**2021届昆明市统测2化学模拟试题**

**参考答案**

1. **C**
2. **B**
3. **D**
4. **C**
5. **B**
6. **C**
7. **D**

**26.（除特殊标注外，其余每空2分，共14分）**

加热、将锌渣粉碎、搅拌、适当增大硝酸的浓度等（1分） ZnO、ZnCO3或Zn(OH)2 4.7≤pH<6.0 除去Mn2+ （1分） 2MnO4-+3Mn2++ 2H2O =5MnO2↓+4H+ Fe(OH)3、Al(OH)3、MnO2

3Zn(NO3)2+3Na2CO3+3H2O = ZnCO3figure2Zn(OH)2figureH2O↓+2CO2↑+6NaNO3

或3Zn(NO3)2+5Na2CO3+5H2O=ZnCO3figure2Zn(OH)2figureH2O↓+4NaHCO3+6NaNO3

静置，取上层清液少许于试管中，往试管中继续滴加碳酸钠溶液，若无沉淀产生，则纯碱过量

27. **（除特殊标注外，其余每空2分，共15分）**

b（1分） 牛角管 平衡压强，使 CCl4 液体顺利流下 排除装置中的空气，防止加热时氢气遇氧气发生爆炸 使 CCl4 转化为气体，与氢气混合均匀 < CCl4+H2CHCl3+HCl 63.7%

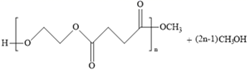
28.**（除特殊标注外，其余每空2分，共14分）**

N2H4(g)＋O2(g)=N2(g)＋2H2O(g)　ΔH＝－562.5 kJ·mol－1 0.0875 (MPa)-1 AC < (1分) 0.05mol/(L⋅min) **>** (1分) O2+2N2O5+4e-═4NO 8.64g

**35.（除特殊标注外，其余每空2分，共15分）**

球形 (1分) sp2 Co、O、N 平面三角形 BF3、CO32-  H2O 有两对孤对电子，NH3有一对孤对电子， 所以H2O的孤对电子对键的斥力比NH3要大 , H2O的化学键被两对孤对电子压迫， 键角就变小了 12 

36. **（除特殊标注外，其余每空2分，共15分）**

乙烯 (1分) 羟基(1分) figure figure figure figure 加成(1分) 10 