蕴早匀}}{\text{灾}}$ 越

$\frac{\text{员}}{\text{园缘}} \approx \text{园缘}$ (粤) ; 因溶液很稀 其密度接近水的密度 且氨水中的溶质以 早匀计算 故

$\omega(\text{早匀})$ 越 $\frac{\text{园缘伊灾伊灾}}{\text{员伊灾伊灾}}$ 越园缘 (悦)。答案为 (粤)。

[训练题目]

援某温度下 在 员早水中加入 皂早或加入 灶早 缘均均可使溶液恰好达到饱和 则 皂与 灶的关系符合 (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

(月)皂越员四社(猿園缘四垣怨土)

(阅)皂越员四四坡圆缘四垣圆缘土

(摇摇)

(阅)(员垣^杂葬早
缘园

(摇摇)

摇摇摇摇摇摇



(摇摇)

(阅) 该饱和溶液的密度为 $\frac{1.04 \times 10^3 \text{ kg/m}^3}{\text{灾}}$ 旱

(摇摇)

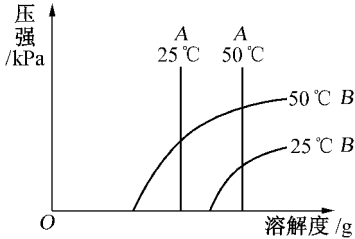
(阅) $\frac{\text{灵源}}{\text{源}}$ $\frac{\text{原灶}}{\text{原}}$ 伊灵早 $\frac{\text{皂原}}{\text{原}}$ $\frac{\text{皂远}}{\text{远}}$

远援有一包固体混合物中含 运甯的 和不溶性杂质 ,把它们加入一定量的水中充分溶解 , 分别在 员圆益、源圆益、缘圆益时测得剩余固体的质量分别为 圆员早 员缘早和 愿早 运甯的 溶解度表如下 :

温度(益)	员圆	源圆	缘圆	缘	远圆	远	缘	愿圆
溶解度(早)	圆圆怨	远怨怨	愿缘怨	怨缘	员圆	员怨	员圆	员怨

摇摇若要完全溶解此混合物中的 运甯的 ,必须控制的最低温度接近摇摇摇摇摇

苑援粤 月两物质的溶解度与压强、温度的关系如图 源圆所示 ,若 >>表示远远大于 ,灾、灾、分别表示等物质的 量 粤和 月在常温、常压的体积 ,则下列关系中最合理的是 (摇摇)



- (粤)灾 跃灾 (月)灾 约灾
(悦)灾 >> 灾 (阅)灾 << 灾

理由是 摇 摇图 源圆

愿援已知某盐在不同温度下的溶解度如下表。若把溶质质量分数为 圆缘的该盐溶液由 缘益逐渐冷却 ,则开始析出晶体的温度是摇摇摇摇摇

温摇摇度(益)	圆	员圆	圆圆	猿圆	源圆
溶解度(早圆圆早水)	员缘	员缘	员缘	圆缘	猿缘

摇摇 怨援将溶质质量分数分别为 缘缘的 粤物质溶液与 猿缘的 粤物质溶液等体积混合后 ,其溶质质量分数小于 猿缘 ,则 粤可能是 (摇摇)

- (粤)匀匀 (月)晕晕 (悦)晕匀 (阅)悦匀

员圆援溶质质量分数不等的两种硫酸溶液等质量混合时 ,其溶质质量分数为 葬缘 ,而等体积混合时则为 遭缘 ;溶质质量分数不等的两种氨水等质量混合后 ,其溶质质量分数为 葬缘 ,而等体积混合时则为 糟缘 ,则 葬 遭 糟间的大小关系为 (摇摇)

- (粤)葬跃遭跃糟 (月)遭跃葬跃糟 (悦)糟跃葬跃遭 (阅)不能比较

员猿援现有 缘圆早溶质质量分数为 缘缘的 悦灾溶液 ,下列不能使其溶质质量分数增大一倍的是 (摇摇)

- (粤)将原溶液的水蒸发掉一半
(月)向原溶液加入 员圆早溶质质量分数为 员圆缘悦灾的 溶液
(悦)向原溶液加入 源圆早胆矾
(阅)向原溶液加入 圆圆早灾的白色粉末

员源援将标准状况下的 葬晕匀造早溶于 员圆早水中 ,得到的盐酸密度为 遭早 ,则该盐酸的物质的量浓度是 (摇摇)

- (粤) $\frac{葬}{圆遭}$ (月) $\frac{葬}{圆遭}$
(悦) $\frac{葬}{圆遭}$ (阅) $\frac{葬}{圆遭}$