**《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 （$\frac{4}{11}）$

（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