参考答案

1. 有关气体干燥的题型

1.生石灰 碱石灰 浓硫酸 无水硫酸铜 无水氯化钙 2.B 3.A 4.B

1. 物质用途的有关题目

1. NH4Cl Ca（OH）2 HCl H2  2.CH4 NH4HCO3  NaCl O2

3. CH4  Hg Ca（OH）2  H2 O 4.②④⑤③

1. 有关PH变化的题目

1.B 2.B 3.A

4.PH=7 PH>7 ②③ 甲 乙错误，不要用蒸馏水将PH试纸润湿

丙错误，不该将PH试纸直接浸入氯化钠溶液 错 Na2 CO3

5.10 蓝 HCl NaCl 6.A

四.有关质量变化的有关题目

1.A 2.A 3.B 4.B 5.B

五.有关除杂的题目

1.B 2.B 3.B 4.D

六.有关质量分数的计算

1.C 2.A 3.D 4.D 5.C 6.D

七.有关金属活动性题目

1.A 2.BD 3.D 4.B 5.C

八.有关酸碱盐性质的题目

1.BD 2.BD

九.计算题

3.(1)600

(2)解：设要这种除锈剂体积X

5㎏·10%=1.2g/ml·X·36.5%

X = 1140ml

答：要这种除锈剂1140ml

第一章各种题型复习题

3. 3种 NaCl

验证的实验方法 可能观察到的实验现象 结论

取两份溶液，一份滴加BaCl2，，一份滴加Na2SO4 1.均无沉淀出现 恰好完全反应

2.滴加BaCl2的那份出现沉淀 Na2SO4过量

3.滴加Na2SO4的那份出现沉淀 BaCl2过量

4.① 3 ②CaCO3 ③生石灰过多

5.（1）CO2 + 2NaOH = Na2 CO3 + H2O

(2)瓶内二氧化碳气体反应完了，没有介质无法传播声音。

九.物质检测与推断题

1.D 2.(1)BaCl2 KOH Cu(OH)2 (2)H2O (3)KCl K2SO4

3.D 4.B 5.C 6.D 7.B

8.一定有K2 CO3 BaCl2 一定没有BaSO4 K2SO4

9.D

十.有关化学反应的题目

1.D 2.B

十一.有关化学实验题目

1.A 2.B 3.A

十二.有关化学方程式的题目

1.（1）SO2 + 2NaOH = Na2SO3 + H2O （2）CuSO4 + Ca(OH)2 = Cu(OH)2↓ + CaSO4

（3）3H2SO4 + Fe2O3 = Fe2(SO4)3 + 3H2O （4）HNO3 + CaCO3 = Ca(NO3)2 + H2O + CO2↑

2.(1)CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + H2O + CO2↑

用稀硫酸制取二氧化碳会生成微溶的硫酸钙附着在石灰石表面阻碍反应进行

高温

（2）CaCO3 =======CaO + CO2↑ 分解

催化剂

（3）催化作用 H2O ===== H2↑+ O2↑

光照

3.（1）CaO HCl Ca(OH)2 CaCl2

高温

（2）CaCO3 =======CaO + CO2↑

Ca(OH)2 + 2HCl = CaCl2 + H2O

十三.有关复分解反应的条件题目

1.C

十四.物质分类题目

1.D 2.C 3.C 4.C

十五.有关化学计算的题型

解：（1）设量取了质量分数为37%的浓盐酸体积X

1.18g/㎝3·X ·37% = 200g·5%

X = 22.9ml

（2）设污水中所含氢氧化钠的质量分数y

NaOH + HCl = NaCl + H2O

40 36.5

80g·y 73.0g·5%

40 36.5

\_\_\_\_\_\_ ==\_\_\_\_\_\_\_\_\_

80g·y 73.0g·5%

y = 5%

答：量取了37%的浓盐酸22.9ml，污水所含氢氧化钠的质量分数为5%