**R九年化学（9单元）答案**

**1～5 BDCBB 6～10 CDCAA 11～15 BDBCB**

**16．⑴N2 ⑵2Au ⑶Na＋ ⑷C2H5OH**

**17．⑴常温下，碳的化学性质不活泼 ⑵化学 ⑶CH4＋2O2 点燃 CO2＋2H2O ⑷D**

**18．⑴23 ⑵4 ⑶D ⑷最外层电子数相同**

**19．⑴升高温度（加入C，蒸发溶剂） ⑵75 ⑶ac**

**20．⑴天然气 ⑵2H2＋O2 点燃 2H2O ⑶制取成本高，贮存困难 ⑷爆炸**

**21．⑴铜（Cu） ⑵③ ⑶Ag Al(NO3)3、Cu(NO3)2 Al(NO3)3、Cu(NO3)2、AgNO3**

**22．⑴Al ⑵****Fe2O3＋3CO 高温 2Fe＋3CO2 ⑶置换反应 ⑷C＋CO2 高温 2CO**

**23．⑴烧杯 玻璃棒 ⑵称量时砝码和氯化钠位置放反了 12 所配置氯化钠溶液溶质质量分数偏小 ⑶18%**

**24．⑴集气瓶 收集或贮存少量气体 ⑵ABEG** **CaCO3+2HCl CaCl2+H2O+CO2↑**

**（或****2H2O2 MnO2 2H2O＋O2↑） ⑶a**

**25．⑴甲 ⑵2Al＋3CuSO4 Al2(SO4)3＋3Cu**

**⑶甲中硫酸铜溶液中也含水，没明显现象 ①Cl－ ②铝丝表面没有变化 正确**

**26．⑴20% ⑵解：设实验中生成氯化钙的质量为x，生成二氧化碳的质量为y。**

**20片钙片中碳酸钙的质量为20×0.5g－5g=5g**

**CaCO3＋2HCl CaCl2＋H2O＋CO2↑**

**100 111 44**

**5g x y**

** x=5.55g y=2.2g**

**所得溶液的溶质质量分数为：×100%=5%**

**答：恰好完全反应时所得溶液的溶质质量分数为5%。**