

# 2019年广东广州天河区广州中学初三一模化学试卷

## 一、选择题

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

12 D 13 A 14 A 15 B 16 A 17 D 18 C 19 D 20 B

## 二、非选择题

21 (1) 氧化物

(2) 1:三氧化二硫

2:分子的构成不同

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

②  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$

(4) ACD

22 (1) B

(2)  $\text{CuSO}_4 \xrightarrow{200^\circ\text{C}} \text{CuO} + \text{SO}_3 \uparrow$

(3) 红色固体溶解，出现红色沉淀，溶液由无色变蓝色

(4) 1:a

2:①②

23 (1) 40

(2) 先向溶液中加入适量氯化铵固体,再降温(先将溶液降温,再加入适量氯化铵固体)

(3) 25%

(4) 硝酸钾( $\text{KNO}_3$ )

(5) BC

24 (1) 探究在相同温度下, pH对降解反应速度的影响

(2) 当pH相等时, 温度升高, 降解反应速度先增大后减小

(3) 迅速把试管中液体的pH调到10

(4) 洁净干燥的玻璃棒蘸取待测液点在试纸的中部, 待pH试纸显色后

(5) BC

25 (1) ABC

(2)  $2\text{Cr} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$

(3) 将  $\text{Fe}^{2+}$  氧化成  $\text{Fe}^{3+}$

(4) 除去  $\text{Fe}^{3+}$  和  $\text{Cr}^{3+}$

(5)  $\text{NiSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{NiCO}_3 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

(6)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

(7) 1: 晾干

2:  $\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  晶体易溶于水, 难溶于乙醇, 用醇代替水进行洗涤, 减少晶体溶解损失

### 三、非选择题

26 (1) 1: 药匙

2: 胶头滴管

(2) 1: ①④⑤

2: BD

(3) 1: ②③①

2: E

○

- (4)  $\checkmark$  BC  
②  $\frac{56 \times 100 \text{ g} \times 74.5 \text{ g}}{135 \times 174.5 \text{ g}}$

27 (1) 石油

(2) 1:CO<sub>2</sub>

2:SO<sub>2</sub> 和 NO<sub>2</sub>

(3) ① 1:a 处白磷燃烧, b 处红磷不燃烧

2:覆盖有细沙的白磷

② BCA

28 (1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

(2) 1:B、D

2:CaCO<sub>3</sub> + 2HCl = CaCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub> ↑

(3) C

(4) 1:CO

2:关闭活塞甲, 打开活塞乙

(5) ACD

29 (1) ① K<sup>+</sup>

② CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

(2) 1:过量稀硝酸

2:过量的 Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 溶液

3:出现白色沉淀

4:K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

5:取少量步骤 2 中上层清液于试管中, 滴加少量 AgNO<sub>3</sub> 溶液

6:出现白色沉淀

7:KCl