

# 2020年广东广州白云区初三二模化学试卷

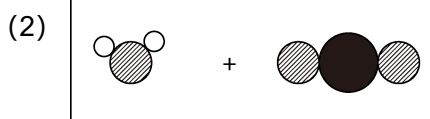
## 一、选择题

- 1 D 2 B 3 C 4 B 5 D 6 D 7 D 8 D 9 B 10 B 11 C  
12 B 13 D 14 A 15 A 16 B 17 B 18 A 19 D 20 C

## 二、填空题

21 (1) 1:CH<sub>4</sub>

2:盐



(3) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>

22 (1) B

(2) 甲

(3) 33.3%

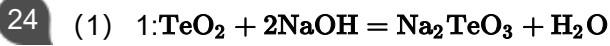
(4) 溶液变浑浊

(5) 20°C 时 A、B 的溶解度相等

23 (1) Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>、K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

(2)

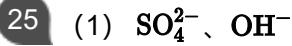
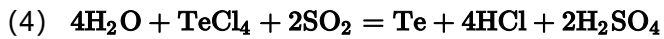
取样品，加入足量的硝酸钡，过滤，在滤液中加入硝酸银、稀硝酸，有白色沉淀生成，说明样品中含有氯化钠，没有明显现象，说明样品中不含氯化钠



2:+4



(3) 将  $\text{TeO}_2$  进行提纯富集



(2) 1:93

2:30

3:1400

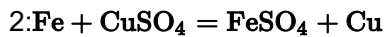
### 三、实验题

26 (1) 1:点滴板

2:取待测液滴在 pH 试纸上

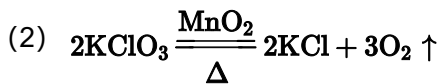
3:试纸变色

(2) 1:铁的表面有红色物质生成，B 中无现象



27 (1) 1:长颈漏斗

2:铁架台



(3) a

(4) 1:C

2:G

3:倒扣的漏斗增加了氢氧化钠溶液吸收  $\text{Cl}_2$  的面积

(5) 1:硝酸银溶液等银的盐溶液

2:盐都是溶液, 生成物中有沉淀生成

3:生成白色沉淀

28

(1) ① 1:50

2:9.6

② AD

(2) 1:  $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CaCO}_3 = (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

2:复分解

29

(1) ① 质量守恒定律

② 气体不是氧气, 是因为氧气不能燃烧; 白色固体不是氧化钙, 是因为氧化钙能和水反应生成氢氧化钙

(2) 1:乙炔

2:加入适量水, 滴加酚酞试液, 溶液变红色

(3) ①  $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_2 \uparrow + \text{Ca}(\text{OH})_2$

② 88