

# 2020 年九年级适应性测试

## 化学 参考答案

### 一、选择题（每小题 1 分，共 14 分）

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

### 二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. (1) Zn (2) 消除可燃物

16. (1) 100 g (2)  $t_1^{\circ}\text{C}$  时甲、乙的溶解度相等。（或其他合理答案）

17. (1)  $2\text{HCl} + \text{CaCO}_3 = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (2) 检验二氧化碳、收集并验满二氧化碳。

18. (1) Na、Mg、Al (2) Al、Mg、Na (3) Al、Mg、Na

19. 玻璃棒。加速溶解、防止液体局部过热。

20. (1)  $2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  （或  $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ ）

(2) 生成的二氧化碳气体会逸散到空气中。

(3) 气球膨胀，使气球受到的浮力增大，使天平失去平衡。

(4) 反应在密闭容器中进行，二氧化碳被氢氧化钠吸收。

### 三、简答题（共 10 分）

21. (1)  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$  (1 分)

(2) Ag、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$   $\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

22. (1)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

(2) 密闭容器内的氢气不断增多、反应体系温度不断升高。(1 分)

23. (1)  $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$ （或其他合理答案）(1 分)

每个牛孩身后都有一个牛家长



(2) 每 135 份质量的氯化铜与铁反应，生成 127 份质量的氯化亚铁，所以溶液的质量减轻。(或其他合理答案)

(1 分)

24. (1) 在空气中放置， $\text{CO}_2$  与  $\text{NaOH}$  溶液反应生成  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ， $\text{Na}_2\text{CO}_3$  与  $\text{BaCl}_2$  溶液反应生成  $\text{BaCO}_3$

沉淀。(1 分)

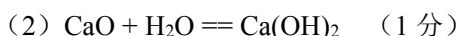
(2) 取 X、Y 混合液于试管中，加入足量的  $\text{CaCl}_2$  溶液，有白色沉淀，证明有  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  存在；

往上层清液中滴入几滴无色酚酞溶液，溶液变红色，证明有  $\text{NaOH}$  存在。(或其他合理答案) (2 分)

#### 四、综合应用题 (共 10 分)

25. (1) 分子之间有间隔、分子在不断地运动。(1 分)

量酒精时仰视读数。(或其他合理答案) (1 分)



(3) 把一个内壁蘸有澄清石灰水的烧杯罩在酒精灯火焰上方，观察到烧杯内壁有白色物质产生。(1 分)

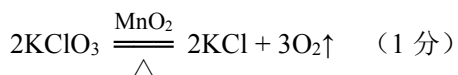
(4) 溶解性 (1 分)



试管口略向下倾斜。(或其他合理答案) (1 分)

$$\textcircled{2} \text{生成氧气的质量为 } 18.5 \text{ g} + 4.5 \text{ g} - 18.2 \text{ g} = 4.8 \text{ g}$$

设受热分解的氯酸钾的质量为  $x$ 。



245

96

$x$

4.8 g

$$\frac{245}{96} = \frac{x}{4.8 \text{ g}} \quad (1 \text{ 分})$$

每个牛孩身后都有一个牛家长

$x = 12.25 \text{ g}$  (1 分)

答：受热分解的氯酸钾的质量为 12.25 g。

## 加群步骤

- ① 长按下方二维码+小牛好友
- ② 备注 “孩子年级”  
加入【牛家长微信群】
- ③ 第一时间了解最新升学动态

小牛聊升学



微信公众号

郑州牛家长



升学信息 | 原创干货 | 家长社群 | 公益活动



每个牛孩身后都有一个牛家长