

# 2019年广东广州天河区广州市第一一三中学初三 一模化学试卷

## 一、单项选择题

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

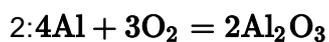
12 D 13 A 14 C 15 B 16 B 17 A 18 A 19 A 20 D

## 二、非选择题

21 (1) be

(2) 钙

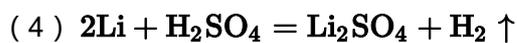
(3) 1:延展



22 (1) 分子

(2) B、D

(3) 17:9



23 (1) II、IV

(2) 1:量筒中有 40 mL 水倒吸入 A 瓶中

2:装置 A 未冷却至室温便打开止水夹 K<sub>2</sub>

24 (1) BC

(2) ① 30°C 时, 甲、乙的溶解度均为 40 g

② C

③ 75

④ D

25 (1) 生石灰

(2) 过滤

(3) 0.18%

(4)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(5) ①④

26 (1) ① 锥形瓶、长颈漏斗

② 1:A、D



③ b

(2) ① 1:控制反应的发生和停止

2:碳粉逐渐减少

② 浓硫酸

③ 1:红色固体变为黑色

2:澄清石灰水

④ 尾气处理, 收集有毒气体 CO, 防止污染空气

27 (1) 化合

(2) 1:  $\text{MnSO}_4 + 2\text{NaHCO}_3 = \text{MnCO}_3 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

2:  $\text{NaHCO}_3$

(3) 1:  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

2:足量水

3:  $\text{BaCl}$

4:不产生白色沉淀

(4) A

28 (1) 1:O<sub>2</sub>

2:红砖粉未能加快 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 的分解速率

3:化学性质和质量

4:D 试管中气泡产生速率快于 C 试管

(2) 3

29 1:研钵

2:少量熟石灰

3:研磨

4:有刺激性气味气体生成

5:Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 溶液

6:CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

7:滤液

8:AgNO<sub>3</sub> 溶液