

初中毕业升学考试试卷库

化学 第二辑

CHUZHONGBIYE
SHENGXUEKAOSHI
SHIJUANKU



辽宁科学技术出版社

初中毕业升学考试试卷库（第二辑）

化 学

辽宁科学技术出版社

《初中毕业升学考试试卷库》

编委会名单

李胜起 姚焕莉 王玉琢 刘丽红
高 见 鲁晓军 刘 庸

初中毕业升学考试试卷库

化 学

Chuzhong Biye Shengxue Kaoshi

Shi juanku Huaxue

辽宁科学技术出版社出版

(沈阳市和平区北二马路15号 邮政编码110001)

辽宁省新华书店发行 建平县印刷厂印刷

开本: 787×1092 1/32 印张: 11³/₄ 字数: 275,000

1993年1月第1版 1993年1月第1次印刷

责任编辑: 宋纯智 版式设计: 于 浪

封面设计: 邹君文 责任校对: 刘 庶

印数: 1—8,835

ISBN7-5381-1465-3/G·191 定价: 5.50元

(辽)新登字4号

出版说明

初中毕业升学考试试卷库（第一辑）出版后，受到了广大读者的热烈欢迎。为了满足广大初中生的需要，我们又组织多年从事教研工作具有中考命题经验的教研员和重点中学的高级教师编写了这套《初中毕业升学考试试卷库》（第二辑）。这套书分数学、物理、化学、英语、语文五册。

在编写过程中，作者对1992年全国各省市中考试题及部分省市重点中学的中考模拟题进行了详细的分析和研究。本书是在汇集全国中考信息，总结中考命题规律的基础上编写的。为达到在不增加学生负担的前提下，尽量增加试卷容量的目的，作者力求减少相似题目出现的次数，同时又使每份试卷紧密结合教学大纲，题型分布合理。

本册是化学分册，参加本册编写的有刘庸、孙明、陈韦达、张立新、李素珍。本书的统稿工作是由刘庸同志完成的。

目 录

	试卷	答案
试卷一.....	[1]	[306]
试卷二.....	[9]	[307]
试卷三.....	[17]	[309]
试卷四.....	[26]	[311]
试卷五.....	[37]	[313]
试卷六.....	[45]	[315]
试卷七.....	[54]	[317]
试卷八.....	[63]	[319]
试卷九.....	[72]	[321]
试卷十.....	[80]	[323]
试卷十一.....	[89]	[325]
试卷十二.....	[96]	[327]
试卷十三.....	[104]	[328]
试卷十四.....	[114]	[330]
试卷十五.....	[123]	[332]
试卷十六.....	[133]	[334]
试卷十七.....	[142]	[335]
试卷十八.....	[151]	[337]
试卷十九.....	[157]	[338]
试卷二十.....	[167]	[340]

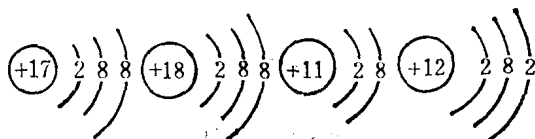
试卷二十一.....	[175]	[342]
试卷二十二.....	[182]	[344]
试卷二十三.....	[193]	[345]
试卷二十四.....	[201]	[347]
试卷二十五.....	[209]	[349]
试卷二十六.....	[217]	[351]
试卷二十七.....	[224]	[353]
试卷二十八.....	[233]	[355]
试卷二十九.....	[243]	[357]
试卷三十.....	[253]	[359]
试卷三十一.....	[261]	[360]
试卷三十二.....	[270]	[362]
试卷三十三.....	[279]	[364]
试卷三十四.....	[287]	[366]
试卷三十五.....	[295]	[367]

试题部分

试 卷 一

一、选择题（第1—15小题每题只有一个正确答案，第16—21小题每题有一个以上正确答案）

- 下列变化属于化学变化的是（ ）
(A) 冰融化成水
(B) “干冰”变成二氧化碳气体
(C) 矿石粉碎
(D) 澄清的石灰水中通入二氧化碳后变浑浊
- 下列物质属于纯净物的是（ ）
(A) 胆矾 (B) 稀盐酸 (C) 海水 (D) 空气
- 图1—1所示结构示意图表示阳离子的是（ ）



(A) (B) (C) (D)

图1—1

- 当条件不变时，溶液放置时间稍长，溶质（ ）
(A) 会沉降出来 (B) 不会分离出来

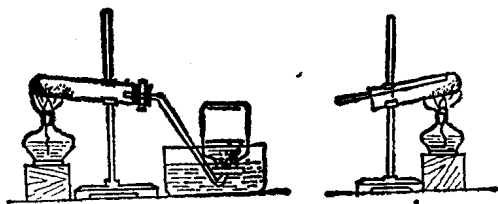
(C) 会浮上来 (D) 质量增加

5. 下列酸既是一元酸，又是含氧酸的是 ()

(A) 磷酸 (B) 硫酸 (C) 硝酸 (D) 盐酸

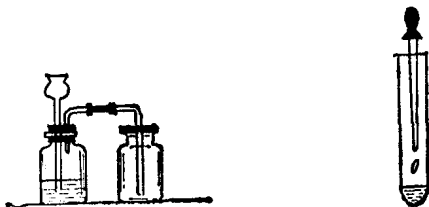
6. 图1—2所列实验装置或实验操作图不正确的是

(D)



(A) 实验室制取氧气

(B) 用氢气还原氧化铜



(C) 实验室制取二氧化碳

(D) 滴入硝酸银溶液

图 1—2

7. 下列物质中，氧元素既以游离态存在，又以化合态存在的是 ()

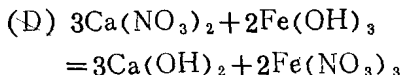
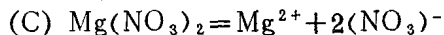
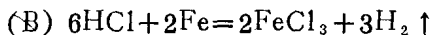
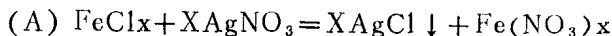
(A) 二氧化锰

(B) 液氧

(C) 氯化钾

(D) 空气

8. 下列化学方程式或电离方程式正确的是 ()



9. 下列物质在气体中燃烧与实验现象相符合的是

(D)

(A) 木炭在氧气中燃烧发出白色火焰

(B) 硫在空气中燃烧产生白烟

(C) 铁丝在氧气中燃烧发出红色火焰

(D) 一氧化碳在空气中燃烧发出蓝色火焰

10. 已知一种碳原子 (原子核内有6个质子和6个中子) 的质量是 m 千克, 另一种A原子的原子量为 n , 则一个A原子的实际质量是 (B)

(A) 12千克

(B) $\frac{m \cdot n}{12}$ 千克

(C) $\frac{m}{12}$ 千克

(D) $\frac{n}{12}$ 千克

11. 下列物质间的转化不能由一步反应实现的是 ()

错误

(A) $\text{CaO} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$ (B) $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2$

(C) $\text{BaCl}_2 \rightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ (D) $\text{S} \rightarrow \text{SO}_2$

12. 用天平称量粒状NaOH时, NaOH应放在 (A)

(A) 烧瓶里 (B) 烧杯里 (C) 试管里 (D) 滤纸上

13. 某物质在纯氧中燃烧后生成了二氧化碳和水, 则该物质中 (A)

(A) 一定含有氢元素和碳元素, 不一定含有氧元素

(B) 一定含有氢元素、氧元素和碳元素

(C) 可能含有化合物, 也可能含有单质

(D) 只含有氢和碳元素, 不含氧元素

14. 如果碱溶液沾到皮肤上, 先用较多水冲洗, 再涂上

(D)

(A) 稀醋酸

(B) 稀硫酸

(C) 盐酸

(D) 硼酸溶液

15. 在 AgNO_3 和 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ 的混合溶液中, 加入一定量的铁粉充分反应后, 发现有少量金属析出, 过滤后往滤液中滴加食盐溶液, 有白色沉淀生成。则析出的少量金属是

NaCl

(A)

(A) 银 (B) 铁、铜、银 (C) 铜 (D) 铜和银

16. 下列各组物质在水中大量共存的是 (A)

(A) MgCl_2 、 HCl 、 Na_2SO_4 、 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

(B) Na_2CO_3 、 HCl 、 NaOH 、 CaCl_2

(C) NaCl 、 KNO_3 、 NaOH 、 BaCl_2

(D) $\text{Ba}(\text{OH}_2)$ 、 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 Na_2SO_4 、 CaCO_3

17. 下列各组微粒中, 电子总数相等的是 (A)

(A) NH_3 和 Na^+

(B) SO_2 和 H_2CO_3

(C) Ne 和 Ar

(D) Al^{3+} 和 Al

18. 下列由原子构成的单质, 能与稀硫酸反应的是 (D)

(A) K电子层上有2个电子的原子

(B) L电子层上有4个电子的原子

(C) M电子层上的电子数为K层上电子数的一半

的原子

(D) L电子层上的电子数为M层上电子数的4倍的

原子

19. 把锌分别投入下列足量溶液中, 过一段时间后, 溶

液的质量增加的是 (A) $Zn + AgNO_3 = 2Ag + Zn(NO_3)_2$
 (A) H_2SO_4 (B) $AgNO_3$
 (C) Na_2SO_4 (D) $CaSO_4$

20. a克某结晶水合物用 $R \cdot nH_2O$ 表示, 受热失去全部结晶水后, 质量变为b克, 则该结晶水合物的分子量(式量)为 (D)

(A) $\frac{18an}{a-b}$

(B) $\frac{18an}{b}$

(C) $\frac{18bn}{b}$

(D) $\frac{18bn}{a-b}$

21. 天平两边放置等质量、等百分比浓度的稀硫酸各一杯, 天平平衡。往两烧杯中分别加入等质量的锌和铁, 反应后天平仍保持平衡, 则可能是 (AD)

(A) 铁过量, 锌恰好与酸完全反应

(B) 两种金属不足量, 两杯酸都有剩余

(C) 锌过量, 铁恰好与酸完全反应

(D) 两种金属过量, 两杯酸都消耗完

二、填空题

1. 世界上最早人工合成蛋白质和核糖核酸的国家是 中国。电子的发现者是 汤姆逊。

2. 点燃的镁条可以在二氧化碳气体中继续燃烧, 生成碳和氧化镁, 这个反应的化学方程式是 $2Mg + CO_2 = C + 2MgO$, 在该反应中还原剂是 Mg。

3. 一瓶氢氧化钠溶液较长时间敞口放置, 取少量于试管中, 滴加氯化钡溶液, 有白色沉淀产生。这种沉淀物的分子式是 $BaCO_3$ 。

4. 在氯化钠溶液中含有少量的硫酸钠和氯化镁杂质。

为提纯氯化钠，欲采用一种试剂通过化学方法除掉所含的两种杂质，则这种试剂是 BaCl_2 。

5. 把6.5克锌粒和6.4克铜片同时投入硝酸银溶液中，待反应停止后铜片的质量减少，此时溶液中大量存在的阳离子是 Zn^{2+} 。

6. 经过 $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{CO} \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ 一系列变化后，所得到的 CaCO_3 的质量是原来 CaCO_3 质量 2 倍。

7. 某金属氧化物的分子式为 MO_y ，则元素M的化合价为 +2y，若M的化合价保持不变，其氯化物的分子式为 MCl_{2y} 。

8. 在三支试管中分别盛有少量的A、B、C三种无色溶液，都滴入几滴石蕊试液，A溶液呈淡紫色，B溶液呈蓝色，C溶液呈红色。则A、B、C三种溶液的pH值由小到大的顺序是 A < B。

9. 加热某二价金属的碳酸盐（不含结晶水）5克，使其全部分解，得到二氧化碳1.76克，该金属碳酸盐的分子量是 125。

10. 把浓度为60%和10%的两种硫酸溶液混和成20%的溶液，所用两种硫酸溶液的质量比为 1:4。

11. 工厂烧煤的烟囱冒出的烟气中含有 SO_2 ，常污染环境，一般可以将其通过氢氧化钠溶液吸收，原因是（用化学方程式回答）： $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

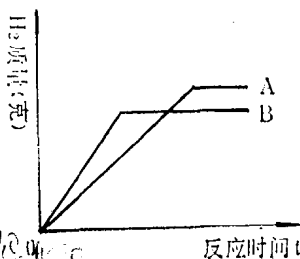


图1-3

12. 用相同质量的锌和铁分别和足量的酸反应，反应情

况如图1—3所示。

试判断：

A物质是 Fe，

B物质是 Zn。

13. 有一种氧化物既能与某些酸性氧化物化合，又能与某些碱性氧化物化合，但反应后都不生成盐，此氧化物是

CO。

三、判断题

1. 单质和化合物所发生的化学反应都是置换反应。

(X)

2. 把10毫升液体溶质，溶解在150毫升的水中，溶液的体积一定是160毫升。

(X)

3. 在化合反应里一定有化合物生成；在分解反应里却不一定有单质生成。

(V)

4. 溶液达到饱和状态以后，便停止了对溶质的溶解。

(X)

5. 如果浓硫酸溶液沾到皮肤上，立即用苛性钠溶液中和，然后再用水冲洗。

(X)

6. 在离子化合物晶体中，既不存在原子，也不存在分子。

(X)

7. 滴入硝酸银溶液生成白色沉淀的溶液中一定含有氯化物。

(X)

四、简答题

1. 有X、Y、Z三种元素，元素X是地壳中含量最多的金属元素，X的阳离子与Y的阴离子具有相同的电子层结构，X与Y形成的化合物的分子式为 X_2Y_3 型。Z的核电荷数比Y的少2个，二者相互形成的化合物分子式有ZY和 ZY_2 。写出

X: Al Y: C Z: C
Al 13 C 6 C 6

X、Y、Z元素的符号和名称。

2. 利用石灰石、纯碱和水为原料制取固体烧碱。

(1) 写出操作过程。

(2) 写出反应的化学方程式。

五、实验题

1. (1) 用天平称量物品时，砝码要用镊子来取。

(2) 加热高锰酸钾制取氧气时，试管口应倾斜，用一团棉花放在靠近试管口的地方，以防止高锰酸钾粉末进入导管。

(3) 熄灭酒精灯，必须用灯帽盖灭，不可用嘴吹灭，若用嘴吹，可能引起火灾。

(4) 纯净的氢氧化钠是一种白色固体，俗名叫苛性钠、火碱、烧碱。常用到的仪器和用品有烧杯、玻璃棒、药匙、量筒、胶头滴管、铁架台、酒精灯。

2. 用氧化铜制取氢氧化铜实验步骤如下：

(I) 实验结论	(II) 实验方法	(III) 实验现象	答 案		
			(I)	(II)	(III)
(1) 汽油中含少量水	(A) 加BaCl ₂ 溶液	(a) 有气泡产生	(1)	L	d
(2) 长期暴露在空气中的氢氧化钠溶液变质	(B) 加酚酞试液 (C) 加盐酸 (D) 加硝酸银溶液	(b) 有不溶于稀硝酸的白色沉淀产生 (c) 变红色 (d) 显蓝色			
(3) 硝酸钠溶液中含有氧化钠	(E) 加无水硫酸铜	(e) 有不溶于稀硝酸的黄色沉淀产生	(2)	C	A
			(3)	B	C

把氧化铜粉末倒入烧杯中，再加入适量稀硫酸加热，同

时搅拌至一时, 停止搅拌, 生成蓝色溶液。向上述溶液中, 缓慢地加入 NaOH 溶液, 不时的搅拌, 至不再生成蓝色沉淀为止, 最后过滤, 即可得到氢氧化铜。在该实验中, 两处用到玻璃棒搅拌, 其目的是加快反应速度。

3. 为了证实 (I) 项中的结论, 请从 (II) 项选出相应的实验方法, 并从 (I) 项中选出所观察到的相应的实验现象。将每题正确答案的标号填写到答案栏里。

六、计算题

1. 20°C 时, 将 58.5 克食盐晶体, 投入 100 克水中, 形成溶液的百分比浓度是多少? 若继续往此溶液中加入足量的硝酸银溶液和少量的稀硝酸, 能得到多少克沉淀? (20°C $\text{S}_{\text{NaCl}} = 36$ 克) 26.1% 14.35

2. 现有物质 A 的溶液 200 克, 冷却到 20°C 时有 10 克物质 A 晶体析出; 析出物质 A 后溶液的浓度为 20%。求: (1) 20°C 时物质 A 的溶解度; (2) 原溶液的百分比浓度。
75.5 24%

试 卷 二

一、选择题 (第 1—12 小题每题只有一个正确答案, 第 13—23 小题有一个以上正确答案)

1. 用来说明细铁丝在氧气中燃烧是化学变化的主要现象是 ()

- (A) 火星四射 (B) 放出大量的热
(C) 生成黑色固体 (D) 生成物熔化后溅落下来
(E) 铁丝变短了

2. 下列化合物中, 氮的百分含量最高的是 (B)

- (A) NH_4Cl (B) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$

- (C) NH_4NO_3 (D) NH_4SCN
(E) KNO_3

3. 对催化剂在化学变化中所起的作用, 最确切的说法是 (A)

- (A) 改变反应速度 (B) 加快反应速度
(C) 维持反应速度 (D) 减慢反应速度
(E) 本身的质量和化学性质不变

4. 下列分子式中, 正确的是 (C)

- (A) AlS_2 (B) CaOH
(C) HCl (D) MgO_2

5. 使用下列仪器加热时, 需垫上石棉网的是 (C)

- (A) 坩埚 (B) 试管
(C) 烧瓶 (D) 蒸发皿

6. 下列各组元素间, 能形成 XY_2 型化合物的是 (D)

- (A) H, O (B) S, Cu
(C) Ag, Br (D) S, C

7. 下列变化中, 属于置换反应的是 (B)

- (A) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
(B) $\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = 2\text{KCl} + \text{Br}_2$
(C) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
(D) $\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{NH}_3 \uparrow + \text{HCl} \uparrow$

8. 下列实验现象中, 可以用来判断集气瓶里装的是 CO_2 的是 (C)

- (A) 集气瓶正立桌上, 瓶中气体是无色的
(B) 往集气瓶里倒入少量紫色石蕊试液, 振荡, 试液变成浅红色
(C) 将燃着的木条伸入集气瓶里, 火焰熄灭了

(D) 往集气瓶里倒入少量澄清的石灰水，振荡，石灰水变浑浊了

9. 加热时，只生成两种新物质的是 (B)

(A) NH_4HCO_3

(B) CaCO_3

(C) KMnO_4

(D) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

10. 下列物质属于溶液的是 (C)

(A) 胆矾

(B) 液氧

(C) 盐酸

(D) 泥水

(E) 油水

11. 某物质在室温时溶解度为0.015克，那么它属于什么物质？ (C)

(A) 易溶

(B) 可溶

(C) 微溶

(D) 难溶

(E) 不溶

12. 为使定量的水更多地溶解二氧化碳，应采取的措施是 (A)

(A) 加压

(B) 减压

(C) 降温

(D) 升温

13. 配制一定质量百分比浓度的硫酸溶液，必须具备的一组仪器是 (A)

(A) 量筒 玻璃棒 烧杯

(B) 托盘天平 药匙 玻璃棒

(C) 量筒 漏斗 烧杯

(D) 托盘天平 量筒 药匙

(E) 量筒 玻璃棒 药匙

14. 下列物质中，不属于碱类的是 (B)

(A) 消石灰

(B) 纯碱