

肖敏
主编

1994 年
全国初中毕业升学
模拟题及答案精选

化学

地震出版社

1994 年全国初中毕业升学模拟题
及答案精选

化 学

肖 敏 主 编

地 震 出 版 社

(京)新登字 095 号

1994 年全国初中毕业升学模拟題
及答案精选
化 学

肖 敏 主 编
责任编辑:陈晏群

地 震 出 版 社 出 版
北京民族学院南路 9 号
北京市飞龙印刷厂印刷
新华书店首都发行所发行
全国各地新华书店经售

787 × 1092 1/32 6 印张 132 千字
1993 年 10 月第一版 1993 年 10 月第一次印刷
印数:10700 册

ISBN 7-5028-0889-2/G · 45
(1282)定价:4.80 元 全套定价:24.00 元

目 录

试题部分

第一套	(1)
第二套	(10)
第三套	(14)
第四套	(25)
第五套	(30)
第六套	(39)
第七套	(45)
第八套	(51)
第九套	(61)
第十套	(69)
第十一套	(75)
第十二套	(80)
第十三套	(87)
第十四套	(92)
第十五套	(96)
第十六套	(103)
第十七套	(111)
第十八套	(117)
第十九套	(127)
第二十套	(134)

第二十一套.....	(143)
------------	-------

答案部分

第一套.....	(150)
第二套.....	(152)
第三套.....	(153)
第四套.....	(156)
第五套.....	(157)
第六套.....	(159)
第七套.....	(160)
第八套.....	(162)
第九套.....	(165)
第十套.....	(166)
第十一套.....	(168)
第十二套.....	(169)
第十三套.....	(170)
第十四套.....	(172)
第十五套.....	(173)
第十六套.....	(176)
第十七套.....	(178)
第十八套.....	(180)
第十九套.....	(182)
第二十套.....	(183)
第二十一套.....	(186)

第一套

一、选择题：(共 40 小题，每小题 1 分。在下列各题的四个备选答案中，只有一个是正确的。)

1. 空气的成分按体积计算百分含量最多的是()。
A. 氮气 B. 氧气 C. 惰性气体 D. 二氧化碳
2. 下列变化属于物理变化的是()。
A. 钢铁生锈 B. 蜡烛的燃烧
C. 冰融化成水 D. 白磷自燃
3. 下列物质属于纯净物的是()。
A. 石油 B. 蔗糖溶液 C. 石灰水 D. 氯化锌
4. 对酒精灯的使用方法叙述错误的是()。
A. 酒精灯要用火柴点燃
B. 酒精灯的火焰可以用嘴吹灭
C. 酒精灯不用的时候，必须盖上灯帽
D. 禁止向燃着的酒精灯里添加酒精
5. 下列物质中含有氧分子的是()。
A. 二氧化碳[CO₂] B. 二氧化锰[MnO₂]
C. 液氧[O₂] D. 氢氧化钙[Ca(OH)₂]
6. 下列物质中属于氧化物的是()。
A. KClO₃ B. CaSO₄ C. SO₂ D. NaNO₃
7. 下列物质在氧气中燃烧，能发出明亮的蓝紫色火焰的是()。
A. 硫 B. 铁丝 C. 木炭 D. 镁带
8. 下列仪器不能直接在酒精灯火焰上加热的是()。

A. 蒸发皿 B. 烧杯 C. 燃烧匙 D. 试管

9. 下列符号中能表示两个氢分子的是()。

A. 2H B. H_2 C. 2H_2 D. H_2O

10. 下列物质燃烧时,产物对环境污染少的是()。

A. 汽油 B. 煤 C. 氢气 D. 汽油和煤

11. 下列物质易溶于水的是()。

A. AgCl B. KNO_3 C. BaSO_4 D. CaCO_3

12. 下列化合物中硫元素的化合价为+4价的是()。

A. SO_2 B. SO_3 C. H_2S D. Na_2SO_4

13. 世界上首先人工合成蛋白质(指的是结晶牛胰岛素)和核糖核酸的国家是()。

A. 中国 B. 美国 C. 日本 D. 英国

14. 下列各组金属的活动性符合由强到弱顺序排列的是()。

A. 钠、铜、铝、银 B. 钠、铝、铜、银

C. 铝、钠、铜、银 D. 钠、铝、银、铜

15. 下列微粒数能决定元素种类的是()。

A. 质子数 B. 中子数 C. 电子数 D. 最外层电子数

16. 二氧化碳能够灭火的原因是()。

A. 它是气体

B. 它在高压低温下能变成“干冰”

C. 它能溶于水

D. 它比空气密度大,一般情况下,既不能燃烧,又不支持燃烧

17. 下列电离方程式书写正确的是()。

A. $\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2^+ + \text{SO}_4^{2-}$ B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^-$



18. 下列物质中属于金属单质的是()。

- A. 氖气 B. 氯气 C. 铁 D. 氨气

19. 关于一个水分子的构成叙述正确的是()。

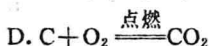
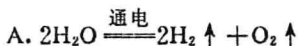
- A. 由两个氢原子和一个氧原子构成

B. 由氢分子和氧原子构成

C. 由氢原子和氧原子构成

D. 由二个氢元素和一个氧元素构成

20. 下列化学反应属于置换反应的是()。



21. 下列溶液的 pH 值大于 7 的是()。

- A. 食盐溶液 B. 盐酸 C. 氢硫酸 D. 氢氧化钾溶液

22. 下列关于化学实验操作的叙述正确的是()。

A. 用托盘天平称量药品时,应把药品放在右盘,砝码放在左盘

B. 稀释浓硫酸时应把水缓慢地倒入浓硫酸中

C. 点燃氢气前,一定要检验氢气的纯度

D. 用氢气还原氧化铜的实验结束时,应先停止通氢气,再停止加热

23. 下列物质不能使灼热的氧化铜还原成铜的是()。

- A. 二氧化碳 B. 一氧化碳 C. 碳 D. 氢气

24. 下列每组物质(或主要成分)的名称、俗称、分子式(化

学式)三者不能表示同一种物质的是()。

A. 氯化钠、食盐、NaCl

B. 氢氯酸、盐酸、HCl

C. 硫酸铜晶体、胆矾、 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

D. 氧化钙、石灰石、CaO

25. 下列物质发生分解反应,没有氧气生成的是()。

A. 高锰酸钾 B. 碳酸钙 C. 氯酸钾 D. 水

26. 从 100 毫升 20% 的氢氧化钠溶液中取出 10 毫升。取出溶液的质量百分比浓度是()。

A. 0.2% B. 2% C. 10% D. 20%

27. 在 20°C 时,把 24 克 A 物质放入 75 克水中,完全溶解后溶液恰好达到饱和。则该温度下 A 物质的溶解度是()。

A. 24 克 B. 24 C. 32 D. 32 克

28. 在化学反应 $\text{X} + \text{Y} = \text{Z}$ 中,5 克 X 和足量的 Y 充分反应生成 8 克 Z。则参加反应的 Y 是()。

A. 8 克 B. 5 克 C. 3 克 D. 2 克

29. 下列化学反应属于中和反应的是()。

A. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

B. $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

C. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$

D. $\text{NH}_4\text{HCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{NH}_3 \uparrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

30. 在盛有下列溶液的试管里分别滴加氢氧化钠溶液能产生红褐色沉淀的是()。

A. CuSO_4 B. FeCl_3 C. BaCl_2 D. K_2SO_4

31. 在 M 克食盐溶液中含有食盐 m 克, 则该溶液的质量百分比浓度是()。

A. $\frac{m}{M} \times 100\%$

B. $\frac{m}{M-m} \times 100\%$

C. $\frac{m}{M+m} \times 100\%$

D. $\frac{m}{M-m} \times 100\%$

32. 下列各组物质不能发生复分解反应的是()。

A. 碳酸钙跟盐酸

B. 硝酸钾溶液跟氯化钠溶液

C. 氯化钡溶液跟稀硫酸

D. 硝酸银溶液跟盐酸

33. 下列物质长期暴露在空气中会变质的是()。

A. 食盐

B. 硫酸

C. 浓盐酸

D. 氢氧化钠

34. 在化学反应 $C + CO_2 \xrightarrow{\Delta} 2CO$ 中, 还原剂是()。

A. C

B. CO_2

C. CO

D. C 和 CO

35. 根据氯化铵的溶解度曲

线(如右图)

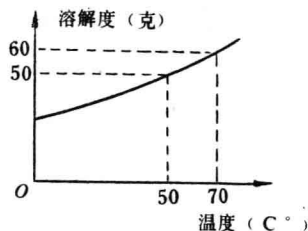
计算: 在 70°C 时氯化铵饱和溶液的质量百分比浓度是()。

A. 33.3%

B. 37.5%

C. 50%

D. 60%



36. 下列叙述错误的是()。

A. 电解质电离时所生成的阳离子全部是氢离子的化合物叫做酸

B. 凡能跟碱起反应, 生成盐和水的氧化物, 叫做酸性氧化物

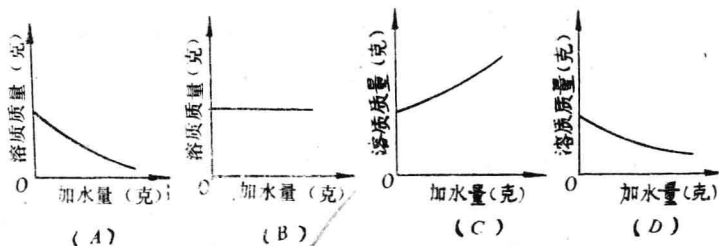
C. 碱式碳酸铜中含有氢氧根, 所以它属于碱

D. 由金属离子和酸根离子组成的化合物叫做盐

37. 用固体氢氧化钠配制 50 克 20% 的氢氧化钠溶液时, 应有①溶解②称量③计算④量取等操作步骤。其操作顺序正确的是()。

- A. ①②③④ B. ③②①④ C. ③②④① D. ②③④①

38. 将一定浓度的氯化钠溶液逐渐加水稀释, 下列图象符



合溶液中溶质质量变化规律的是()。

39. 只用一种试剂区别 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 、 NaCl 、 KOH 三种无色溶液时, 可选用的试剂是()。

- A. 碳酸钠溶液 B. 盐酸 C. 硫酸 D. 硫酸铜溶液

40. 20°C 时食盐的溶解度为 36 克。在该温度下, 将 20 克食盐溶于 100 克水中配成溶液甲。取 30 克甲溶液, 加入 6 克食盐晶体得到溶液乙。则甲、乙两种溶液的质量百分比浓度正确的一组是()。

- A. 甲—16.7% B. 甲—20% C. 甲—20% D. 甲—16.7%
 乙—30.6% 乙—30.6% 乙—26.5% 乙—26.5%

二、填空题: (共 22 分)

1. 分子是保持物质_____的一种微粒。原子是_____中的最小微粒。

2. 在氧气、氢气和稀硫酸三种物质中, 可用来急救病人的

是____;可用来金属除锈的是____;可用来充灌探空气球的是____。

3. 氢气在盛满氯气的集气瓶中燃烧时,发出苍白色火焰,燃烧后在集气瓶口呈现白雾状。

4. 把下列符号: H^{+} 、 Al^{+3} 、 N 、 $2Na$,填入相应的空格内。表示铝元素化合价为+3价的是 Al^{+3} ;表示氢离子的是 H^{+} ;表示两个钠原子的是 $2Na$;表示氮元素的是 N 。

5. 某元素的原子结构示意图是:



该元素原子核内有12个质子,最外电子层上有2个电子。当该元素的单质在一定条件下跟氧气化合时,生成物的分子式是 MgO 。

6. 在实验室制取氧气、氢气和二氧化碳三种气体时:

(1)能用排水法收集的气体是 H_2 ; (2)只能用向上排空气法收集的气体是 CO_2 。

7. 在固体氯化钙中混有少量氧化钙杂质,加入(一种)稀盐酸试剂可除去氧化钙。

8. 硝酸铵 $[NH_4NO_3]$ 中氮元素的百分含量为35%。400克硝酸铵里含氮量为140克。

9. 105克 $60^{\circ}C$ 的硝酸钾饱和溶液冷却到 $20^{\circ}C$ 时,可析出硝酸钾晶体39.2克。($20^{\circ}C$ 时硝酸钾的溶解度为 31.6 克, $60^{\circ}C$ 时硝酸钾的溶解度为 110 克)

10. 将含有一氧化碳、氯化氢和氮气的混和气体,先通过足量的氢氧化钙溶液,充分反应后剩余 CO 气体,再通过足量

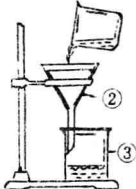
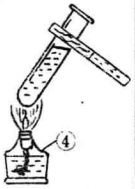
灼热的氧化铁，充分反应后还有____气体。

三、实验题：(共 16 分)

1. 下列实验操作图中，各有一处错误需要改正。改正时可供选择的答案如下：

- A. 试管口应略向下倾斜。
- B. 导气管口应接近集气瓶口。
- C. 集气瓶底部应放有少量水。
- D. 液体体积应不超过试管容积的 $\frac{1}{2}$ 。
- E. 导气管口应接近集气瓶底部。
- F. 液体应沿着玻璃棒流入过滤器。
- G. 液体体积应不超过试管容积的 $\frac{1}{3}$ 。

(1) 请选择一种正确答案，将其序号填写在下表相应的空格内：

实验内容	铁丝在氧气中燃烧	加热固体药品	过滤	加热液体药品	用向上排空气法收集气体
实验操作图					
答案序号	C	A	F	G	E

(2) 写出实验操作图中标有序号的仪器名称：① 铁架台；②

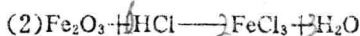
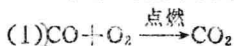
漏斗；③ 烧杯；④ 酒精灯。

2. 根据实验内容填写相应的实验现象和化学方程式：

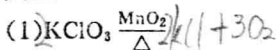
实验内容	实验现象	化学方程式
加热盛有硫酸铜晶体的试管	蓝色的硫酸铜晶体逐渐变成 <u>白</u> 色粉末,试管口有 <u>水</u> 生成。	
向澄清的石灰水中通入二氧化碳气体	澄清的石灰水变 <u>浑浊</u> 。	

四、化学方程式题:(共 12 分)

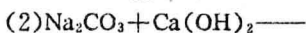
1. 配平下列化学方程式



2. 完成下列反应的化学方程式,并在括号中写出反应的基本类型。



(分解)



()

3. 以锌粒、氧化铜和稀硫酸作原料,用两种不同的方法制取铜。只写有关的化学方程式。

五、计算题:(共 10 分,最后结果保留小数点后一位。)

1. 欲制取五氧化二磷 71 克,需要消耗氧气多少克?(提示: $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$)

2. 在 $t^\circ\text{C}$ 时, 149 克 10% 的氯化钾溶液跟 108.8 毫升(密度为 1.25 克/厘米³)的硝酸银溶液恰好完全反应。试计算:

(1) 有多少克硝酸银参加了反应? (2) 反应后溶液的质量百分比浓度是多少? (3) 若将上述反应后的溶液过滤,把滤液加热,使其蒸发掉 173.6 克水,再冷却至 $t^\circ\text{C}$ 时,有 0.2 克的无色晶体析出。求该溶质在 $t^\circ\text{C}$ 时的溶解度?

第 二 套

一、选择题：(本题共 10 分。每小题只有一个正确答案，将其标号填在括号内。)

1. 除去氧化铜中混有的少量杂质铜的方法是()。

- A. 通入氢气加热 B. 通入一氧化碳气加热
C. 在空气中加热 D. 加少量稀盐酸后加热

2. 下列说法中正确的是()。

- A. 纯净物一定是由分子构成的
B. 由同种分子构成的物质一定是纯净物
C. 混合物肯定是由两种以上元素组成的
D. 含有氧元素的化合物就是氧化物

3. 质量相等的 SO_2 和 SO_3 两种物质中，所含氧的质量比是()。

- A. 5 : 6 B. 1 : 1 C. 6 : 5 D. 2 : 3

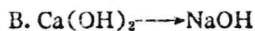
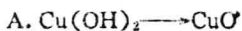
4. 将混有少量氧化铜粉末的铁粉，加入到盛稀硫酸的烧杯中，充分反应后有部分铁剩余，过滤，滤液中含有的溶质是()。

- A. 有 H_2SO_4 B. 有 H_2SO_4 和 FeSO_4
C. 有 CuSO_4 和 FeSO_4 D. 只有 FeSO_4

5. 某三价金属跟盐酸反应，生成 m 克氢气，金属的质量同时减少了 a 克，则该金属的原子量是()。

- A. $\frac{2a}{m}$ B. $\frac{3a}{m}$ C. $\frac{ma}{12}$ D. $\frac{a}{m}$

6. 下列物质的转变，不能由一步反应实现的是()。



7. 下列各组固体物质,可按溶解(溶剂水)、过滤、蒸发的顺序分离的是()。

A. 氯化钠和硝酸钾

B. 氯化钾和二氧化锰

C. 硫酸钡和氯化银

D. 碳酸钙和氧化钙

8. 质量相同,百分比浓度也相同的硫酸溶液分别与足量的下列物质完全反应,所得 MgSO_4 溶液浓度最小的是()。

A. MgCO_3

B. MgO

C. Mg

D. $\text{Mg}(\text{OH})_2$

9. 在 20°C 时, NaCl 的溶解度是 36 克, 20°C 时把 18 克 NaCl 加入 36 克水中,充分溶解后,所得溶液的质量百分比浓度是()。

A. 26.5%

B. 33.3%

C. 36%

D. 50%

10. 某结晶水合物的分子式为 $\text{A} \cdot n\text{H}_2\text{O}$, A 的分子量为 R ,若加热 a 克该化合物直至结晶水全部失去,剩余物的质量为 b 克,则计算 n 的关系式是()。

A. $\frac{18R(a-b)}{ab}$

B. $\frac{R(a-b)}{18}$

C. $\frac{R(a-b)}{18b}$

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

二、填空题:(本题共 9 分)

1. 烧煤的锅炉冒出的烟气中,含有的 SO_2 会污染环境,为了消除它的污染,通常用氢氧化钠溶液来吸收,其原因是:(用化学方程式回答) $2\text{NaOH} + \text{SO}_2 = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 。

2. 在一定温度下,有 A、B、C 三种饱和溶液:A 溶液是 5 克 A 物质溶于 20 克水制成;B 溶液是 10 克 B 物质配成的 30 克溶液;C 溶液是 25% C 物质的溶液。试排出这三种物质

的溶解度由大到小的顺序(用 A、B、C 表示)_____。

3. 有 A、B、C、D、E 五种元素, A 元素原子核外 K 层与 M 层上的电子数相等; B 元素的单质在氧气中燃烧发出明亮的蓝紫色火焰, 并产生有刺激性气味的气体; E 的单质在 C 的单质中燃烧, 发出苍白色火焰; C^- 离子与氩原子核外电子数相同; D 元素的原子核内有 11 个质子, 写出 A、B、C、D、E 五种元素符号: A Mg, B S, C Cl, D Na, E H。

三、简答题:(本题共 10 分)

已知: ① $A + B \longrightarrow C + H_2O$

② $C + KOH \longrightarrow D \downarrow (\text{红褐色}) + E$

③ $D \xrightarrow{\Delta} A + H_2O$

④ $E + AgNO_3 \longrightarrow F \downarrow (\text{白色沉淀不溶于稀硝酸}) + KNO_3$

回答下列问题:

(1) 写出 A、B、C、D、E、F 各物质的分子式: A _____, B _____, C _____, D _____, E _____, F _____。(2) 写出反应①和②的化学方程式: ① _____, ② _____。

四、实验题:(本题共 10 分)

现有失去标签的氯化钙、硝酸银、盐酸、碳酸钠四种无色溶液, 为了确定四种溶液各是什么, 将它们随意编号为 A、B、C、D 后, 两两混合进行实验, 产生的现象如下表所示:

实验顺序	实验内容	实验现象
1	A+B	有气体放出
2	A+C	有沉淀生成
3	C+D	有沉淀生成
4	B+C	没有现象发生

根据实验现象推断: (1) A、B、C、D 各溶液的名称: