**《有机化学中的氧化还原反应B》拓展提升作业**

**参考答案**

1．

（1）①CH3COOH

②检测仪显示为绿色（或橙色变为绿色、或颜色的变化程度）

（2）≥0.3636 （

（3）CH3CH2OH+O2CH3CHO+H2O2

2．

（1）1，2-二溴乙烷

（2） ① 醛基

Cu或Ag

△

② 2CH3CH2OH + O2 2CH3CHO + 2H2O

氧化反应

[ ]*n*

催化剂

③ *n* CH2=CH2 —CH2—CH2—

3．

（1）①

②溴原子最外层有7个电子，易得1个电子形成稳定结构

（2）①Br2 + H2O＝HBr + HBrO

②排除溴挥发的影响，说明乙醇与溴水能发生反应

③加热（或温度）

④加入新制的Cu(OH)2，加热

⑤HBr CH3COOH

（3）①Ⅰ、Ⅱ、Ⅲ

② CH3CHO + Br2 + H2O ＝ CH3COOH + 2HBr