2017~2018学年广东广州越秀区广东实验中学初三上学期期中化学试卷

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

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

21 (1) N_2

(2) $3Na^+$

(3) $\overset{+2}{Mg}O$

(4) Al_2O_3

(5) 1:Na_2SO_4

2:$KClO_3$

3:$HClO_3$

(6) $C+2CuO\overset{高温}{=\!=\!=}2Cu+CO_2\uparrow$

22 (1) ① 1:$2H_2O$

2:$3S$

3:2

② 能

(2) ① $2H_2S+SO_2=2H_2O+3S\downarrow$

② BE

23 (1) B

(2) 一氧化碳

(3) 在空气中充分灼烧

(4) 氯化铵

24 (1) 3

(2) 得到

(3) 离子

25 (1) 煮沸

(2) 蒸馏

(3) ① D ② BD

③ 吸附

26 (1) 1:漏斗

2:玻璃棒

3:烧杯

4:引流

(2) 漏斗的低端没有紧靠烧杯内壁

27 (1) 集气瓶

(2) $2KMnO_4 \overset{\Delta}{=} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$

(3) 1:$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$

2:50

(4) 1:A

2:C

3:C

4:F

(5) 1:D

2:H

3:$NH_4Cl + NaNO_2 = NaCl + 2H_2O + N_2\uparrow$

28 (1) 1:温度

2:反应时间

(2) 比较相同时间，不同反应温度对粗碲沉淀率的影响

(3) 1:80

2:2.0

(4) A

29 (1) Cu，S

(2)

实验步骤	预期现象与结论
取两支试管加入等量过氧化氢，向其中一支加入适量固体	如果两支试管产生气泡的速率相等，则固体物质为活性炭； 如果加入固体的那支试管产生气泡速率较快，则固体物质为二氧化锰