

南开区 2013 年初中毕业生学业质量调查（一）化学试卷答案

一.选择题（单选）：

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

二.选择题（不定项）：

11.AD 12.A 13.D 14.BC 15.BC

三.填空题：

16.（1） NaHCO_3 （2） CO （3） H_2SO_4 （4） H_2O （5） CO_2 （6） Ca(OH)_2 （其他答案合理即可）17.（1） n （2） $34.0\text{g}<X<37.0\text{g}$ （3） KCl （4）28.6%

18.原子 核外电子 金属 盐

19.（1） $\text{CaO}+\text{H}_2\text{O}=\text{Ca(OH)}_2$ （2）二氧化硅 氧化物 +4（3）除去食品袋内的氧气，使食品不易变质

四.简答题：

20.（1） $\text{CO}_2+\text{H}_2\text{O}=\text{H}_2\text{CO}_3$ （2） $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO}+\text{CO}_2\uparrow$ （3） $\text{Fe}+\text{CuCl}_2=\text{Cu}+\text{FeCl}_2$ （4） $2\text{KOH}+\text{H}_2\text{SO}_4=\text{K}_2\text{SO}_4+2\text{H}_2\text{O}$ （其他答案合理即可）21.盐酸 有气泡产生 2 $\text{NaOH}+\text{HCl}=\text{NaCl}+\text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{Na}_2\text{CO}_3+2\text{HCl}=2\text{NaCl}+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$ 22.（1） FeSO_4 （2） $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3+2\text{H}_2\text{SO}_4=2\text{CuSO}_4+3\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$ （3） $\text{Fe}+\text{CuSO}_4=\text{Cu}+\text{FeSO}_4$ $\text{Fe}+\text{H}_2\text{SO}_4=\text{FeSO}_4+\text{H}_2\uparrow$

五.实验题：

23.（1）酒精灯 试管（2） O_2 H_2 BC 密度比空气大，能溶于水且与水反应（3）铺少量水或细沙

24.①稀盐酸 ②氢氧化钠稀溶液 ③食盐水 ④酚酞试液

25.（1） NaOH （2）纯碱（或苏打） NaHCO_3 （3） $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow+\text{O}_2\uparrow$ 26.浅绿（1）收集产生气体，用带火星的木条检验（2） H_2O H_2 H_2SO_4

六.计算题：

27.（1）98g 64g（2）553ml（3）2g

28.（1）78.8%（2）19.6%