2018—2019学年下期期末考试

高一化学 参考答案

**选择题**（本题包括16小题，每小题3分，共48分）

1.A 2.C 3.A 4.D 5.B 6.D 7.C 8.C 9.A 10.D 11.A 12.D 13.C 14.B 15.B 16.B

**非选择题**（本题包括5小题，共52分）

17.（共6分，每空2分）

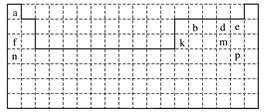
（1）CH3CH2CH2CH3  CH3CH(CH3)2

（2）Zn - 2e- = Zn2+

（3）

18.（共10分，每题2分）

（1）



1. 

（3）离子键，共价键（或非极性键）

（4）b

（5）C D

19.（共13分）

（1）MnO2 + 4HCl（浓）学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ MnCl2 + Cl2↑ + 2H2O （2分）

（2）除去Cl2中的HCl （2分）

（3）2Br- + Cl2 = Br2 + 2Cl- （2分）

C中溶液分为两层，下层（或四氯化碳层）液体为紫红色（2分）, 不能 （1分）

（4）取少量固体于试管中，向试管中加入浓NaOH溶液，加热，将湿润的红色石蕊试纸放在试管口附近，红色石蕊试纸变蓝，气体为氨气，则该固体为铵盐 （2分）

（5）在F中的导管上装一个气球（或其他合理答案）（2分）

20.（共10分，每空2分）

（1）484 （2）BC （3）13.44

（4）0.005 mol•L-1•s-1    升高温度（或其他合理答案）

21.（共13分，化学方程式每个2分，其余每空1分）

1. 
2. ③
3. 石蕊溶液（碳酸钠溶液、碳酸氢钠溶液等答案合理即可）



（5）①防止暴沸 冷凝 饱和碳酸钠溶液

②蒸馏烧瓶 b 77.2℃