

G633.7

1981—1984

初中升学试题资料汇编

(化 学)

库存书

中国新闻出版社

初中升学试题资料汇编

(化 学)

本社天津编辑室 编

说 明

本书编选了京、津、沪、穗等省、市1981年至1984年高中、中专、中技及职业学校招生考试化学试题十六份，供初中毕业生和知识青年自我考查和复习时使用。

各地试题在题目的设计上灵活多样，内容抓住了教材重点，体现了对学生智能的培养和训练，是中学教师和学生家长指导初中毕业生复习时的宝贵资料。

为了便于读者使用，每份试题后面都提供了参考答案。

目 录

一九八四年

北京市高中、职业高中、中专、技工学校统一招生	
试卷及参考答案·····	(1)
天津市(市区)初中毕业高中招生考试试卷及参考	
答案·····	(11)
上海市中等学校招生文化试题及参考答案·····	(18)
南京市初中毕业、升学统一试题及参考答案·····	(25)
广州市中等学校(高中)统一招生试卷及参考答案·····	(38)
湖南省初中会考试卷及参考答案·····	(45)
吉林省高级中等学校招生试卷及参考答案·····	(53)

一九八三年

北京市高中、职业高中、中专、技工学校统一招生	
试卷及参考答案·····	(58)
天津市(市区)初中毕业高中招生考试试卷及参考	
答案·····	(69)
上海市高中、中专招生文化考试试题及参考答案·····	(77)
重庆市初中毕业兼升学考试试题及参考答案·····	(83)

一九八二年

天津市(市区)初中毕业高中招生考试试卷及参考答案··	(90)
----------------------------	------

上海市高中、中专、中技招生文化考试理化试题 (化学部分) 及参考答案.....	(97)
--	------

一九八一年

北京市高中、职业高中、中专、技工学校统一招生 试题及参考答案.....	(101)
天津市初中毕业高中招生考试化学试题及参考答案	(111)
上海市高中招生文化考试试题及参考答案.....	(117)

1984年北京市高中、职业高中、中专、技工学校统一招生 试卷及参考答案

试 题

元素符号	H	O	C	N	S	Cl	K	Cu	Ca
原子量	1	16	12	14	32	35.5	39	64	40

一、(8分) 下列各题的叙述中, 正确的在()里画“√”, 不正确的在()里画“×”。

1. 二氧化碳分子是由一个碳元素和两个氧元素组成的。
..... ()
2. 用排水取气法收集气体时, 当导气管口开始有气泡冒出时, 就应立即收集。..... ()
3. 空气是由多种成份组成的混和物, 各成份都保持原来的性质。..... ()
4. 由于原子核所带电量 and 核外电子的电量相等, 但电性相反, 因此原子不显电性。..... ()
5. 水在直流电的作用下, 分解成氢气和氧气, 说明水分子里有游离态的氢。..... ()
6. 在一下温度下, 79克水中溶解了21克硝酸钾, 这种溶液的百分比浓度为26.6%。..... ()
7. 一种或一种以上的物质分散到另一种物质里, 形成无色、均一, 稳定的混合物, 叫做溶液。..... ()

8. 在 5 克 5% 的氢氧化钾溶液中, 加入 5 克 5% 的硫酸溶液, 充分反应后, 用 pH 试纸检验, pH 值小于 7。…… ()

二、(15分) 下列各题, 只有一个正确答案, 将正确答案的序号写在 () 里。

1. 下列物质里存在着氧气分子的是…… ()

①二氧化锰

②氯酸钾

③液氧

④高锰酸钾

2. 下列化合物中, 氯元素的化合价为 + 5 价的是

…… ()

① KClO_3 ② AlCl_3 ③ KClO_4 ④ $\text{C}_2(\text{ClO})_2$

3. 原子核是…… ()

①由电子和质子构成的。

②由质子和中子构成的。

③由电子和中子构成的。

④不能再分的。

4. 下列物质的变化, 属于化学变化的是…… ()

①木炭吸附气体 ②冰化成水

③汽油挥发 ④白磷自燃

5. 稀释浓硫酸的正确操作是…… ()

①把浓硫酸倒入盛水的烧杯里, 并静置片刻。

②把水沿着器壁慢慢倒入浓硫酸里, 并不断搅动。

③把浓硫酸沿着器壁慢慢地注入盛有水的烧杯里, 用玻璃棒不断搅动。

④把水沿玻璃棒慢慢注入盛浓硫酸的量筒里, 并不断搅动。

6. 下列物质属于电解质的是…………… ()

①食盐晶体 ②铜 ③蔗糖 ④石墨

7. 下列各组物质能发生反应生成氢气的是…………… ()

①铜和硫酸 ②银和硫酸
③锌和硝酸 ④铁和盐酸

8. 下列各组物质属于碳的同素异形体的是…………… ()

①一氧化碳和二氧化碳 ②干冰和冰
③金刚石和石墨 ④熟石灰和生石灰

9. 下列各组物质在常温下能发生反应的是…………… ()

①铁和氯化银 ②氧化铜和水
③氯化钾和氢氧化钠 ④氢氧化铁和盐酸

10. 某温度时,把10克饱和硝酸钾溶液蒸干,得到硝酸钾晶体2克,在该温度时硝酸钾的溶解度是…………… ()

①16克 ②25克
③20克 ④200克

11. 分离下列混和物时,按溶解、过滤、蒸发的顺序进行操作的是…………… ()

①氯化钠和硝酸钾
②食盐中混有少量泥沙
③酒精和水
④铜粉和铁粉

12. 计算1.5升98%的浓硫酸中(密度1.84克/厘米³)所含溶质的质量,有以下四种计算式,正确的是…………… ()

① $98\% \times 1.84 \times 1.5$ ② $1.5 \times 1000 \div 1.84 \times 98\%$
③ $98\% \times 1.84 \times 1000 \times 1.5$ ④ $1.5 \times 1000 \times 1.84 \times 98\%$

三、(29分) 填空

1.

物质名称	氧化钙		硫酸铜晶体	碳酸氢铵
分子式				
颜色				
状态				
俗称		苛性钠		气肥
物质分类 (氧化物、 碱、酸、盐)				

2. 写出下列符号所表示的意义:

2H 表示_____ H^{+1} 表示_____

2H_2 表示_____ H^{+} 表示_____

3. 用排空气法收集比空气重的气体,集气瓶口应向____,这叫做向____排空气法;收集比空气轻的气体,集气瓶口应向____,这叫做向____排空气法。

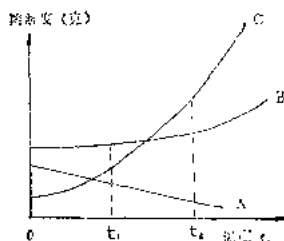
4. 惰性气体氩元素的原子最外层电子数是____个,它的化学性质____。把氩气和氮气的混合气充入灯泡,使灯泡经久耐用,这是利用氩气作_____。

5. 工厂在制汽水时,是在一定温度下,把二氧化碳气的压强____,使二氧化碳气体在水里的溶解度____。当打开汽水瓶时,压强____了,溶解度也____了。

6. 氟原子核内有9个质子,钠原子的核外电子总数为

11. 氟原子和钠原子的原子结构示意图分别是____和____。
用电子式表示氯化钠的形成过程是_____。

7. 图中A、B、C、分别表示三种物质的溶解度曲线。



① $t_1^\circ\text{C}$ 时A、B、C的溶解度由大到小的顺序是_____。

② $t_2^\circ\text{C}$ 时A、B、C的饱和溶液各W克，冷却至 $t_1^\circ\text{C}$ 时析出晶体最多的是____；析出晶体较少的是____；没有析出晶体的是_____。

③根据图若使A从饱和溶液中结晶出来，最好采用_____方法。

8. 由x、y两种元素组成的化合物 x_y 中，y原子核外电子总数比氩原子核外电子总数少一个，x原子只有一个质子，x元素的名称是____，y元素的名称是____该化合物的电子式是____，该化合物的名称是____，它的水溶液的名称是_____。

四、(24分)

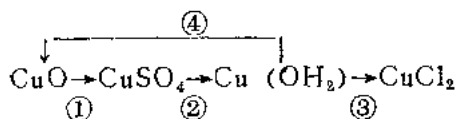
1. 写出下列电解质在水溶液里的电离方程式：

①硝酸

②氢氧化钙

③硫酸铝

2. 写出下列物质间转化的化学方程式：



- ① _____
- ② _____
- ③ _____
- ④ _____

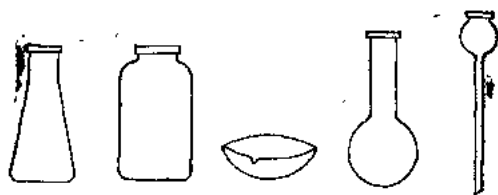
3. 用化学方程式表示下列各组物质间发生的反应，并写出反应类型；如果属于氧化—还原反应的，用线和箭头表明化合价的变化，并指出氧化剂和还原剂。

- ① 硫酐溶于水 ② 碳酸镁跟盐酸
- ③ 铜片放入硝酸汞溶液中

4. ① 某同学将 40℃ 时的氯化钾饱和溶液 420 克降温到 20℃ 时，有多少克氯化钾晶体析出？（氯化钾的溶解度：40℃ 时 40 克，20℃ 时 34 克）
- ② 工业上在高温下煅烧含纯碳酸钙 94% 的石灰石 5 吨，可制得生石灰多少吨？（计算结果保留一位小数）

五、(24分)

1. 写出下列各仪器的名称：



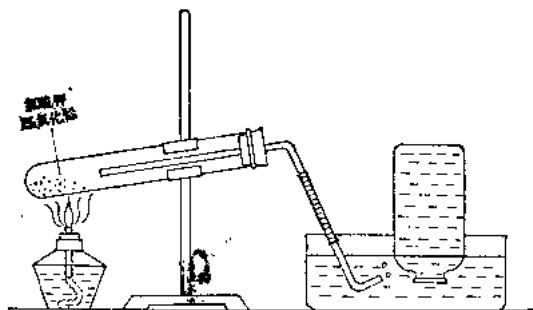
2. 某同学把一瓶失去标签的无色溶液做了以下两个实验

①取一支试管倒入待测溶液少许，并滴入几滴酚酞试液，该溶液无变化。

②另取两支试管，各倒入待测溶液少许，向其中一支试管里放入少量锌粒，有无色无味气体放出，该气体能燃烧，火焰呈淡蓝色。向另一支试管里滴加氯化钡溶液，产生白色沉淀，再加入稀硝酸沉淀不溶解。

根据上述实验，该待测溶液的名称是_____溶液。
上述实验中的有关化学方程式是_____，_____，_____。

3. 有一个学生画了实验室里制取氧气的装置图（见下图）。指出图中的五处错误，并加以改正。



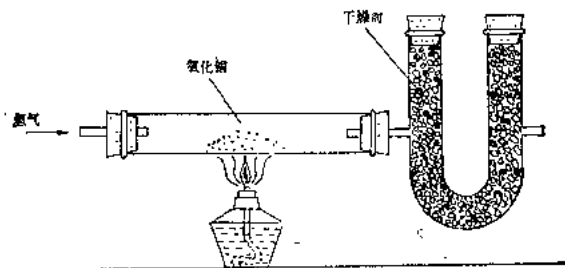
错误

改正

- | | |
|--------|--------|
| ①_____ | ①_____ |
| ②_____ | ②_____ |
| ③_____ | ③_____ |
| ④_____ | ④_____ |
| ⑤_____ | ⑤_____ |

4. 有一组学生利用氢气还原灼热氧化铜的实验来测定水的组成(实验装置示意图如下)，得到下列数据：通入氢气前氧化铜的质量是20克；通入足量的氢气完全反应后，生成铜的质

量是16克；生成水的质量是4.5克。求：（要求写计算过程）



- ①在生成水中的氧的质量。
- ②在生成水中的氢的质量。
- ③水中氢跟氧的质量比。

参 考 答 案

一、1. (×) 2. (×) 3. (✓) 4. (✓)

5. (×) 6. (×) 7. (×) 8. (✓)

二、1. (3) 2. (1) 3. (2) 4. (4)

5. (3) 6. (1) 7. (4) 8. (3)

9. (4) 10. (2) 11. (2) 12. (4)

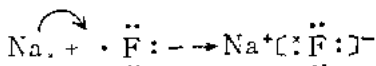
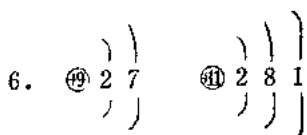
三、1. CaO 白色 固体 生石灰 氧化物 氢氧化钠
 NaOH 白色 固体 碱 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, 蓝色 固体
 胆矾（或蓝矾） 盐 NH_4HCO_3 白色 固体 盐

2. 2个氢原子, 2个氢分子, 正一价的氢元素,
 1个氢离子。

3. 上、上; 下, 下。

4. 8, 比较稳定, 保护气。

5. 增大、增大。减少, 减少。



7. ①B、C、A. ②C、B、A. ③蒸发溶剂.

8. 氢元素、氯元素、 $\text{H}^+ \ddot{\text{C}} \text{I}^-$ 、氯化氢、盐酸.

四、1. ① $\text{HNO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$

② $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$

③ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightleftharpoons 2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$

2. ① $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

② $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightleftharpoons \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

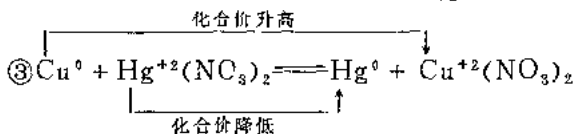
③ $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

④ $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

3. ① $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4$ (化合反应)

② $\text{MgCO}_3 + 2\text{HCl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(复分解反应)



(置换反应)

铜是还原剂，硝酸汞是氧化剂。

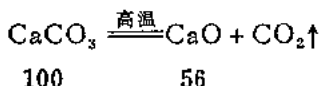
4. ①解：根据氯化钾的溶解度，可知140克氯化钾饱和溶液从40℃降低到20℃时有40 - 34 = 6 (克) 氯化钾析出。

设420克氯化钾饱和溶液降温到20℃时析出氯化钾×克：

$$140:6 = 420:X$$

$$X = \frac{420 \times 6}{140} = 18 \text{ (克)} \quad \text{答: 有18克氯化钾晶体析出。}$$

②解: 设可制得生石灰X吨;



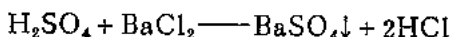
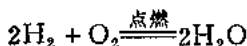
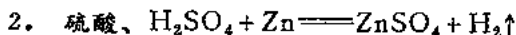
$$5 \times 94\% \text{ 吨} \quad X \text{ 吨}$$

$$100:56 = 5 \times 94\% : X$$

$$X = \frac{56 \times 5 \times 0.94}{100}$$

$$X = 2.6 \text{ (吨)} \quad \text{答: 可制得生石灰约2.6吨。}$$

五、1. 锥形瓶、集气瓶、蒸发皿、圆底烧瓶、长颈漏斗。



3. 错误 改正

①试管口向上倾斜 ①试管口应略向下倾斜。

②导管伸到试管底部。 ②导管只能伸出胶塞至试管内约0.5cm。

③酒精灯灯蕊碰着试管 ③酒精灯灯蕊离开管壁。

外壁。

④酒精灯火焰没对准反 ④用酒精灯火焰的外焰部分对准
应物, 下方加热 铺有反应物的试管底部加热。

⑤水槽里导管口没伸入 ⑤水槽里导管口应伸入倒置的集
倒置的集气瓶口。 气瓶口。

4. ① $20 - 16 = 4$ (克) ② $4.5 - 4 = 0.5$ (克)

③氢: 氧 = $0.5:4 = 1:8$

1984年天津市(市区)初中毕业高中招生 考试试卷及参考答案

试 题

原子量: $H = 1$, $N = 14$, $Na = 23$, $Mg = 24$, $Al = 27$,
 $S = 32$, $Cl = 35.5$, $K = 39$, $Ba = 137$

一、填空: (本题共24分)

1. 原子是由居于原子中心的_____和_____构成的。
2. 在下面的空格中填写物质的分子式或名称。

物质名称		碳酸铵		氢氧化镁	甲 烷
分 子 式	HNO_3		SiO_2		

3. 写出下列物质的电离方程式。

① $LiOH$ _____ ② $HClO_3$ _____
 ③ $Al_2(SO_4)_3$ _____

4. 在盛有少量稀盐酸的试管里, 滴入几滴硝酸银溶液和几滴稀硝酸, 观察现象, 生成_____。
 此反应的化学方程式_____

5. 给试管里的液体加热时, 液体体积一般不要超过容积的_____, 加热时, 试管要_____。先使试管_____, 然后小心地在试管里液体的_____加热, 并且不时地上下移动试管。

6. 将二氧化碳气通入水里, 其溶液呈_____

性，能使石蕊试液变_____色。

7. 20℃时，硝酸钾的溶解度是31.6克，50克20℃的硝酸钾饱和溶液含有_____克硝酸钾，它的百分比浓度是_____。

8. 将40克三氧化硫溶于60克水中，其所得溶液的百分比浓度是_____。

二、选择：（本题共10分）将正确答案的编号写在括号里，每题只有一个答案。

1. 原子核是由……………（ ）

- ①电子和质子构成 ②质子和中子构成
③电子和中子构成 ④不能再分

2. 二氧化碳气能够灭火的原因是……………（ ）

- ①它是气体 ②它在高压低温下能变成“干冰”
③它不能燃烧，也不支持燃烧 ④它溶于水

3. 下列物质中能导电的是……………（ ）

- ①干燥的食盐 ②酒精
③无水硫酸 ④硝酸钾溶液

4. 下列物质中属于离子化合物的是……………（ ）

- ①硫酸钾 ②二氧化碳
③氯气 ④水

5. 下列物质分别溶于水，其溶液的PH值>7的是……
……………（ ）

- ①CaO ②SO₃ ③HCl ④NaCl

6. 下列物质中属于溶液的是……………（ ）

- ①蔗糖水 ②液态氯
③泥水 ④植物油水

7. 氯元素在下列哪一种化合物里，显最高化合价……………