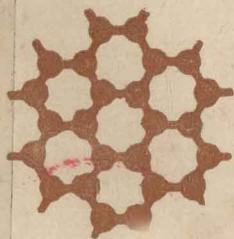


标准化考试参考资料

高中化学 选择题分析



天津教育出版社

选 择 题 分 析

宁潜济 张培括

天 津 教 育 出 版 社

责任编辑：冷恒进

**高中化学
选择题分析**

宁潜济 张培括

*

天津教育出版社出版

(天津市湖北路27号)

天津新华印刷一厂印刷

新华书店天津发行所发行

*

787×1092毫米 32开 8.75印张 189千字

1986年11月第1版

1986年11月第1次印刷

印数 1—122,300

书号：7348·153 定价：1.30元

出版说明

标准化考试，是国外对学生素质进行科学测试的一种成功的作法，我国正在试验和推广这种先进的考试方法。选择题是标准化试题的主要形式。

为了向广大教师和学生介绍这种题型的特点、种类和解题方法，并为建立标准化试题库提供参考资料，我们组织编辑了高、初中数学、物理、化学、英语等几科的《选择题分析》，为在我国尽快推行标准化考试做一些有益的工作。

编 者 的 话

目前，不论是练习还是考试，选择题这一形式已日益受到重视，应用也越来越普遍，它也是标准化试题的主要形式。选择题对考查学生理解和掌握所学知识程度有显著的优点，而很多学生解答选择题尚无正确思路，我们出版本书希望对广大高中学生解答选择题有切实的帮助，同时为标准化试题库的建立提供参考资料。

本书先就化学选择题的特点、类型、解题方法和技巧做了专章讨论，它将帮助读者对于如何正确而迅速地解答化学选择题有一全面、系统、概括的了解。然后，按现行高中化学教材的编排顺序，给出适量的题目，并配以提示、分析和指导，供读者在学习过程中练习和阅读。考虑到读者的自学时间有限，本书题目皆经过严格筛选，力求量少而质高，又能覆盖课本的主要内容，俾使学生对高中化学的基本知识掌握得比较牢固。因此，本书也能起到帮助读者复习高中化学的作用。

在编写时天津教育出版社冷恒进同志确定了本书的结构，编写了第一章初稿，并对其他各章作了修改和补充。

本书疏漏和不足之处，请广大读者批评指正。

目 录

第一章	怎样解答化学选择题.....	(1)
第二章	摩尔、反应热.....	(33)
第三章	卤素、硫、碱金属.....	(56)
第四章	物质结构、元素周期律.....	(87)
第五章	氮族和碳族.....	(120)
第六章	化学反应速度和化学平衡.....	(148)
第七章	电解质溶液.....	(172)
第八章	镁、铝、过渡元素.....	(205)
第九章	有机化合物.....	(234)

第一章 怎样解答化学选择题

随着教育科学的发展，教育工作者们不断地对考试方法提出了各种改革意见，其中之一是施行标准化考试方法。由于现行的传统考试方法存在着经验命题、主观评定成绩、题量少而复盖知识面窄等缺点，以致使考试质量受到一定程度的影响。

标准化考试的关键措施之一是标准化命题。某些类型的选择题往往是标准化命题的主要形式，它不仅适用于大规模的筛选考试（如高考），还适用于自学考试和平时教学的阶段性考试。当然，选择题用于平时练习，无疑也是可取的。

选择题的特点

选择题的特点很多，主要表现在以下几方面。

一、概念性强 在拟制选择题时所提供的若干供选择的答案，无论正误，往往均出于某种考虑。尤其错误答案或似是而非，或是不易察觉，必须经过细致思考才能给予否定。总之，设置的每组答案构思灵活巧妙，具有迷惑性。在解答这种问题时，可考查读者对有关知识的基本概念的理解和运用能力。做为平时练习，在通过比较和分析而澄清一些模糊认识时，可以加深读者对一些重要化学概念的理解，强化记忆，开拓思路。

〔例1-1〕 同为 $0.1M$ 的下列溶液，pH值最大的是 ……

..... ()

A. 碳酸氢铵; B. 醋酸铵; C. 氯化铵; D. 硫酸氢钠.

本题正确答案应选A. 只有对溶液的酸碱度、盐类的水解和弱酸、弱碱的相对强弱等概念很清楚并且能运用它们才能选对.

〔例1-2〕 下列说法中正确的是 ()

A. 摩尔是表示物质数量的单位;

B. 相同质量的两种物质, 其中摩尔质量大的, 所含的分子数也多;

C. 同温同压下的两种气体, 其中分子数多的, 所占的体积也大;

D. 在标准状况下, 1 摩尔的任何物质所占体积均约为 22.4 升;

E. 同摩尔浓度同体积的氯化钠和硫酸钠溶液中, 钠离子的物质的量相等.

本题答案为C. 对摩尔意义的理解及使用都要达到相当深刻及熟练程度, 才能回答得正确无误.

二、运算和论证少, 但往往要求读者有较高的分析和逻辑推理能力 选择题一般都避免繁琐的数学运算, 当然也就谈不到考查计算过程. 对难度较大的判断, 尽管必须经过周密的思考和严谨的推理, 但并不要求写出论证过程.

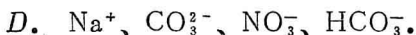
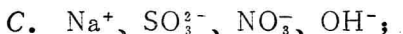
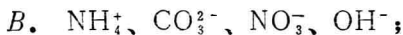
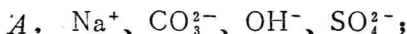
〔例1-3〕 在合成氨反应中, a 摩尔氮气和 b 摩尔氢气反应达到平衡时, 有 c 摩尔氨气生成. 则氨气在反应混和物中的体积百分比是 ()

$$A. \frac{100c}{a \cdot b} \% ; B. \frac{100c}{(a-c)(b-c)} \% ; C. \frac{100c}{a+b+c} \% ;$$

$$D. \frac{100c}{a+b-c} \% ; E. \frac{100c}{a+b+0.5c} \% .$$

本题正确答案是D.选择D的运算过程并不复杂,但其推论过程却疏忽不得.

〔例1-4〕 某碱性溶液中加入硝酸可产生一使澄清石灰水变浑浊的无色气体.当在该溶液中加入过量硝酸后再加入硝酸钡溶液时不产生沉淀.另取此碱性溶液蒸发浓缩后加入浓硫酸和铜屑,加热后产生红棕色气体.则此溶液中可能含有的离子组合是…………… ()



根据题意分析,此碱性溶液中含有 OH^- 、 CO_3^{2-} 和 NO_3^- 等离子而不含有 SO_4^{2-} 离子,应选答案B和D.如在推理过程中首先就因在D组中未列出 OH^- 离子而给予否定,那将是不严密的,因其中 CO_3^{2-} 和 HCO_3^- 的水解均会使溶液呈碱性.

三、覆盖知识面广 解答每道选择题所需时间少,因而可使整个试卷题目量大,考核面广.由于选择题的形式灵活,类型繁多,所以无论作为试卷还是练习,都能较好地克服经验命题题量少和知识覆盖面窄的缺点.做为考试,它不仅能全面地检查学生对基本概念和基本规律掌握的熟练程度及分析判断能力,还可以减少考试成绩优劣的偶然性.做为平时学习的一种训练手段,它能起到复习刚学的知识,对比联系

新旧知识的作用，有利于已学过知识的系统化、综合化、深刻化。

选择题的类型

选择题的类型很多，在化学中，常用的有以下六种：

一、最佳答案选择题 在这种类型的选择题中，一般每题设置4~5个答案，但其中只有一个是正确答案或最合适的答案，其余答案均为干扰或迷惑答案。

〔例1-5〕 下列物质中的物质的量最多的是 ()

- A. 3.01×10^{23} 个水分子； B. 1 摩尔液态氧；
C. 8 克氢气； D. 250 克结晶硫酸铜 ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)；
E. 标准状况下的 22.4 升二氧化碳气。

本题正确答案为 C。

最佳答案选择题的备选答案中往往出现“不能确定”、“全不对”、“以上都不是”或“既不是…又不是…”等，也是常见的形式。

〔例1-6〕 将氯化钡溶液加入某溶液中，生成了白色沉淀，这种沉淀溶于盐酸。由此可以判断某溶液中一定含有的物质是 (E)

- A. 硫酸钠； B. 碳酸钾； C. 硫化铵； D. 亚硫酸盐；
E. 不能确定。

本题的正确答案为 E。

有时题目设置的备选答案是各种论述。

〔例1-7〕 下列论述中正确的是 ()

- A. 二氧化锰是一种可用做催化剂的物质，只有加入二

氧化锰才能使氯酸钾分解制得氧气；

B. 二氧化锰不参加氯酸钾的分解反应，所以是催化剂；

C. 二氧化锰在反应前后没有发生任何变化，所以是催化剂；

D. 二氧化锰能改变氯酸钾的分解速度，所以是催化剂；
本题的正确答案是D。

二、多解选择题 这种类型的选择题不只有一个最佳答案，往往是2个或3个，其余的答案为迷惑答案和干扰答案。有时也可能全部供选择的答案都是正确的。

〔例1-8〕 当过量的三氧化硫溶于氢氧化钠溶液时

..... (B)

A. 不发生反应； B. 发生了中和反应；

C. 放出二氧化硫； D. 生成硫酸氢钠；

E. 得到了三氧化硫溶液。

本题有二个正确答案：B和D。A和C为干扰答案，E为迷惑答案。

〔例1-9〕 下列5个反应中硫酸没有表现出强氧化性的是..... (A)

A. 硫酸与亚硫酸钠反应制二氧化硫；

B. 硫酸与蔗糖反应；

C. 硫酸与氯化钡溶液反应；

D. 浓硫酸吸收三氧化硫；

E. 硫酸受热分解出三氧化硫。

本题的A~E 5个答案全部正确。

三、组合选择题 这种选择题的一般形式是先写出要提问的问题，然后给出若干个正确或不正确的答案，最后将这

些答案组合成 4 ~ 5 组.在回答问题时选择出唯一正确的一组.

〔例1-10〕 将二氧化硫气长时间地通入氢氧化钠溶液中,则…………… ()

I.生成白色沉淀; II.所得溶液可使溴水褪色;

III.这种溶液与经盐酸酸化的氯化钡溶液反应生成白色沉淀;

IV.所得溶液具有还原性.

A.全部正确; B.III正确; C.只有IV正确;

D.I、IV正确; E.只有I正确.

此题的正确答案是II和IV,根据题目的提问方式,应选择D.

〔例1-11〕 在标准状况下,下列质量的气体中,体积相同的是…………… ()

I.0.5克氢气; II.7克氮气; III.16克氧气;

IV.11克二氧化碳气.

A.I和II; B.I、III和IV; C.全部;

D.I、II和IV; E.没有.

此题正确答案是I、II和IV相同,各自为1/4摩尔,在标准状况下都约占5.6升.因此应选择D.

四、配伍选择题 配伍选择题的基本特征是将 4 ~ 5 个相互关联或完全无关的问题编成一组(I ~ V),另一组是与前组问题数目相同或不同的答案(A ~ E).回答时从给出的答案中选择出一个与前组某问题最相适应的答案.每个答案可以只选用一次,也可选用多次或不选.

〔例1-12〕

A. 无现象; B. 只发生了置换反应;

C. 有升华现象; D. 冒白烟;

E. 先发生分解反应, 然后发生化合反应.

I. 在烧杯里用酒精灯加热碘的晶体 ()

II. 氯气和氨气相混和 ()

III. 氯化氢气和浓氨水相遇 ()

IV. 将浓盐酸加入氯化钙溶液 ()

V. 在试管里加热氯化铵晶体 ()

此题的对应答案是: I — (C), II — (D), III — (D),
IV — (A), V — (E). 此题着重考查对实验现象的了解, 其中
B 未被选用.

[例1-13]

A. $m - 1.36n = 0$; B. $P < m + n$;

C. $P = \frac{m}{m+n}$; D. $P > \frac{m}{m+n}$.

I. m 克 X 物质溶于 n 克水中, 所形成的 X 溶液的百分比
浓度 P ()

II. m 克三氧化硫溶于 n 克水中 (水为足够量), 所得硫
酸溶液的百分比浓度 P ()

III. 若 m 克硫酸和 n 克水中所含的氧元素质量相同, 则有
..... ()

IV. m 克 X 物质和 n 克 Y 物质正好完全反应, 且仅生成 P
克 Z 物质和若干克 W 物质, 则 ()

此题的对应答案为: I — (C); II — (D); III — (A);
IV — (B).

五、因果选择题 这类选择题给出前句和后句两句论

断.在解题时不仅要求判断两句各自的论断的正误,还要进一步判断它们是否有因果关系.回答的方式规定如下:

1.前句和后句的论断都正确,两者有因果关系,答做A.

2.前句和后句的论断都正确,两者无因果关系,答做B;

3.前句的论断正确,后句的论断错误,答作C;

4.前句的论断错误,后句的论断正确,答作D;

5.前、后句的内容均错误,答作E.

编制题目时,拟出的前句和后句一般都不只一组,而是若干组构成一题.这种形式正好发挥了选择题的灵活性.考查内容的范围根据拟题者的意愿可涉及很广.

[例1-14]

I.构成各种液态物质的分子的大小不等.

各种液态物质的摩尔体积不同. ()

II.氯化氢气的密度比空气大.

氯化氢气能做喷泉实验. ()

III.碳的燃烧热是94千卡,氢气的燃烧热是68.3千卡.

燃烧等质量的碳和氢时,碳放出的热量比氢多.

..... ()

IV.1摩尔氯化钠中含有 6.02×10^{23} 个氯离子.

1摩尔氯化镁中含有 12.04×10^{23} 个氯离子. ... ()

V.氯气具有漂白作用.

氯气可用做漂白剂. ()

此题的对应答案是: I—(A); II—(B); III—(C);

IV—(B); V—(E).

〔例1-15〕

I. 浓盐酸中的氯离子可以被氧化得到氯单质。

二氧化锰、高锰酸钾等氧化剂可以和浓盐酸反应制取氯气。……………()

II. 硫化氢具有氧化性。

实验室里制硫化氢气时不能使用具有强氧化性的浓硫酸。……………()

III. 硫元素的化合价有多种，既有高价，又有低价。

硫的所有化合物既不表现出典型的氧化性，又不表现出典型的还原性。……………()

IV. 二氧化硫既有氧化性，又有还原性。

实验室制二氧化硫时不能使用浓硫酸。……………()

V. 硫酸氢钠和硫酸的水溶液都显酸性。

硫酸和硫酸氢钠都是酸类化合物。……………()

此题的对应答案是：I—(A)；II—(D)；III—(C)；IV—(C)；V—(C)。

此题涉及的内容均为硫的化合物。

六、填空选择题 填空题的空白处填备选答案中合适答案的编号。有的题也可编得复杂，能进行综合考查。

〔例1-16〕 根据图1-1将答案填入问题的空白内：(填写A、B、C或D)

问题：

1. 图中所示装置各部分的名称：(1)是____，(2)是____，(3)是____，(4)是____。

2. 电解质溶液的pH值：

在电路接通前(1)池溶液____，(2)池溶液____，

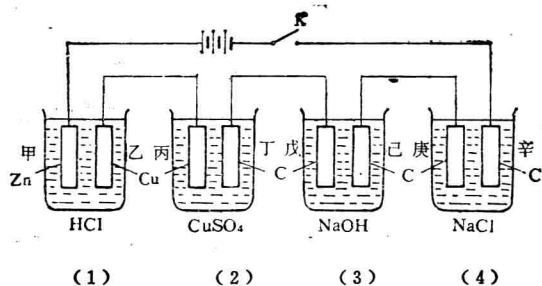


图 1-1

供选择的答案:

A	B	C	D
正极	负极	阳极	阴极
H_2	O_2	Cl_2	Cu
22.4升(标)	11.2升(标)	32克	64克
原电池	电镀池	电解池	—
>7	<7	$=7$	—
变大	变小	不变	—
氧化反应	还原反应	不发生反应	—

(3)池溶液____, (4)池溶液____。

在电路接通后 (1)池溶液____, (2)池溶液____,

(3)池溶液____, (4)池溶液____。

3.甲电极是____, 乙电极是____, 丙电极是____, 辛电极是____。

4.在电源接通后, 乙电极发生的反应是____, 产物是____; 庚电极发生的反应是____, 产物是____。甲电极的质量____, 丁电极的质量____, 己电极的质量____。

5.当通过的电流是96500库仑时, 戊电极的产物量是

____, 丁电极的产物量是____。

此题的答案:

1. A、B、C、C; 2. B、B、A、C. B、C、A、A;
3. B、A、C、D; 4. B、A、A、C、B、A、C;
5. B、C.

解答选择题的方法

解答选择题, 要经过审题、析题、求解和检查的过程。由于选择题多为在已经给定的答案中找出正确答案, 因而其解题方法具有某些特殊性, 粗略地可分为下列数种。

一、直接法 根据题目内容和要求, 从已知条件直接推论或计算出答案, 然后再与题目所给定的若干答案对照, 相同者的序号即为所选答案。由解题的过程可明显地看出, 它不是从设置的答案中去寻找结论。也就是说, 你无法从给出的若干答案中去选择, 而是先推出结论后再和备选答案对照。

〔例1-17〕 已知天然存在的溴元素由 ^{79}Br 和 ^{81}Br 组成。溴的平均原子量为79.9, 则 ^{79}Br 的原子百分组成是

..... ()

A. 55%; B. 45%; C. 50%; D. 40%.

解

1. 根据平均原子量 A 和各同位素原子百分组成的关系式:

$$A = m_a \cdot x\% + m_b(1 - x\%)$$

式中 m_a 、 m_b 分别为两种同位素的质量数。将有关数据代入关系式

$$79.9 = 79 \cdot x\% + 81(1 - x\%)$$