昆八中2021-2022学年度上学期期末考

高一化学答案

一、选择题（共48分，共24题，每题2分）

DDCBA ADCBA BCBAB CABBB DDCA

二、填空题（共52分，除特殊标注外每空2分）

25．（12分）（1）第二周期第ⅣA族(1分)

（2）NaOH(1分)

（3）S2-(1分)

（4）Al(OH)3＋3H＋=Al3＋＋3H2O

（5） H2O(1分) 水中存在分子间氢键 (1分)

（6） HCl (1分) Cl的非金属性更强 (1分)

（7）H-O-O-H(1分)

（8）→

26．（14分）（1）④⑥⑨

（2）①②③⑦⑨⑩

（3） 氯化氢(1分) 饱和食盐水氯化氢(1分)

（4）H++ 

（5）光照时，氯水中次氯酸发生分解生成盐酸和氧气，弱酸变为强酸

27．（13分）（1）为反应提供水蒸气(1分)

（2）3Fe+4H2O(g)Fe3O4+4H2

（3）防止铁粉被装置中的空气(或氧气)氧化

（4）黑色的粉末变成紫红色，且管壁产生水珠

（5） SCN-被过量的氯水氧化 2Fe2++H2O2+2H+=2Fe3++2H2O 2Fe3++Cu=2Fe2++Cu2+

28．（13分）（1） CaSO4•2H2O、Na2SO4•10H2O(1分,写出一种即可) CuFeS2 (1分)

（2）1：2

（3）取少量溶液于试管中，向其中加入过量稀盐酸，再滴加BaCl2溶液，如果产生白色沉淀，证明混有Na2SO4

（4）Cl2+SO2+2H2O=2Cl-+SO+4H+

（5）Cu+2H2SO4(浓)CuSO4+SO2↑+2H2O 强氧化性、酸性

方案乙无污染产生，原料利用率高(1分)