2018年天津南开区初三二模化学试卷(答案)

一、选择题

1. B

2. B

3. A

4. D

5. D

6. C

7. A

8. C

9. C

10. B

二、选择题

11. A

12. C

13. CD

14. C

15. BD

三、填空题

16. （1）③

（2）④

（3）①

（4）②

（5）⑥

（6） ⑤

17. （1） 乳化

（2） 禽蛋

（3） HCl

（4） 得；MgF_2

（5） B

18. （1） 肥皂水

（2） C

（3） $1:2$

19. （1） $C+O_2\xlongequal{点燃}CO_2$

（2） $Mg+H_2SO_4=MgSO_4+H_2\uparrow$

（3） $CuSO_4+BaCl_2=CuCl_2+BaSO_4\downarrow$

20. （1） CuO；$2CO+O_2\xlongequal{点燃}2CO_2$

（2） CaO；$CaCl_2+Na_2CO_3=CaCO_3\downarrow+2NaCl$

21. （1） C

（2） $Fe_2O_3+3CO\xlongequal{高温}2Fe+3CO_2$

（3） $2K_2FeO_4+3Zn=Fe_2O_3+ZnO+2K_2ZnO_2$；$+3$

（4） C

（5） 5.6

四、实验题

22. （1） 长颈漏斗

（2） BE或BD；$2KMnO_4\xlongequal{\Delta}K_2MnO_4+MnO_2+O_2\uparrow$

（3） AD；熄灭

（4） A

23. （1） 蒸发；90%

（2） ① A

② 18；A

③ 搅拌，加速溶解

④ AB

（3） 9.2

24. （1） NH_3；红

（2） Na_2SO_4

（3） $BaCO_3 + 2HCl = BaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$

（4） 碱

五、计算题

25. （1） $1:2$

（2） 170

（3） 1.6

26. （1） 设参加反应的硫酸镁的质量为 x，参加反应的氢氧化钠的质量为 y，反应生成硫酸钠的质量为 z，

$MgSO_4 + 2NaOH = Mg(OH)_2 \downarrow + Na_2SO_4$

$120 \quad 80 \quad 58 \quad 142$

$x \quad y \quad 5.8\ g \quad z$

$\frac{120}{x} = \frac{58}{5.8\ g}$，

$x = 12\ g$，

$\frac{80}{y} = \frac{58}{5.8\ g}$，

$y = 8\ g$，

$\frac{58}{5.8\ g} = \frac{142}{z}$，

$z = 14.2\ g$，

原混合物中硫酸钠的质量为 $12.8\ g - 12\ g = 0.8\ g$

（2） 反应后得到硫酸钠溶液的质量为 $(14.2\ g + 0.8\ g) \div 15\% = 100\ g$，

所加入氢氧化钠溶液的质量为 $100\ g + 5.8\ g - 50\ g - 12.8\ g = 43\ g$，

所加氢氧化钠溶液中溶质的质量分数为 $\frac{8\ g}{43\ g} \times 100\% = 18.6\%$，

答：原混合物中硫酸钠的质量为 $0.8\ g$，所加氢氧化钠溶液中溶质的质量分数为 18.6%