

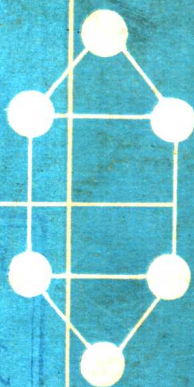
清

429573

初中升学试题及解答

CHUZHONG SHENGXUE SHITI JI JIEDA

化 学



中南矿冶学院

图书馆藏

55

新 蕾 出 版 社

初中升学试题及解答

(化 学)

高崑崙

新 蕾 出 版 社

封面设计：刘丰杰

初中升学试题及解答

(化学)

高崑崙

•

新 蕾 出 版 社 出 版

朝 阳 六 六 七 厂 印 刷

天 津 市 新 华 书 店 发 行

开本 787×1092 毫米 1/32 印张 5.5 字数 97,000

1982年1月第1版 1982年1月第1次印刷

统一书号：R7213·106 定价：0.47元

说 明

本书选编了一九八一年全国部分省市和地区高中（或中专、技校）招生化学试题，并根据初中化学教材的要求做了参考答案。这些试题包括了初中学生应掌握的化学用语、基本概念、氧化一还原反应、元素化合物反应规律、实验、计算等内容，通过这些知识的综合运用和考查，既能帮助学生掌握和了解化学教材中的重点，又可以开阔学生的解题思路，提高分析问题和解决问题的能力。

本书可供初中毕业生进行复习时使用，也可供知识青年自学、教师参考。

因水平所限，对试题解答可能有缺点或错误，希读者批评指正。

编 者

目 录

北京市高中、职业高中、中专、技工学校统一招生	
化学试题及参考答案	1
上海市高中招生文化考试化学试题及参考答案	10
天津市初中毕业高中招生考试化学试题及参考答案	18
保定地区高中、中专统一招生考试化学试题	
及参考答案	24
太原市高中、中专、职业班统一招生化学试题	
及参考答案	29
内蒙古自治区中专招生理化试题（化学部分）	
及参考答案	34
大连市高中招生考试化学试题及参考答案	39
吉林省高中（中师）招生考试理化试题（化学部分）	
及参考答案	46
哈尔滨市高中、中专招生考试化学试题及参考答案	49
陕西省咸阳地区高中、中专招生考试化学试题	
及参考答案	54
青海省中等专业学校统一招生试题（化学部分）	
及参考答案	58
西宁市普通中学高中统一招生化学试题及参考答案	62
济南市高中、中专招生理化试题（化学部分）	
及参考答案	68

南京市高中、中技统一招生试题（化学部分）	
及参考答案	76
浙江省中专、技校统一招生考试化学试题	
及参考答案	82
杭州市高中入学考试化学试题及参考答案	92
安徽省中专、高中招生考试理化试题（化学部分）	
及参考答案	102
南昌市高中招生化学试题及参考答案	107
福建省普通高中、职业高中招生化学试题	
及参考答案	115
开封市高中招生考试化学试题及参考答案	119
湖北省沙市市高中入学考试化学试题及参考答案	127
长沙市高中招生化学试题及参考答案	138
广州市高中、师范、职业中学招生化学学科试题	
及参考答案	146
南宁市高中入学考试化学试题及参考答案	150
成都市高中、中专招生预选和初中毕业考试	
化学试题及参考答案	156
云南省西双版纳州中专、高中招生	
化学试题及参考答案	166

北京市高中、职业高中统一招生
中专、技工学校

化学试题及参考答案

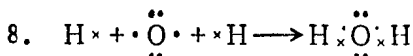
试 题

原子量	H	O	N	Cl	K	S
	1	16	14	35.5	39	32

一、(29分) 填空

1. 分子是保持物质____的一种____。
2. 由不同种分子构成的物质叫____例如____。
3. 用数字和符号表示：两个氯离子____，五个水分子____， n 个硫酸分子____。
4. 原子是由居于原子中心的带____的原子核和核外带____的电子组成的。由于原子核所带的____和核外电子所带的____相等，但____相反，因此原子不显电性。
5. 胆矾是____色晶体，其分子式为____。
6. 写出下列电解质在水溶液中的电离方程式：
(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ； (2) HNO_3 ； (3) K_2SO_4 。
7. 卤族元素按原子半径逐渐减小的顺序排列，它们的非金属性逐渐____，它们的气态氢化物的稳定性逐渐

—。



上式的意义是：____原子和____原子通过____形成____，生成的化合物属于____化合物。

9. 把一瓶氢气和一瓶氯气混和，取一瓶混和好的气体用强光照射，产生的现象是____，生成物是____，鉴定此生成物所用的试剂是____，反应现象是____。

10. 有一种氮的氧化物，其中氮元素与氧元素的质量比为7:16，该氧化物中氮原子与氧原子的个数比为____。

二/ (14分) 将正确答案的序号写在()里。

1. 下列物质中属于单质的是()

(1) 氮 (2) 硫 (3) 铯 (4) 生石灰

2. 下列物质中属于氧化物的()

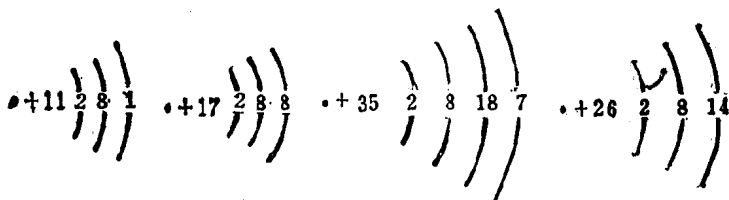
(1) 二氧化锰 (2) 氧气 (3) 氯酸钾 (4) 小苏打

3. 下列化合物中硫元素显正六价的是()

(1) H_2S (2) H_2SO_4 (3) SO_3 (4) SO_2

4. 下图是用结构示意图表示的微粒，其中是阴离子的有()

(1) (2) (3) (4)



5. 下列物质加水振荡,滴入无色酚酞试液显红色的有
..... ()

- (1) 氧化铜 (2) 二氧化碳
(3) 过氧化钠 (4) 氧化钙

6. 下列物质的溶液中滴入溴水并分别滴入淀粉液能显蓝色的有..... ()

- (1) 碘化钾 (2) 氯化钠
(3) 碘化氢 (4) 溴化镁

7. 下列物质的溶液中放入铁屑能发生反应的有 ()

- (1) 氯化汞 (2) 氯化锌
(3) 氯化铜 (4) 氯化铝

8. 下列各组物质之间能发生反应的有..... ()

- (1) 硫酸钠跟氯化钡溶液
(2) 氯化钠跟硝酸钾溶液
(3) 烧碱跟硫酸铜溶液
(4) 碳酸钙跟氢氧化钾溶液

三、(14分) 下列各题的叙述中,正确的在 () 里画“○”,
有不正确的在 () 画“×”。

1. 元素的原子量就是这种元素一个原子的实际质量
..... ()

2. 有一种原子的原子核由6个质子和6个中子组成,
此外,还有原子核由6个质子和7个中子组成的原子,
这两种原子属于同一种元素。..... ()

3. 氧化锌能和酸反应生成盐和水,所以氧化锌是碱性
氧化物。..... ()

4. 任何一种原子的原子核都是由质子和中子组成的。

..... ()

5. 氯化钾是电解质，所以在氯化钾固体中存在自由移动的钾离子和氯离子。..... ()

6. 含有 1 克氢氧化钠的溶液和含有 1 克氯化氢的溶液混和后发生了中和反应，反应完成后所得溶液的 pH 值不是 7。..... ()

7. 氢气有还原性，能在氧气中燃烧；氧气有氧化性，能在氢气中燃烧。..... ()

四、(14分)

1. 写出下列仪器的名称和主要用途：

(1)



仪器名称_____。

主要用途_____。

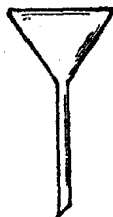
(2)



仪器名称_____。

主要用途_____。

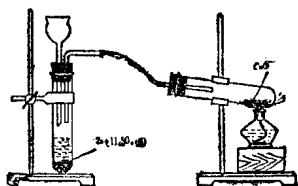
(3)



仪器名称_____。

主要用途_____。

2.

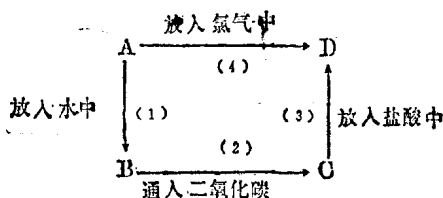


上图是制取氢气并用氢气还原氧化铜的装置。指出装置中的六种主要错误（不必改图，不必解释原因）

错误（1）____。（2）____。（3）____。

（4）____。（5）____。（6）____。

五、（11分）物质A是由A元素组成的单质，用铂丝蘸取A的化合物的溶液，放到酒精灯上灼烧，火焰显浅紫色。B、C、D是由A元素形成的三种不同的化合物，A、B、C、D之间按下图所示的关系发生变化：



（1）是由A生成B的反应

（2）是由B生成C的反应

（3）是由C生成D的反应

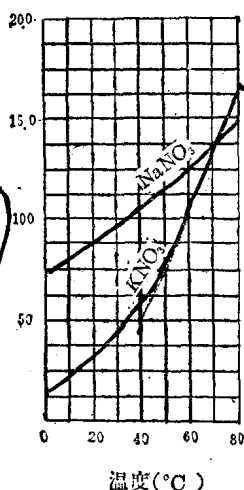
（4）是由A生成D的反应

1. 写出A、B、C、D四种物质的名称

A ____, B ____, C ____, D ____。

2. 写出上述各步反应的化学方程式，其中是氧化一还原反应的，指出哪种物质是氧化剂？哪种物质是还原剂？

六 (6分) 下图是硝酸钠和硝酸钾的溶解度曲线。根据此溶解度曲线回答下列问题：



1. 80°C时，在等质量的水中，分别溶解硝酸钠和硝酸钾，当形成饱和溶液时，哪种盐溶解的克数多？

答：____。

2. 当温度由80°C降到20°C时，上述饱和溶液哪种析出的晶体克数多？

答：____。

当析出晶体后，溶液还是不是饱和的？

答：____。

3. 在什么温度范围内：

(1) 硝酸钠的溶解度大于硝酸钾？

答：____。

(2) 硝酸钠的溶解度小于硝酸钾？

答：____。

4. 在什么温度下两种盐的溶解度相等？

答：____。

七、(12分) 计算题

1. 有氯酸钾和二氧化锰的混和物 2.5 克（其中含氯酸钾 98%），加热，使氯酸钾全部分解，可制得氧气多少克？
2. 取密度为 1.84 克/厘米³、质量百分比浓度为 98% 的浓硫酸 50 毫升与 50 毫升水混和配成稀硫酸，求所得稀硫酸的质量百分比浓度。（百分数保留一位小数）

参 考 答 案

- 一、
1. 化学性质；微粒。
 2. 混和物；空气。
 3. 2Cl^- ； $5\text{H}_2\text{O}$ ； $n\text{H}_2\text{SO}_4$ 。
 4. 正电；负电；电量；电量；电性。
 5. 蓝色； $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 。
 6. (1) $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
 (2) $\text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
 (3) $\text{K}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons 2\text{K}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
 7. 增强；增强。
 8. 两个氢原子，一个氧原子；共用电子对；一个水分子；共价。
 9. 爆鸣（或爆炸）、有白雾产生、放热；
 氯化氢；
 湿润蓝石蕊试纸和硝酸银溶液；
 湿润蓝石蕊试纸变红 有白色沉淀产生。
 10. 1 : 2。
- 二、
1. (2)、(3)； 2. (1)； 3. (2)

(3); 4. (2); 5. (3) (4); 6. (1)
(3); 7. (1) (3); 8. (1) (3)。

三、1. ×, 2. ○, 3. ×, 4. ×, 5. ×, 6. ○, 7. ○。

四、1. (1) 量筒; 用于量取液体体积。

(2) 蒸发皿; 用于加热使溶液中的溶剂蒸发。

(3) 漏斗; 过滤用。

2. 错误

(1) 长颈漏斗应插入液面内。

(2) 气体发生器中的导气管太长, 应短。

(3) 氢气还原氧化铜的试管不能用单孔塞。

(4) 试管中氢气导气管太短, 应通至氧化铜处。

(5) 氢气还原氧化铜的试管口应向向下倾斜。

(6) 酒精灯焰太低, 应用酒精灯外焰。

五、1. A 钾; B 氢氧化钾 (答氢氧化钾溶液也可); C 碳酸钾 (答碳酸钾溶液也可); D 氯化钾。

2. (1) $2K + 2H_2O \longrightarrow 2KOH + H_2 \uparrow$
钾是还原剂 水是氧化剂

(2) $CO_2 + 2KOH \longrightarrow K_2CO_3 + H_2O$

(3) $K_2CO_3 + 2HCl \longrightarrow 2KCl + CO_2 \uparrow + H_2O$

(4) $2K + Cl_2 \longrightarrow 2KCl$
钾是还原剂 氯气是氧化剂

六、1. 硝酸钾。

2. 硝酸钾;

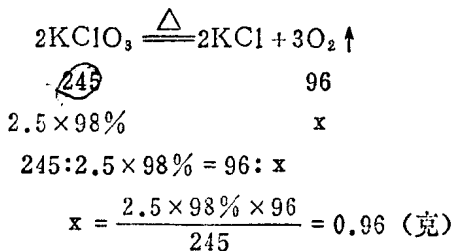
析出晶体后溶液是饱和的。

3. (1) $0^\circ - 70^\circ C$ (或 $70^\circ C$ 以下);

(2) $70^\circ - 80^\circ C$ (或 $70^\circ C$ 以上)。

4. 70℃。

七、1. 解：设：可制氧气 x 克，



答：可得氧气0.96克。

2. 解：

浓硫酸溶液的质量： $50 \times 1.84 = 92$ (克)

含纯硫酸的质量： $92 \times 98\% = 90.16$ (克)

50毫升水的质量： $50 \times 1 = 50$ (克)

溶液质量： $92 + 50 = 142$ (克)

$$\begin{aligned} \text{质量百分比浓度} &= \frac{\text{溶质质量}}{\text{溶剂质量} + \text{溶质质量}} \times 100\% \\ &= \frac{90.16}{142} \times 100\% \\ &= 63.5\% \end{aligned}$$

答：所得稀硫酸的浓度为63.5%。

上海市高中招生文化考试 化学试题及参考答案

试 题

(本卷所用的原子量: $H = 1$ $O = 16$ $C = 12$

$Na = 23$)

一、选择(将正确答案的编号写在括号里。凡是有一个以上的正确答案均应写上。)(本题共12分)

1. 下面各种物质性质的描述中,属于物理性质的是
()。

(1) 酒精可以燃烧 (2) 胆矾是蓝色晶体

(3) 生石灰遇水变成熟石灰 (4) 糖易溶于水

2. 下列气体只能用排气法收集的是 ()。

(1) 氢气 (2) 氧气

(3) 氯气 (4) 氯化氢气体

3. 下列物质里,含有氢分子的是 ()。

(1) 硫酸 (2) 水

(3) 乙炔 (4) 氢元素的单质

4. 下列说法,正确的是 ()。

(1) 空气是一种化合物

(2) 空气是一种单质

(3) 空气是几种单质的混合物

(4) 空气是几种单质和几种化合物的混和物

5. 下列液体属于溶液的是 ()。

(1) 碘酒 (2) 牛奶

(3) 泥水 (4) 稀盐酸

6. 下列物质中能导电的是 ()。

(1) 硝酸钾晶体 (2) 硝酸钾溶液

(3) 液氯 (4) 酒精

二、填充 (本题共28分)

1. 分子是保持物质 _____ 性质的一种微粒。原子是 _____ 变化中的最小微粒。

2. 往碱溶液中逐滴加入酸溶液, 则溶液的 pH 值逐渐变 _____。

3. 3 克碳在10克氧气中完全燃烧, 可以生成二氧化碳 11 克。

4. 某盐在20℃时的溶解度为 A 克, 在20℃时这种盐的饱和溶液的百分比浓度为 _____。

5. 在下表空格里填入相应的化合物名称或分子式以及所属的类别。(类别指酸、碱、盐、氧化物等)

化合物名称		氧化镁		碳酸钙	
分子式	Ba(OH) ₂		H ₃ PO ₄		KMnO ₄
所属类别					