

2017 秋季班初三化学精炼题集参考答案

一

基础练习

1、D 2、错、错、对、错 3、溶解性（物）；颜色状态气味（物）；可燃性（化）；挥发性（物）；能与碱溶液反应（化）；颜色状态（物）

巩固强化

1、（1）形状、味道等白糖和食盐；（2）气味、颜色、味道等；（3）颜色等；（4）状态酱油和白醋；

2、1）物理

2）物理

3）化学

4）物理

5）化学

6）物理

3、⑤；③；②④；①

4、（1）蘸取少量液体，靠近后闻气味，有特殊气味的是酒精，没有气味的是水。

（2）取少量液体于试管，分别用吸管吹气，变浑浊的是石灰水，没有变浑浊的是蒸馏水。

二

基础练习

1、A 2、B 3、C 4、B 5、D

巩固强化

1、D 2、C 3、A 4、D 5、C

6、（1）a 玻璃棒 b 蒸发皿 c 铁圈 d 酒精灯

（2）不应该垫石棉网，蒸发皿可以直接加热

（3）可溶性固体和液体，盐水，食盐

（4）大量固体析出

三

基础练习

1、D 2、A 3、D 4、C 5、D 6、C 7、C

8、①②④⑧⑩；③⑤⑥⑦⑨；③⑥；⑤⑦⑨

巩固强化

1、D 2、C 3、B 4、B 5、D

6、五；33

第四讲 一、空气成分 1.C2.C3.C4.C5.C6.C7.A 8.粉尘、有害气体、一氧化碳、二氧化硫、一氧化氮等；植树造林、工厂废气处理沪再排放。二、1.+6, +5, +7, -3, +5.2.N₂O、NO、N₂O₃、N₂O₅.A 4.+4 5.B6.C 三。1.C2.D3.50、23:14:80 4. 369 68.3% 5. ①由三种元素组成②每个分子由 20 个原子构成。③式量是 176

第五讲 一、氧气的制取 1.A2.D3.略、E、双氧水氧气、B 或 C、难溶于水或密度比空气小
二、氧气的性质 1.B2.C3.C4.B5.C6.①呼吸、氧炔焰切割金属②真空包装食品、铁制品表面刷油漆。

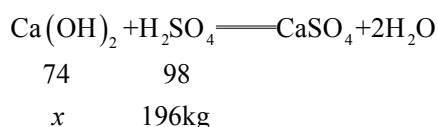
第六讲 一、物质的量 1. D 2. B 3. C 4. D 5. C6. D 7. (1) 6.02×10^{23} 1.204×10^{23}
(2) 0.2mol、2mol (3) ①3、 1.806×10^{24} ② 3.01×10^{23} ③ 6.02×10^{22} 2.408×10^{22}
④ 2.408×10^{24} ⑤ 0.2mol, 0.4mol, 3.612×10^{23} 8. 三, 3 : 4 : 3 ,
176g/mol, 0.2, 35.2g, 9.14g/mol, 28g/mol, 98g/mol 10.32g/mol, 48g/mol, 3:2, 2:3
二、1.C2.D3.D4.C、H、O, 一定 5. (1) C、H、O (2) 12: 3: 8

七

基础巩固

1. (1) 4.8 0.15 (2) 0.1mol 2. (1) 12: 1 (2) 92.5

(3) 解: 设需要电石渣中 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 的质量为 x



$$\frac{74}{98} = \frac{x}{196\text{kg}} \quad x = 148\text{kg} \quad \frac{148\text{kg}}{92.5\%} \times 100\% = 160\text{kg}$$

答: 需要电石渣 160kg.

3. (1) 3.3 (2) 10 (3) 83.3%

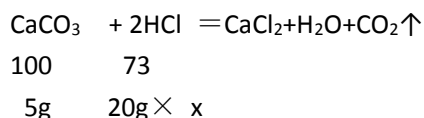
巩固提高

1. (1) 1.6 g (2) 5%

2. (1) 6.8 (2) 66%

(3) 由试题分析 20 g 稀盐酸恰好能与石灰石中的 5 g 碳酸钙完全反应

解: 设盐酸溶液中溶质的质量分数为 x 。



$$100 : 73 = 5\text{g} : (20\text{g} \times x)$$

$$x = 18.3\%$$

八

基础巩固

1. C 2. B 3. C 4. (1) ② (2) 蒸馏 (3) Cl_2 +1

巩固提高

1. C 2. (1) A; (3) B 3. (1) 2 (2) 吸附 (3) A, B 变大

十

基础巩固

1、D 2、A 3、D 4、B 5、B

6、(1) t_1 ℃时, A、B 两物质的溶解度相等; (2) 125; (3) 加溶质/蒸发水/降温

拓展提高

1、D 2、C 3、C 4、D

5、硝酸钾; 63.9/(63.9+100); 加溶质/蒸发水/降温; 68; 蒸发结晶

6、B; 甲; BD

十一

基础巩固

1、溶液浓度; 溶质质量与溶液质量; 100; 20

2、(1) 8; 72 (2) 8% (3) 28% (4) 10 (5) 40 (6) 80

3、A 4、C

5、1840 克; 1803.2 克 (2) 4.6; 6.44

拓展提高

1、BD 2、A 3、D

4、(1) $B > C > A$ (2) 65 (3) $B > C > A$

十二

基础巩固

1、D 2、C 3、C 4、D 5、B 6、B 7、C

8、(1) 玻璃管中黑色物质逐渐变红, 试管中澄清石灰水变浑浊; 还原性

(2) 二氧化碳; 木炭粉

(3) 一氧化碳; 在导管口扎一个气球/在导管口添加一燃着的酒精灯, 把未反应的一氧化碳点燃烧掉

9、(1) 鸡蛋壳周围形成的一层气泡, 是导致鸡蛋上浮的主要原因

(2) 取出鸡蛋, 用水洗去气泡, 再放入原杯中; 鸡蛋下沉

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

拓展提高

1、(1) 长颈漏斗; $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$; 澄清的石灰水变浑浊; 紫色的石蕊试液变红色; $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ 。

(2) 下层蜡烛先熄灭, 上层蜡烛后熄灭; 密度比空气大, 不能燃烧也不支持燃烧; 灭火

(3) C

2、(1) $\text{CO} + \text{CuO} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{Cu}$; CO

(2) 石灰水变浑浊; 防止一氧化碳逸散到空气中

(3) A

(4) 为了排尽装置中的空气, 反应前已经通过一段时间一氧化碳

3、铁架台; 集气瓶; 赶尽装置内的空气(或氧气); 有二氧化碳生成; 实验所得碳、氧元素质量比与二氧化碳中碳、氧元素质量比不相等

十四、

【同步精炼 1】

1. C 2. B 3. C 4. C 5. C 6. B 7. CD 8. C 9. C。 10. A 11. D 12. B 13. D 14. B 15. A

【同步精炼 2】

1. D

2 (1) 氢气 (2) 一氧化碳, 一氧化碳与二氧化碳 (3) 一氧化碳与水蒸气, 氢气与一氧化碳, 氢气、一氧化碳与水蒸气

(4) c 处点燃尾气处理

5 (1) 石灰水变浑浊, 石蕊变红

(2) 处理尾气

(3) 铜与氧气反应生成氧化铜

十五、

【同步精炼 1】

1. A 2. C 3. D 4. A 5. C 6. A 7. A 8. C 9. D 10. C 11. B

12 (1) 50, = (2) 降温结晶 (3) 37.5%

【同步精炼 2】

1 (1) 氧气, A, D

(2) 否, 需要固液不加热型的发生装置

(3) 氯化钾, 二氧化锰, 0.04mol

2 减小, 红, 2, 4