**高二化学《电解池习题课》基础作业参考答案**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| 答案 | B | D | C | A | D | B | B | C |

9. (1) 2Al2O3(熔融)  4Al+ 3O2↑

(2) ① 4OH- - 4e- = 2H20 + O2↑

②通电开始时，阴极发生的电极反应是2H20+2e**-**=H2↑+2OH**-** (或 2H++2e-=H2↑)，生成了大量的OH-,所以pH会增大。

③ B

10.（1）①2H++2e-=H2↑ 放出气体，溶液变红

②2Cl—2e-=Cl2↑ 把湿润的碘化钾淀粉试纸放在Y电极附近，试纸变蓝色。

（2）①纯铜 Cu2++2e-=Cu

②粗铜 Cu—2e-=Cu2+