



2017 青大附二模参考答案

一. 1-5 CDDCA 6-10 ACCBC 11-16 BADDAC

二. 17 AB 18 AL 19 C 20 A 21 B 22 B

23. (1) 糖类 (2) C (3) 灼烧闻气味 (4) 具有相同的核电荷数(质子数)

24. (1) ①分液漏斗 ②集气瓶

(2) 稀盐酸 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ D 澄清石灰水变浑浊 BCF

(3) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2 + \text{O}_2\uparrow$ E O_2 不易溶于水 (或 F O_2 密度比空气大)

25. (1) CuSO_4 CO_2 (2) 改良酸性土壤 (3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ (A+B) 置换

(4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 = \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (A+D)

26. (1) C (2) 湿润的蓝色石蕊试纸变红, 干燥的蓝色石蕊试纸不变色

(3) ABD 阴离子 SO_4^{2-} 和 Ba^{2+} 结合生成 BaSO_4 沉淀

27. (1) 搅拌, 防止局部温度过高造成液滴飞溅 (2) ①②

(3) ① Mg(OH)_2 ② 除去过量的 NaOH ③ 大于

28. (1) CuSO_4 H_2SO_4 (2) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ (3) 缺铁性贫血

(4) H_2O CO_2 BD

29. (1) AC

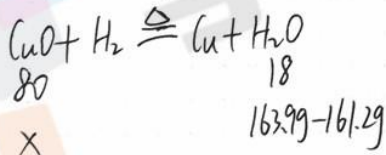
(2) ① $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

② 不同意 H_2SO_4 过量 使溶液显酸性, 也使溶液呈无色

③ Na^+ K^+ NO_3^- SO_4^{2-} H^+

30. (1) 验证 H_2 中 H_2O 已除尽 (3) 偏大 B

(2) 解: 设 CuO 质量为 x



$$\frac{80}{18} = \frac{x}{163.99 - 161.29}$$

$$x = 12.9$$

$$\frac{12.9}{15.9} \times 100\% = 80\%$$

答: CuO 样品纯度为 80%

让我们重新定义教育
LET US REDEFINE EDUCATION