

# 2018~2019学年广东广州花都区初三上学期期末 化学试卷

## 一、选择题

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

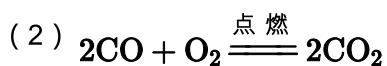
## 二、非选择题

- 21 (1) 3 Mg  
(2)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$   
(3)  $\text{K}_2\text{O}$   
(4)  $\text{N}_2\text{O}_5$   
(5)  $\text{C}_2\text{H}_4$   
(6)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

- 22 (1)  $\text{N}_2$   
(2)  $\text{CO}_2$   
(3) He  
(4)  $\text{SO}_2$

- 23 (1) 1:A

2:3



(3) 物理变化

24 (1) 试管中的白磷燃烧，而热水中的白磷没有燃烧

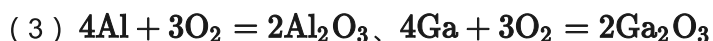
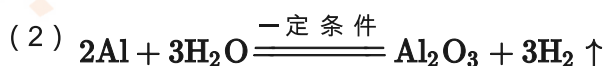
(2) 1:木屑的着火点低于煤粉的着火点

2:降低了周围的温度至蜡烛的着火点以下

(3) 1:CH<sub>4</sub>

2:A

25 (1) Al



(4) 常温下反应，节约能源

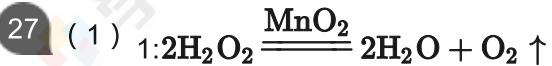
26 (1) 1:漏斗

2:引流

(2) 1:凹液面的最低处

2:42

(3) 导管内形成一段水柱



2:分解反应

(2) 1:F

2:方便在集气瓶中留少量水

(3) 试管口放一团棉花

(4) abc

28 (1) 1:25

2:粗颗粒

3:9.125%

4:25

5:细颗粒

6:18.25%

(2) 在其他条件不变时, 温度越高, 反应越剧烈

(3) 6

(4) 1:  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

2:2.64

29 (1) 利于活性铁粉脱氧保鲜剂与氧气、水分接触

(2)  $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$

(3) 1:澄清的石灰水变浑浊

2:有气泡产生, 溶液变成浅绿色

3:有白色沉淀产生