

2019 广州中考化学答案

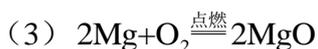
一. 选择题

1-5 BCABA 6-10 DCBAC
11-15DDCBA 16-20 CDADB

二.

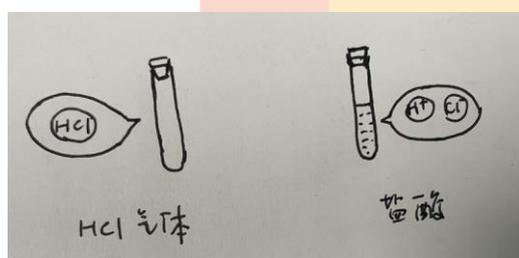
21. (1) 分子

(2) 化学



22. (1) 染有石蕊的纸条变红

(2) 固体溶解, 有气泡产生; $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$



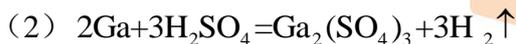
(3)

23. (1) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

(2) 该样品中一定含有 BaCl_2 和 NaOH , 至少含有 Na_2CO_3 和 K_2SO_4 其中一种

(3) 取少量步骤 I 所得固体于试管中, 滴加过量的稀盐酸, 若固体不溶解, 则样品中含 K_2SO_4 ; 若固体完全溶解, 则样品中含 Na_2CO_3 ; 若部分溶解, 则样品中含 Na_2CO_3 和 K_2SO_4 .

24. (1) 31



(3) ① NH_4^+ 、 SO_4^{2-}

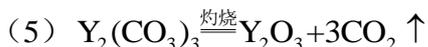


25. (1) +3



(3) FeCl_3 、 CuCl_2

(4) 增大



(6) ④

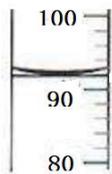
三.

26. (1) 乙; 甲

(2) 将导管移出液面; 熄灭酒精灯



- (2) 用弹簧夹夹紧橡胶管；长颈漏斗内水柱不下降
 (3) 横放；长颈漏斗；浸没长颈漏斗下端
 (4) 蜡烛一开始持续燃烧，之后熄灭



28. (1) ①10.0；②；③氢氧化钠溶液 10%

- (2) ①先产生白色浑浊，继续通二氧化碳，溶液又变澄清；
 ②一段时间后出现白色沉淀；
 ③2316；40

29.

- ① 加入少量 AgNO_3 溶液；有白色沉淀产生；
 ② 可溶性碱； CoCl_2 溶液中含 Co^{2+} ， $\text{Co}(\text{OH})_2$ 难溶于水；加入少量 NaOH 溶液；有粉红色固体生成；
 ③ 含 CO_3^{2-} 的盐； CoCl_2 溶液中含 Co^{2+} ， CoCO_3 难溶于水；加入少量 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 溶液；有粉红色固体生成