

最新版
全国初中毕业升学
化学
标准化模拟题精编

聿文 主 编

中国旅游出版社

最新版全国初中毕业升学

化 学

标准化模拟题精编

聿 文 主 编

中国旅游出版社

(京)新登字 031 号

责任编辑:李大钧

封面设计:梁宇淳 何佳

图书在版编目(CIP)数据

最新版全国初中毕业升学化学标准化模拟题精编/聿文
主编. —北京:中国旅游出版社,1994. 10

ISBN 7-5032-1052-4

I. 最… II. 聿… III. 化学—初中—统一考试—试题
, 标准化—升学参考资料 IV. G634. 806

中国版本图书馆 CIP 数据核字(94)第 09617 号

中国旅游出版社出版

(北京建国门内大街甲九号)

全国新华书店经销 河北省遵化市印刷厂印刷

1994 年 11 月第 1 版 1994 年 11 月第 1 次印刷

开本 787×1092 毫米 1/32 印张 6

字数 127 千字 印数 0001—5000 册

定价 4.90 元

目 录

模拟试题(一)	(1)答案(154)
模拟试题(二)	(7)答案(157)
模拟试题(三)	(14)答案(158)
模拟试题(四)	(18)答案(159)
模拟试题(五)	(25)答案(161)
模拟试题(六)	(30)答案(162)
模拟试题(七)	(41)答案(164)
模拟试题(八)	(47)答案(166)
模拟试题(九)	(56)答案(168)
模拟试题(十)	(65)答案(169)
模拟试题(十一)	(70)答案(170)
模拟试题(十二)	(78)答案(172)
模拟试题(十三)	(83)答案(173)
模拟试题(十四)	(91)答案(174)
模拟试题(十五)	(99)答案(177)
模拟试题(十六)	(106)答案(178)
模拟试题(十七)	(116)答案(180)
模拟试题(十八)	(123)答案(182)
模拟试题(十九)	(131)答案(183)
模拟试题(二十)	(140)答案(184)
模拟试题(二十一)	(145)答案(186)

模拟试题(一)

一、填表(本题共 13 分)

1. 在下表空格中填写所给元素或原子团常见的化合价。

元素或原子团	氧	铝	氢	氢氧根	硫酸根
化合价					

2. 在下表空格中填上物质的名称或分子式,并写出它们所属的物质类别(指单质、氧化物、酸、碱、盐)。

物质名称	氮气		氧化汞	
物质分子式		$\text{Cu}(\text{OH})_2$		$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
物质类别				

二、填空(本题共 15 分)

1. 用化学符号表示:氮元素____,硅原子____,镁离子____,两个氢分子____。

2. 生理食盐水中,溶质是____,溶剂是____。

3. 二氧化锰在氯酸钾受热分解制取氧气的反应中起了____作用。

4. 不纯的氢气在空气中点燃常会发生____,所以在点燃氢气前必须____。

5. 在 $2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ 的反应中,作氧化剂的是_____。

6. 在氢氧化钾溶液中滴入酚酞试液, 溶液呈__色, 其 pH 值(大于、小于、等于)_____ 7。

7. 在硫酸铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4]$ 中氮元素的百分含量为_____。(精确到 0.1%)

8. 要使硝酸钾饱和溶液转变为不饱和溶液, 可以采用的方法是_____和_____。

三、根据下列各题的叙述, 写出化学方程式, 并注明反应类型(化合、分解、置换、复分解)(本题共 12 分)。

1. 冶金工业上, 常用氢气在高温下还原 反应类型
三氧化钨(WO_3)_____制得金属钨。 ()

2. 用氯化钡溶液来检验硫酸溶液。 ()

3. 工业上可用水来吸收三氧化硫制得硫酸。 ()

4. 把石灰石放入石灰窑内, 经高温煅烧可制得生石灰。 ()

四、选择(把正确答案的代号写在括号里, 每个括号只填一个答案。本题共 28 分)

1. 空气中含量最多的物质是 ()

A. 氧气 B. 氮气 C. 二氧化碳 D. 水蒸气

2. 下列变化属于化学变化的是 ()

A. 将铝皮制成铝锅

B. 将木材加工制成桌椅

C. 水加热气化

D. 把泡沫灭火器倒置会产生大量气体和泡沫

3. 下列物质中含有氧分子的是 ()

A. 高锰酸钾 B. 二氧化硫 C. 二氧化锰 D. 液氧

4. 下列物质属于混和物的是 ()

A. 冰 B. 干冰 C. 水 D. 氨水

5. 下列气体在空气中点火后不能燃烧的是 ()

A. 二氧化碳 B. 甲烷 C. 氢气 D. 一氧化碳

6. 下列有关物质的性质属物理性质的是 ()

A. 硫酸的酸性 B. 盐酸的挥发性

C. 碳酸的不稳定性 D. 一氧化碳的还原性

7. 下列仪器不能直接在酒精灯火焰上加热的是 ()

A. 试管 B. 蒸发皿 C. 烧杯 D. 坩埚

8. 下列有关原子的说法错误的是 ()

A. 原子是化学变化中的最小微粒

B. 原子是构成物质的一种微粒

C. 原子中只有质子和中子

D. 原子的质量主要集中在原子核上

9. 下列关于实验现象的描述,有错误的是 ()

A. 硫粉在氧气中燃烧发出明亮的蓝紫色火焰

B. 在加热的条件下,氢气能使黑色的氧化铜逐渐变成红色的铜

C. 镁带燃烧时发出耀眼的强光

D. 硫酸铜溶液中加入烧碱溶液会产生白色沉淀物

10. 下列金属分别放入同浓度的盐酸中,反应最剧烈的是 ()

A. 铁 B. 镁 C. 铝 D. 锌

11. 在 20 克 10% 的 A 溶液中加入 10 克 10% 的 A 溶液,混和后溶液的浓度为 ()

A. 10% B. 20% C. 30% D. 15%

12. 下列物质在敞口容器里发生反应,容器内物质的总质

量在反应前后不变的是 ()

- A. 碳酸氢铵受热分解
- B. 锌粒放入硫酸铜溶液中
- C. 加热氧化铜和木炭粉的混和物
- D. 碳酸钾溶液中滴入稀硫酸

13. 下列物质相互反应后不生成盐和水的是 ()

- A. 氢氧化钠溶液中通入二氧化碳
- B. 生石灰中滴入盐酸
- C. 氢氧化钠溶液中滴入了氯化铁溶液
- D. 硝酸中滴入氢氧化钾溶液

14. 下列物质中能跟水反应,且溶液呈碱性的是 ()

- A. CuO B. CaO C. NaOH D. SO₂

五、(本题共 11 分)

1. 根据下列各题的叙述把仪器的编号填入相应的空格中。



A



B



C



D

- (1) 取用固体药品的仪器是 ()
- (2) 取用液体药品的仪器是 ()
- (3) 排水法收集气体时,用作盛水的仪器是 ()
- (4) 可以用作溶解物质、配制溶液的仪器是 ()

2. 实验室常用 _____ 和 _____ 制取二氧化碳,并用 _____ 法来收集,为判断集气瓶中二氧化碳是否集满,可用燃

着的木条放在集气瓶_____,若看到火焰熄灭,证明二氧化碳已经集满。

3. 现有标为 A、B、C、D、的三瓶无色溶液,它分别是盐酸、澄清石灰水和碳酸钠中的一种。为确定它们各是哪一种,将 A 和 B、A 和 C、B 和 C 相互进行反应,产生的现象列在下表中:

现象 反应物 \ 反应物	A	B	C
A	—	有气体产生	有白色沉淀产生
B	有气体产生	—	无明显现象
C	有白色沉淀产生	无明显现象	—

根据上述现象判断出 A、B、C 三种物质的名称。

A _____ B _____ C _____

六、本题有 A、B 两题,每位学生只需做一题,其中 B 题是专供使用上海自编初中化学试点教材的学生做。(本题共 10 分)

A. (1)在食盐、蔗糖、硝酸钾晶体、酒精和铜五种物质中,属于电解质的是_____。

(2)写出氢氧化钡和硝酸的电离方程式。

(3)填写下表空格。

元素名称	核外电子数	原子结构示意图
氯		
	11	

(4)某元素原子的最外电子层上有 6 个电子,次外层上有 2 个电子,该元素是_____;该元素跟核内只有 1 个质子的元素结合形成的化合物是(离子、共价)_____化合物。

B. (1) 根据下列物质分子式, 写出物质名称。

C_5H_{12} _____, $C_6H_{12}O_6$ _____, C_2H_5OH _____。

(2) 写出甲烷在空气中燃烧的化学方程式。

(3) 把具有银白色金属光泽的铁钉放入 _____ 色的硫酸铜溶液中, 过一会儿取出, 铁钉表面有 _____ 色的 _____ (物质名称) 析出。

(4) 若要鉴别氯化钠和硝酸钠两种溶液, 可采用的试剂是 _____, 在这两种溶液中分别加入该试剂后能产生白色沉淀的那种溶液是 _____。

七、计算(本题共 11 分。计算结果精确到 0.01)

1. 在 10°C 时有 50 克硝酸钾饱和溶液, 将此溶液加热蒸干, 得到硝酸钾晶体 8.65 克, 求 10°C 时硝酸钾的溶解度。

2. 在 125 克 12% 的蔗糖溶液中, 加入蔗糖 35 克, 经搅拌, 加入的蔗糖完全溶解, 问添加蔗糖后的蔗糖溶液的质量百分比浓度为多少?

3. 本题共有 A、B 两题, 每位学生只需做一题, 其中 B 题是专供使用上海自编初中化学试点教材的学生做。

A. 把 6 克干燥纯净的二氧化锰和氯酸钾的混和物放在试管里加热, 直到氯酸钾完全分解为止。冷却后, 称得剩余固体物质的质量为 4.08 克。求:

(1) 反应后可制得氧气多少克?

(2) 混和物中氯酸钾的百分含量是多少?

B. 通过计算回答: 将 48 克 10% 的氢氧化钠溶液和 47 克 10% 的盐酸混和后, 滴入紫色石蕊试液, 问溶液呈何色?

模拟试题(二)

一、填表(本题共 20 分)

1. 在下表空格中填上物质的名称或分子式,并指出类别(指氧化物、酸、碱、盐、有机物)

物质名称		氢氧化钾		硫 酐	
分子式	CH ₄		H ₃ PO ₄		CaSO ₄
类别					

2. 按要求在空格中填写

化学反应	化学方程式	简 答
高温煅烧石灰石		反应基本类型:_____。
氧化钙和水作用		生成物中的原子团叫_____。
铁丝在氧气中燃烧		生成了_____色固体。
高温下一氧化碳还原氧化铁		氧化剂是:_____。
加热碳酸氢铵		各生成物的质量比是:_____。

二、选择题(把正确答案编号填在括号内,每小题只有 1 个正确答案。本题共 24 分)

1. 下列变化属于化学变化的是()。

A. 汽油挥发 B. 冰雪融化 C. 矿石粉碎 D. 铁钉生锈

2. 下列描述属于物理性质的描述是()。

A. 硫能在氧气中燃烧 B. 金刚石硬度很大
C. 碳酸容易分解 D. 浓硫酸能使白纸变黑

3. 下列化合物中,氮元素化合价最高的是()。

A. NO B. HNO₃ C. NO₂ D. NH₃

4. 下列物质属于纯净物的是()。

A. 碘酒 B. 水银 C. 草木灰 D. 沼气

5. 下列叙述正确的是()。

A. 分子间没有间隔

B. 分子是保持物质化学性质的最小微粒

C. 原子量就是原子的质量

D. 原子是化学变化中的最小微粒

6. 结构示意图  所表示的微粒是()。

A. 阴离子 B. 阳离子 C. 原子 D. 分子

7. 下列关于溶液的描述正确的是()。

A. 溶液一定是无色透明的

B. 溶液一定是混和物

C. 饱和溶液一定是浓溶液

D. 不饱和溶液一定是稀溶液

8. 下列物质属于非电解质的是()。

A. 蔗糖 B. 硫酸钠 C. 硫酸 D. 氢氧化钾

9. 下列硝酸钙的电离方程式正确的是()。

A. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ca}^{2+} + \text{NO}_3^-$

B. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ca}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$

C. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ca}^{+2} + 2\text{NO}_3^{-1}$

D. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 = \text{Ca}^{2+} + (\text{NO}_3^-)_2$

10. 下列气体中有毒的是()。

A. H_2 B. CO_2 C. CO D. N_2

11. 空气中的下列气体,化学性质最稳定的是()。

A. 氮气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 氩气

12. 下列物质在空气中燃烧,能生成水和二氧化碳的是()。

A. 氢气 B. 一氧化碳 C. 木炭 D. 甲烷

13. 将下列物质分别放入试管中,用酒精灯加热不会发生分解反应的是()。

A. 高锰酸钾 B. 胆矾 C. 氧化汞 D. 氯化钠

14. 下列反应能生成氯化铁的是()。

A. 铁和盐酸

B. 硫酸亚铁溶液和氯化钡溶液

C. 氢氧化铁和盐酸

D. 铁和氯化铜溶液

15. 常温下将烧碱溶液滴入氯化铁溶液中,产生沉淀的颜色是()。

A. 黑色 B. 白色 C. 红褐色 D. 蓝色

16. 氢气的下列用途中,利用了它的物理性质的是()。

A. 冶炼金属 B. 燃烧液氢推动火箭

C. 制造盐酸 D. 充灌气球

17. 保存下列物质不需要密封的是()。

A. 生石灰 B. 烧碱 C. 浓盐酸 D. 大理石

18. 下列含硫化合物中,硫元素的百分含量最多的是()。

A. SO_2 B. SO_3 C. H_2SO_3 D. H_2SO_4

19. $10^\circ C$ 时,20克A物质配成100克饱和溶液,则A物

质 10°C 时的溶解度是()。

A. 20 克 B. 25 克 C. 40 克 D. 80 克

20. 某二价金属的氧化物中,金属元素和氧元素的质量比为 3 : 2,该金属元素的原子量为()。

A. 24 B. 40 C. 56 D. 64

21. 受热仪器加热时,应放在酒精灯灯焰的部位是()。

A. 灯芯 B. 焰心 C. 内焰 D. 外焰

22. 粗盐提纯的实验步骤正确的是()。

A. 溶解→洗涤→过滤→蒸发

B. 溶解→过滤→洗涤→蒸发

C. 溶解→过滤→蒸发→洗涤

D. 溶解→蒸发→过滤→洗涤

23. 下列金属各 1 克,分别放入足量的稀硫酸中,放出氢气最多的是()。

A. Mg B. Zn C. Cu D. Fe

24. 相同质量、相同浓度的盐酸分别跟下列物质恰好完全反应,所得氯化镁溶液的浓度最小的是()。

A. Mg B. MgO C. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ D. MgCO_3

三、填空题(本题共 32 分)

1. 写出氧元素原子的结构示意图_____。

2. 写出表示下列意义的化学符号:硅元素____,2 个氢原子____,碳酸根离子_____。

3. 地壳里含量最多的金属元素是____,它都以化合态存在。空气里含量最多的元素是____,它主要以____(填游离或化合)态存在。

4. 100 克尿素 $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$ 中含氮元素____克(精确到

0.1 克)。

5. 有 A、B、C 三种元素, A 元素原子的 M 电子层上有一个电子, B 元素的原子核内有 17 个质子, C 元素的单质是密度最小的气体。分别从以上元素中选出两种元素, 能组成离子化合物的分子式是____, 能组成共价化合物的分子式是____。

6. 由活性炭制成的冰箱去味剂是利用了活性炭的____作用。

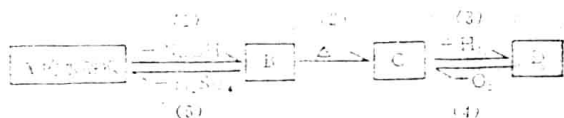
7. 治疗胃酸(含稀盐酸)过多的药物中, 常含有 $\text{Al}(\text{OH})_3$, 写出治疗过程中两者发生中和反应的化学方程式____。

8. 氢气在氯气中燃烧发出____色火焰, 生成的气体溶解于水, 形成的溶液叫____, 该溶液跟硝酸银溶液混和, 会产生____色沉淀, 这个反应的化学方程式是_____。

9. 取少量久置在空气中的熟石灰, 放在一只烧杯中, 加水搅拌, 形成石灰乳, 静置片刻。(1)取出上层澄清溶液放在试管中再滴加 2 滴酚酞试液, 溶液的颜色发生了变化, 呈____色, 溶液的 pH ____ (填 $>$ 、 $=$ 或 $<$) 7, 说明水溶液中有溶质____。(2)取下层少量悬浊液于试管中, 再滴加足量盐酸, 会出现气泡, 写出产生气泡的这个反应的化学方程式_____。

10. 有 A、B、C、D 四种物质。常温下, A 是黑色固体, B、C、D 都是无色气体。A 和 B 在不同的条件下, 可分别化合成 C 或 D; A 和 C 在高温下可化合成 D。写出: (1) C 的分子式____。(2) B 和 D 发生化合反应的化学方程式_____。

11. A、B、C、D 分别为白、蓝、黑、红四种颜色的固体物质, 它们依次是无水硫酸铜、氢氧化铜、氧化铜和金属铜, A、B、C、D 有如下反应关系:



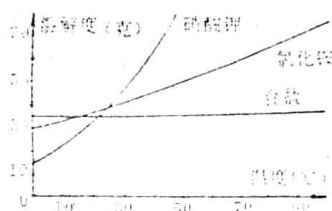
写出反应(1)→(5)的化学方程式：

(1)____； (2)____ (3)____ (4)____ (5)____。

12. 根据右图回答：

(1) 50℃时氯化铵的溶解度是____克。

(2) 50℃时饱和氯化铵溶液的百分比浓度是____%(精确到0.1%)。



(3) 将氯化铵饱和溶液从 50℃ 降到 15℃, 是否有氯化铵晶体析出? ____ (填有或没有)。

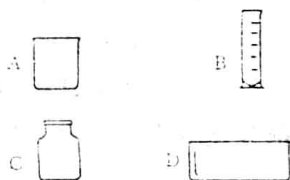
(4) 要从 50℃ 混有氯化钠的接近饱和的硝酸钾溶液中分离出硝酸钾, 可采取的具体措施是____, 这种分离混和物的方法叫____。

四、简答题(本题共 16 分)

1. 写出右图仪器的名称：

A____, B____,

C____, D____。



选择上述仪器, 填编号, 回答

下列问题：

(1) 可以用来加热的仪器是____。(2) 实验室里收集二氧化碳气体时, 需选用的仪器是____。(3) 配制 1 : 4 硫酸溶液时, 需选用的仪器是____和____。

2. 氯化铵是一种氮肥。将氯化铵晶体跟熟石灰粉末混和, 会缓慢反应, 加热时会较快地生成一种无色有刺激性气味的、密度比空气小的、易溶于水的氨气。试回答:

(1) 若用上述反应的方法发生氨气, 可选用____(制氢气、制氧气)相似的气体发生装置。氨气可以用____法收集。

(2) 在使用化肥氯化铵时____(能、不能)跟熟石灰混用。

3. 为了鉴别盐酸、硫酸、氢氧化钠、碳酸钠四瓶无色溶液, 将这些未知溶液编号为 A、B、C、D, 并按以下步骤进行实验:

步骤 1	现象
A 跟 B 混和	有气泡产生
A 跟 C 混和	无明显现象
A 跟 D 混和	有气泡产生

步骤 2	现象
B 跟 BaCl_2 溶液混和	产生白色沉淀
D 跟 BaCl_2 溶液混和	无明显现象

(1) 写出 A 是____, B 是____, C 是____, D 是____。

(2) 写出 B 跟 BaCl_2 溶液反应的化学方程式:_____。

五、计算题(本题共 8 分)

1. 我国在世界上最早使用湿法炼铜。湿法炼铜是用铁把硫酸铜溶液中的铜置换出来。将 100 千克 16% 的硫酸铜溶液中的铜全部置换出来, 至少需加入铁多少千克?

2. 将氯酸钾和二氧化锰的混和物 6 克加热, 到氯酸钾完全分解为止, 冷却后称得剩余的固体物质为 4.08 克。求:

(1) 生成氧气多少克? (2) 二氧化锰的质量是多少克?