

18-19 学年荔湾区初三化学期末答案

第一部分 选择题

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

第二部分 非选择题

21

- (1) 2Ca^{2+}
- (2) Na_2CO_3
- (3) 氢氧化铝
- (4) Na_2O_2

22

- (1) C
- (2) $4\text{Mg} + 2\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4\text{MgO} + 2\text{C}$
- (3) A

23

- (1) 75 银白色、熔沸点高
- (2) +7
- (3) $\text{Re} + 2\text{S} \xrightarrow{\text{高温}} \text{ReS}_2$ 93:32

24

- (1) 剧烈燃烧、火星四射、生成黑色固体

(2) ①气

②有 < 因为 S 燃烧时有火焰, 证明是 S 蒸汽在燃烧 $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$

25

- (1) O_2

(2) 黑色固体溶解，有气泡产生，溶液变成浅绿色 FeCl_2

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

(4) 放热反应

26

(1) 物理变化

(2) ②

(3) 一氧化氮

(4) 3.4

27

实验探究一

实验步骤	实验现象	实验结论与解释
	带火星的木条复燃	
		质量和化学性质
		红砖粉末催化效果没有 MnO_2 好

(1) 烧杯

(2) A

实验探究二

温度越高，过氧化氢分解速率越快

28

【猜想】CO

【现象与分析】

预期的现象	相应的结论

氯化钡试纸从黄色变成蓝色	②
澄清石灰水变浑浊 ;氯化钡试纸从黄色变成蓝色	③

【反思】



(2) 还原

29

(1) A $2KClO_3 \xrightarrow{\text{加热}} 2KCl + 3O_2 \uparrow$ 可行 高锰酸钾加热分解会生成二氧化锰, 从而催化氯酸钾分解

(2) B E AC

(3)

实验步骤	实验现象	实验结论
将装满二氧化硫的试管倒扣在装满水的水槽中, 然后打开橡胶塞, 观察现象	试管内液面上升	

