|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| D | B | D | B | C | C | D | B | B | C | C | A | C |
| 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |  |
| A | B | A | D | C | A | C | B | B | C | A | C |  |

**昆明八中高2020届高二上学期开学检测**

**化学答案**

26. （1）CH2=CH2

（2）羟基 羧基（各1分）

（3）酸性KMnO4溶液或酸性K2CrO7溶液（答案合理即可）

（4） 2CH3CH2OH＋O22CH3CHO＋2H2O 催化氧化（或氧化）（1分）

CH3COOH＋CH3CH2OHCH3COOC2H5＋H2O 酯化反应（或取代反应）（1分）

27.  氧化反应  羧基（1分）   

28. 2H2O22H2O+O2↑ 干燥O2 使D中乙醇变为蒸气进入M参加反应,用水浴加热使乙醇气流较平稳 2CH3CH2OH+O22CH3CHO+2H2O 受热部分的铜丝交替出现变黑、变红的现象 实验结束后,卸下装置F中盛有少量蒸馏水的试管,从中取出少许溶液做银镜反应实验[也可使之与新制Cu(OH)2悬浊液反应],来证明乙醛的生成

29. 秒表（1分） SO2会部分溶于水 测定一段时间内生成硫沉淀的质量(或实时测定溶液中氢离子浓度等) 4 *t*1 <*t*2 <*t*3 1：3 C D