

## 2019 年初中毕业年级适应性测试

### 化学 参考答案


#### 注意事项:

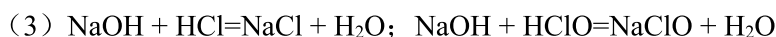
1. 答出其他合理答案，请参照评分标准给分。
2. 没有特别要求写化学式的，写化学式或名称均给分。
3. 关于化学方程式给分：  
“化学式错误” 0 分。  
“化学式正确，但配平. 条件. 沉淀或气体符号有 1 项错误” 得 0.5 分。  
“化学式正确，且配平. 条件. 沉淀或气体符号全部符合要求” 得 1 分。

#### 一. 选择题（每小题 1 分，共 14 分）

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

#### 二. 填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. (1) 吸附  
(2)  $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
16. (1) A、C  
(2) B 中的白磷不燃烧，而 C 中的白磷燃烧
17. (1)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$   
(2) 置换反应  
(3) 氢离子与氢氧根离子反应生成水分子
18. (1)  $\text{H}_2$  或  $\text{O}_2$ （氢气或氧气等，合理即可）  
(2)  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$  或  $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$ （只写一个）  
(3) 
19. (1)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$   
(2)  $\text{Al} + 3\text{AgNO}_3 = \text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{Ag}$
20. (1) H 和 O  
(2) 71:18



三. 简答题 (共 10 分)

21. (1) 硫在纯氧中燃烧发出明亮的蓝紫色火焰, 在空气中燃烧发出微弱的淡蓝色火焰。(答案合理即可) (1 分)

(2) 同一种溶质在不同溶剂中溶解度不同 (或说明物质的溶解性和溶剂有关) (1 分)

22. (1)  $\text{N}_2$  (1 分)

(2) 进入试管水的体积约为试管容积的五分之一。(1 分)

23. (1)  $\text{CaCO}_3$ 、 $\text{BaCO}_3$  (1 分)

(2) 除去过量的氢氧化钠和碳酸钠。(1 分)

(3) 盐酸具有挥发性, 在蒸发过程中  $\text{HCl}$  逸出。(1 分)

24. (1) 盐酸 (1 分)

(2)  $3\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$  或者  $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$  (1 分) (答案合理即可)

(3)  $\text{Cl}_2 + 2\text{FeCl}_2 = 2\text{FeCl}_3$  (1 分)

四. 综合应用题 (共 10 分)

25. (1) 用止水夹夹紧胶皮管, 轻推或轻拉注射器活塞, 松开活塞后, 观察活塞是否回到原来的位置。(1 分) (答案合理即可)

(2) B (1 分)

(3)  $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  (1 分)

(4) 排水法 (1 分), 注入氢氧化钠溶液后, 排水法收集到的气体, 锥形瓶内压强变化较大 (1 分)

(5) 取锥形瓶内溶液少量于试管中, 加入足量的  $\text{CaCl}_2$  溶液, 有白色沉淀生成, 说明原溶液中含有碳酸钠, 向上层清液中加入酚酞溶液, 溶液变红, 说明原溶液中含有氢氧化钠。(答案合理即可) (2 分)

(6) 由题意可知  $m(\text{CO}_2) = 12\text{g} + 100\text{g} - 107.6\text{g} = 4.4\text{g}$ 。

解: 设 12g 石灰石中  $\text{CaCO}_3$  的质量为  $x$



100 44

$x$  4.4\text{g}

$$\frac{100}{44} = \frac{x}{4.4 \text{ g}} \quad (1 \text{ 分})$$

$$x = 10\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

答: 样品中  $\text{CaCO}_3$  的质量为 10g。