

最新中考能力训练

化学试题分类精选

(第2版)

本书编写组

上海交通大学出版社

内 容 提 要

本书精选最新中考试题,按初中教学内容分为4章,即:基本概念和理论、元素及其化合物、化学实验、化学计算。近几年中考化学的突出特点是:加强理论联系实际,重视实验操作技能,弱化化学计算,加强开放性题型。学生在使用本书时,应注意以上特点变化。考虑到实际需要,我们将每套题定为两个页码,时间30分钟,以便于学生测试使用。书后附有参考答案。

再版前言

这套《最新中考能力训练——试题分类精选》几乎可以说是初中生的必备书。学生认真做一下今年的中考试题,对于参加明年的中考就会大有帮助。这首先是因为考题都是精心设计的,知识点和难点覆盖面广、分布科学;其次这些考题的解答步骤对于了解和掌握命题规律很有帮助。目前市场上的这类书虽然不少,却大多采用“原卷照录”的模式,这种模式实际上并不很适合学生课堂使用和平日复习,其原因有以下几个方面。

第一,中考命题有地方性,由于各地教育水平差异很大,某一地区的中考试题对于另一地区来说可能并不很适用,照单全收式的练习,常常会事倍功半;第二,中考试卷中都含有一定比例的基础题(或称“送分题”),在平时的练习中不具有实际价值;第三,对于重要的知识点,很多题目都会考,因此,各套考题之间会有“撞车”。再加上,中考都是100~120分钟的考试时间,而平时的教学安排中很难安排这样的课堂时间,因此“原卷照录”的模式不利于教师组织学生有计划、高效率地复习,也不利于学生进行针对性的练习。

针对上述问题,本书编者在采访了众多教师的情况下,以分类汇编的模式推出了本套书。这套书有效地解决了“原卷照录”模式的不足。为了对参加中考的学生提供实效性、高水平的练习,我们在选材上更多地注意收集沿海地区的考题。考虑到近几年中考各科分值的变化,我们在总体容量上适当做了调整,其中语文3册,英语2册,数学3册,其余物理、化学各1册。相信这套经过精心编排和认真筛选的版本会成为中学生复习迎考的首选。

这套丛书于2002年年底初版,不久便售罄。为了在再版时能进一步提高质量,编者组织了沪上著名中学教育家过传忠、陈永明、冯大雄等对丛书进行进一步策划,并在上海交大实验学校、黄浦区某学校的部分班级实验使用,得到了明显的效果。在专家指导、经验总结的基础上,编者淘汰了2001年的大部分题目,而从2003年中考试题中遴选新的试题补充进丛书,使得丛书更有时代性。编者真诚地希望这套丛书能给参加2004年中考的学生带来福音。

本丛书由刘弢、吕春昕主编,参加编写的人员还有:吕春晖、张叶军、白建新、赵晔、张静、朱敏杰、李颖等。为了使下一版有更好的效果,编者希望使用这套丛书的学生和教师将自己的建议、心得以及批评、意见告诉编者,建议和批评请寄送电子信箱 ghzhang@sjtu.edu.cn。

编者

2003年8月

目 录

第一章 如何解答中考化学试题？	(1)
-----------------	-----

第二章 基本概念和理论	(3)
-------------	-----

中考试题精选 1	(3)
中考试题精选 2	(5)
中考试题精选 3	(7)
中考试题精选 4	(9)
中考试题精选 5	(11)
中考试题精选 6	(13)
中考试题精选 7	(15)
中考试题精选 8	(17)
中考试题精选 9	(19)
中考试题精选 10	(21)
中考试题精选 11	(23)
中考试题精选 12	(25)
中考试题精选 13	(27)

第三章 元素及其化合物	(29)
-------------	------

中考试题精选 1	(29)
中考试题精选 2	(31)
中考试题精选 3	(33)
中考试题精选 4	(35)
中考试题精选 5	(37)
中考试题精选 6	(39)
中考试题精选 7	(41)
中考试题精选 8	(43)
中考试题精选 9	(45)
中考试题精选 10	(47)
中考试题精选 11	(49)
中考试题精选 12	(51)
中考试题精选 13	(53)
中考试题精选 14	(55)

中考试题精选 15	(57)
中考试题精选 16	(59)
中考试题精选 17	(61)
中考试题精选 18	(63)
中考试题精选 19	(65)
第四章 化学实验	(67)
中考试题精选 1	(67)
中考试题精选 2	(69)
中考试题精选 3	(71)
中考试题精选 4	(73)
中考试题精选 5	(75)
中考试题精选 6	(77)
中考试题精选 7	(79)
中考试题精选 8	(81)
中考试题精选 9	(83)
中考试题精选 10	(85)
中考试题精选 11	(87)
中考试题精选 12	(89)
中考试题精选 13	(91)
中考试题精选 14	(93)
中考试题精选 15	(95)
中考试题精选 16	(97)
中考试题精选 17	(99)
中考试题精选 18	(101)
中考试题精选 19	(103)
第五章 化学计算	(105)
中考试题精选 1	(105)
中考试题精选 2	(107)
中考试题精选 3	(109)
中考试题精选 4	(111)
中考试题精选 5	(113)
中考试题精选 6	(115)
中考试题精选 7	(117)
中考试题精选 8	(119)
中考试题精选 9	(121)
中考试题精选 10	(123)

中考试题精选 11 (125)

中考试题精选 12 (127)

中考试题精选 13 (129)

中考试题精选 14 (131)

参考答案 (133)

第一章 如何解答中考化学试题？

相对数学和物理来说,初中化学知识和内容量不大,但学生普遍感到内容比较琐碎,要记忆的东西多,事实上,如果掌握了初中化学中的几个主要组成部分并做到相互关系清晰,记忆重点就变得容易,解答试题时也就从从容了。化学中考的题型有选择、填空、简答、推断、实验、计算几大类,近来又出现了探究题,无论题型如何,考查的知识是不变的。下面从内容方面做一些分析:

1. 元素及其化合物。这部分内容的重点在掌握元素周期表,表中包含了大量的信息,应该说这是一个精心总结的知识表,熟记周期表行与列的元素与规律及一些元素特有的实验现象,大多数这类题就可以解决了。例如:

[2002 山东济南] 为验证 a、b、c 三种金属的活动性,将它们分别投入稀盐酸中,只有 c 不能与盐酸作用产生气体。再把 a 投入 b 的硝酸盐溶液中,在 a 的表面有 b 析出。则三种金属的活动性顺序为 ()

A. $b > a > c$

B. $a > b > c$

C. $b > c > a$

D. $c > a > b$

[分析] 与稀盐酸反应并产生氢气是判断金属活动性的标准之一,从题目知道 c 无此现象,因此可知 c 在周期表的位置是在 a、b 的下方,即最不活泼;a 在 b 的硝酸盐溶液中使 b 析出,说明 a 置换了 b,即 a 的活动性大于 b。因此答案为 B。

从这道题目可以看出,典型的反应现象是判断的依据,是必须要记忆的,而对知识的了解程度对答题的正确性和速度会有很大的帮助。

2. 化学实验。这是学生容易失分的一块内容。学生对独立设计实验及推断元素或化合物感到困难。其实,关键在于学习时要注意分类并归纳记忆。比如制取气体的实验装置,固+液模式可适用于氢气、二氧化碳等,而固体加热形式可适用于氧气、氨气等;气体收集时要注意使用不同的排水法或排气法。将这些重要的实验装置、实验方法及反应过程烂熟于心,在面对题目时就能避免无从着手的局面。事实上,许多设计实验的题目完全可以套用已知的一个或几个实验,原理及反应是相同的。至于一些细节,如检查气密性、处理废液、去除杂质,因为实验时动手做过,应该用不着专门花时间去背记,从这个角度来说,化学恰恰是不需大量背记的学科。例如:

[2003 江苏无锡] 碳酸钙在高温下煅烧一段时间后,得到白色固体,为了确定白色固体的成分,对其可能的组成进行探究,请你完成下表。

假设(猜想)	验证方法及操作	可能看到的现象	结 论

[分析]这是一道根据要求自己设计实验的题目。首先要知道碳酸钙高温下发生的反应会有什么产物,然后利用稀盐酸判断碳酸根离子存在与否,即可知是否还有碳酸钙。

可以看出,题目中无论是实验现象还是反应本身都是教材中反复出现的内容,需要注意的是在实验过程的叙述中要严谨,如“取少量固体于试管中滴加适量稀盐酸”,不要用“用盐酸试”这样不严格的表述,因为只有稀盐酸才能反应。

3. 化学计算。这类题目往往是大题,也就是说,要得到满意的考试成绩,解好这类题目是必需的。解题关键是根据题目能写出正确的化学反应方程式及反应中物质的分子量,接下来的就是列方程求解的问题了,浓度计算要弄清楚不同的浓度表达方式的定义,避免所答非所问,劳而无功。

由于初中化学知识集中在无机化学部分,因此质量分数、溶质、溶剂等基本概念在计算题中的使用几率很高,熟练掌握这些概念并有针对性地做这类题目,是获得好成绩的基础。例如:

[2003 湖北黄冈]实验室利用石灰石与足量的稀盐酸反应制取二氧化碳。若要制取 66.0g,至少需要含杂质 20%(杂质不与盐酸反应)的石灰石多少克?

[分析]写出反应方程式及碳酸钙和二氧化碳的分子量;注意参加反应的石灰石的量不包含杂质;有了这两点,这道题的剩余部分就是解一个简单的比例式。

最后,化学中的基本概念和理论是所有知识的基础,必须牢固掌握。定义明确、概念清晰对解决所有的题目都是需要的,因此这里要格外强调这部分内容,第二章就是基本概念和理论的专项练习,做练习的过程是检验、复习、记忆的好机会。相信本书对提高化学中考能力有一定的帮助。

第二章 基本概念和理论

中考试题精选 1(测试时间 30 分钟)

班级_____姓名_____分数_____

一、选择题

1.[2003 上海]

将白醋、食用油、食盐、酒精分别放入水中,不能形成溶液的是 ()

- A. 白醋 B. 食用油 C. 食盐 D. 酒精

2.[2003 上海]

碳的单质中,质地较软,常用作电极的是 ()

- A. 金刚石 B. 活性炭 C. 炭黑 D. 石墨

3.[2003 上海]

不会加剧酸雨、臭氧层空洞、温室效应等环境问题的是 ()

- A. 使用太阳能淋浴器 B. 燃烧煤
C. 超音速飞机尾气排放 D. 使用氟利昂作制冷剂

4.[2003 上海]

下列物质中属于无机化合物的是 ()

- A. 锌 B. 胆矾 C. 蔗糖 D. 甲烷

5.[2003 上海]

钾肥可以增强农作物的抗倒伏能力,目前农村常用的钾肥是 ()

- A. 尿素 B. 碳铵 C. 硫铵 D. 草木灰

6.[2003 上海]

氮化硅是一种新型陶瓷材料的主要成分,能承受高温,可用于制造业、航天业等领域。

已知氮、硅的原子结构示意图依次为: N 、Si 。请推测,氮化硅的

化学式(分子式)为 ()

- A. Si_3N_4 B. Si_4N_3 C. Si_3N_7 D. Si_7N_3

7.[2003 上海]

距地球 15~35 千米处,有一个臭氧层。关于臭氧的叙述不正确的是 ()

- A. 臭氧是一种单质 B. 臭氧和氧气的性质完全相同
C. 臭氧和氧气混合后形成的是混合物 D. 臭氧转化成氧气,发生了化学变化

8.[2003 上海(新教材)]

我们每天要摄入各种食物 ,其中能为人体提供能量的是 ()

- A. 食盐 B. 水 C. 维生素 D. 大米

9.[2003 上海(新教材)]

在各种材料的开发利用过程中 ,属于化学变化的是 ()

- A. 用钛和钛的合金制成飞机、火箭的外壳
B. 用石灰石、粘土、石英砂等原料在高温下制成水泥
C. 用高密度、高折射率的铅玻璃制成显微镜镜头
D. 用合成纤维织成服装面料



10.[2002 上海]

2002 年中国足球队进入“ 世界杯 ”,小小足球牵动着人们的心。化

学物质中有一种由多个五边形和六边形组成的形似足球的笼状分子 , 足球烯结构模型

称为“ 足球烯 ”(如上图),化学式(分子式)为 C_{60} 。关于 C_{60} 的说法正确的是 ()

- A. 属于单质 B. 属于混合物 C. 碳元素的化合价为 +4 D. 式量(分子量)为 60

11.[2002 上海]

下列固体物质通常呈蓝色的是 ()

- A. 二氧化锰 B. 无水硫酸铜 C. 胆矾 D. 生石灰

二、填空题

1.[2003 上海]

纳米材料和纳米技术的应用涉及现代生产和生活的各个方面。用纳米级的某种氧化物作催化剂 ,使汽车尾气中 CO 和 NO 反应 ,并转化为两种气体 ,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 ,这两种气体是_____和_____。

2.[2003 上海]

某地区发生水灾 ,为了解决当地居民缺乏洁净的生活用水问题 ,支援灾区的上海医疗队员们挨家挨户地发放固体净水剂并标明用量 ,其中一包是漂粉精 ,其作用是杀菌消毒 ;另一包是明矾 ,其作用是_____。

3.[2003 上海]

氢气是一种绿色能源 ,以它为燃料的电池正逐渐被应用到人们的生活中。有许多方法可以得到氢气 ,请写出其中一种方法(用化学方程式表示) ,并指出该反应的基本反应类型 :_____。

4.[2003 上海(新教材)]

氮肥能使作物茎叶生长茂盛、叶色浓绿。请写出两种铵态氮肥的化学式 :_____、_____,其中铵根原子团的化合价为_____。

5.[2003 上海(新教材)]

维生素 $C(C_6H_8O_6)$ 可促进人体生长发育 ,增强人体对疾病的抵抗力。维生素 C 是由_____种元素组成的 ,该物质的摩尔质量为_____,2 摩尔维生素 C 中含有_____摩尔碳原子。

中考试题精选 2(测试时间 30 分钟)

班级_____姓名_____分数_____

一、选择题

1.[2003 重庆]

下列各组变化中都属于化学变化的是 ()

- A. 食物腐败、瓷器破碎
- B. 白磷自燃、火药爆炸
- C. 干冰升华、电灯发光
- D. 钢铁生锈、冰雪融化

2.[2003 重庆]

石油被称为“工业的血液”,下列有关石油的说法正确的是 ()

- A. 石油是一种混合物
- B. 石油是一种化合物
- C. 石油的蕴藏量是无限的
- D. 石油可直接用作飞机燃料

3.[2003 重庆]

下列制取或收集气体的方法正确的是 ()

- A. 用大理石和稀硫酸制 CO_2
- B. 用 KClO_3 和 MnO_2 共热制 O_2
- C. 用向上排空气法收集 H_2
- D. 用向下排空气法收集 CO_2

4.[2003 重庆]

由废弃塑料(如一次性快餐盒)带来的“白色污染”日益严重,为了解决这一问题,某市向市民公开征求建议。以下建议不可行的是 ()

- A. 禁止使用塑料制品
- B. 不滥用塑料制品
- C. 回收利用废弃塑料
- D. 开发新型降解塑料

5.[2003 重庆]

下列各组物质中按酸、碱、盐、单质的顺序排列的是 ()

- A. H_2SO_4 、 Na_2O 、 MgCl_2 、C
- B. NaHCO_3 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、 NaCl 、Zn
- C. HNO_3 、 KOH 、 NaCO_3 、 O_2
- D. HCl 、 KOH 、 Na_2CO_3 、 SiO_2

6.[2003 重庆]

某元素的原子结构示意图为  ,下列该元素的说法错误的是 ()

- A. 它的阳离子带 3 个单位正电荷
- B. 它的阳离子有 10 个质子
- C. 它是一种金属元素
- D. 它的原子核外有 13 个电子

7.[2002 重庆]

小强在化学课上知道了蛋壳的主要成分是碳酸盐,决定制作一个“无壳鸡蛋”送给妈妈。他应从厨房中选择鸡蛋和下列哪种物质? ()

- A. 味精
- B. 白酒
- C. 酱油
- D. 醋

二、填空题

1.[2003 重庆]

(1)磷酸二氢钾(KH_2PO_4)大晶体已应用于我国研制的巨型激光器“神光二号”中,在磷酸二氢钾中磷元素的化合价是_____价,磷酸二氢钾在农业生产上还可以用作_____。

(2)为保护三峡库区的水环境,我市已禁止销售含磷洗涤剂,大量含磷洗涤废水排入长江,可能造成的危害有(填序号)_____。

- ①水生植物疯长 ②水中缺氧 ③水质变坏 ④鱼类死亡

2.[2003 重庆]

氢气是一种热值高的清洁能源,也是重要的化工原料。

(1)写出在加热条件下, H_2 与二氧化锗(GeO_2)反应制备金属锗的化学方程式:

(2)如何大量、廉价地制备氢气是各国正努力研究的课题。日本科学家最近开发出一种含镍氧化物半导体粉末,将少量这种粉末放入水中,用波长为 402nm 的可见光照射,能够不断地将水分解成氢气和氧气。

在上述过程中,这种氧化物粉末的作用是_____;

写出该反应的化学方程式_____

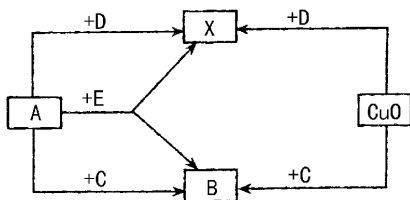
3.[2002 重庆]

回答下列问题。

(1)按下面的要求各写一个化学反应方程式:

- ①有镁参加的化合反应_____
- ②有三种氧化物生成的分解反应_____
- ③有金属生成的置换反应_____
- ④有水生成的复分解反应_____

(2)A、B、C、D、E 是初中化学中常见的五种无色气体,其中两种是单质,另三种是化合物。它们之间如下图所示的转化关系(图中未注明反应条件,X 在常温下不是气体。)



①写出这五种气体的化学式:

A _____、B _____、C _____、D _____、E _____。

②在上述五种气体中,不含有组成 A 气体的元素的是(填化学式)_____。

的数目恰好与铈元素的原子核外电子数目相等。下列铈元素的各种说法中正确的是

()

- A. 铈原子的核电荷数为 77
B. 铈原子的相对原子质量为 77
C. 铈原子的质子数为 70
D. 铈元素为非金属元素

8.[2003 天津]

以下四种粒子的结构示意图中 ,表示同一种元素的是_____。



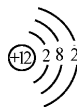
A.



B.



C.



D.

二、填空题

1.[2003 天津]

空气质量日报主要包括 :首要污染物、空气污染指数和空气质量级别。

空气污染与空气质量级别的对应关系(表 1)

空气污染指数	0~50	51~100	101~150	151~200	201~250	251~300	>300
空气质量状况	优	良	轻度 污染 I	轻度 污染 II	中度 污染 I	中度 污染 II	重度 污染
空气质量级别	I	II	III	III	IV	IV	V

2001 年 5 月 × 日我国部分城市空气质量日报(表 2)

城市	首要污染物	空气污染指数	空气质量级别
上海	可吸入颗粒物	111	III 轻度污染 I
天津	可吸入颗粒物	82	
昆明	二氧化硫	61	II 良
海口	—	24	I 优

(1)上述城市中易出现酸雨的城市是_____ ,写出形成酸雨的气体与氢氧化钠溶液反应的化学方程式_____。

(2)依据表 1 和表 2 中的内容 ,确定当日天津的空气质量级别 ,并填在表 2 的空格里。

2.[2003 天津]

实验室中有 KMnO_4 、 O_2 、 Mg 、稀盐酸、 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 五种物质 ,请你以它们为反应物 ,按下面的要求各写出一个化学方程式。

化合反应

分解反应

置换反应

复分解反应

3.[2003 天津]

在牙膏中 ,常用极细小的碳酸钙粉末作填充剂。此碳酸钙粉末的制备过程为 (1)煅烧石灰石 (2)制 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (3)向 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 中通入二氧化碳得到碳酸钙。试用化学方程式表示上述过程 :

(1)

(2)

(3)

中考试题精选 4 (测试时间 30 分钟)

班级	姓名	分数
----	----	----

一、选择题

1.[2002 北京东城]

下列变化中,属于化学变化的是 ()

- A. 白磷自燃
B. 汽油挥发
C. 水遇强冷变成冰
D. 分离液态空气制氧气

2.[2002 北京东城]

下列物质中,属于纯净物的是 ()

- A. 澄清石灰水
B. 硫酸锌
C. 新鲜的空气
D. 钢

3.[2002 北京东城]

下列符号中,既能表示氢元素,又能表示氢原子的是 ()

- A. 2H B. 2H^+ C. 2H_2 D. H

4.[2002 北京东城]

人体细胞中含量最多的元素是 ()

- A. Ca B. C C. O D. N

5.[2002 北京东城]

下列说法正确的是 ()

- A. 原子是不可再分的粒子
B. 相对原子质量就是原子的实际质量
C. 分子是保持物质性质的最小粒子
D. 与元素的化学性质关系密切的是原子的最外层电子数

6.[2002 北京东城]

下列说法正确的是 ()

- A. 氧元素与碳元素的区别决定于质子数的不同
B. 地壳中含量最多的非金属元素是硅
C. 含氧元素的化合物一定是氧化物
D. 酸的组成中一定含有氢氧元素

7.[2002 北京东城]

下列物质属于碱的是 ()

- A. 苛性钠 B. 纯碱 C. 生石灰 D. 石灰石

8.[2002 北京东城]

下列各组物质属于同一种物质的是 ()

- A. 纯碱和烧碱 B. 煤气和沼气

C. 蓝矾和胆矾

D. 冰和干冰

9.[2002 北京东城]

下列化合物中 , 含有 +7 价元素的是 ()

A. KClO_3

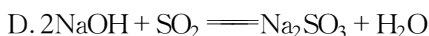
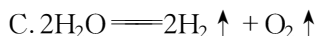
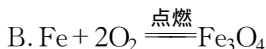
B. KMnO_4

C. KCl

D. H_3PO_4

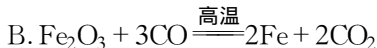
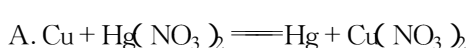
10.[2002 北京东城]

下列化学方程式中 , 书写正确的是 ()



11.[2002 北京东城]

下列化学反应中 , 不属于置换反应的是 ()



12.[2002 北京东城]

下列说法错误的是 ()

A. 可燃物达到着火点即可发生燃烧

B. 燃烧、自燃、缓慢氧化都是氧化反应

C. 煤矿的矿井里必须采取通风、严禁烟火等安全措施

D. 在有易燃易爆物的工作场所 , 严禁穿化纤类服装

二、填空题

1.[2002 北京东城]

(1) 最新科技报道 , 夏威夷联合天文中心的科学家在宇宙中发现了氢元素的一种新粒子 , 它的组成可用 H_3^+ 表示。1 个 H_3^+ 粒子中含有 _____ 个质子 , _____ 个电子。

(2) 新兴大脑营养学发现 , 大脑生长发育与不饱和脂肪酸有关。从深海鱼油中提取出来的一种不饱和脂肪酸被称为“脑黄金” , 它的化学式为 $\text{C}_{26}\text{H}_{40}\text{O}_2$, 它是由 _____ 种元素组成 , 其相对分子质量为 _____。

2.[2002 北京东城]

在 H 、 O 、 C 、 S 、 Ca 五种元素中 , 选择适当的元素 , 组成符合下列要求的物质 , 将其化学式填入空格中。

(1) 可用于人工降雨的氧化物 _____ ;

(2) 可用于金属表面除锈的酸 _____ ;

(3) 可改良酸性土壤的碱 _____ ;

(4) 可替代汽油的汽车环保燃料 _____。

中考试题精选 5 (测试时间 30 分钟)

班级_____ 姓名_____ 分数_____

一、选择题

1.[2003 黑龙江]

2003 年 3 月 美英联军在伊拉克遭遇沙尘暴。沙尘暴已成为世界环境问题中的一个重点问题,下列措施可以防止沙尘暴的是 ()

- A. 植树造林 加强绿化
- B. 合理使用化肥和农药
- C. 工业“三废”经处理后排放
- D. 矿物产品的综合开发和利用

2.[2003 黑龙江]

生活中处处充满化学,下列生活中的化学知识叙述正确的是 ()

- A. 铁制品在干燥的空气中易生锈
- B. 用纯碱溶液除水壶中的水垢
- C. 硫酸铜可用于游泳池水消毒,亦可用于自来水消毒
- D. 通常用含单质碳的墨水书写档案,以便于保存

3.[2003 黑龙江]

以下说法违背科学事实的是 ()

- A. 医疗中常用体积分数为 70%~75% 的酒精溶液作消毒剂
- B. 煤、石油、天然气是当今世界上最主要的三大化石燃料,它们都是化合物
- C. 晒盐时,日晒、风吹都有利于氯化钠晶体的析出
- D. 点燃不纯的氢气可能会发生爆炸

4.[2003 黑龙江]

下列说法错误的是 ()

- A. 一定温度下,NaCl 的饱和溶液比它的不饱和溶液要浓
- B. 铜和氯化银反应生成银和氯化铜
- C. 浓硫酸不慎沾在皮肤上,立即用大量水冲洗
- D. 酸跟碱作用而生成盐和水的反应叫中和反应

5.[2002 黑龙江]

农业生产中有一种氮肥,若运输过程中受到猛烈撞击,会发生爆炸性分解,其反应的化学方程式为 $2X \xrightarrow{\text{撞击}} 2N_2 \uparrow + O_2 \uparrow + 2H_2O$ 则 X 的化学式是 ()

- A. NH_3
- B. NH_4HCO_3
- C. $NH_3 \cdot H_2O$
- D. NH_4NO_3

6.[2002 黑龙江]

正阳河米醋和月夕米醋是哈尔滨人喜爱的调味品,其中都含有醋酸(CH_3COOH),下列关于醋酸的说法正确的是 ()

- A. 该物质是由多原子构成的化合物