**高二年级化学第2课时《原电池的再认识A》拓展提升任务参考答案**

1．（1）还原（2）2NH3－6e－＋6OH－=== N2＋6H2O

2.正极反应式：O2+2CO2+4e-==2CO32- 总电池反应式：2CO+O2==2CO2

3.负极反应：2CO32－＋ 2H2－ 4e－＝ 2CO2＋ 2H2O

正极反应：O2＋ 2CO2＋ 4e－＝ 2CO32－

电池反应：2H2＋ O2＝ 2H2O

4．（1）食盐溶于水形成电解质溶液

（2）2Al-6e-=2Al3+；3Ag2S+6e-=6Ag+3S2-

（3）3Ag2S+2Al+6H2O==6Ag+2Al(OH)3↓+3H2S↑

5. （1）失电子被氧化，具有还原性

（2）钾离子移向硫酸铜溶液

（3）O2 + 4e－+2H2O === 4OH－

CH4－8e－+ 10OH－=== CO32－+ 7H2O