2022年高三三测参考答案

化学

7.D 8.D 9.A 10.A 11.C 12.C 13.B

26.（14分）

（1）（2分）

（2）球形干燥管（1分） 受热均匀，便于控制温度（2分） 温度计（1分）

（3）除去乙烯中的水和乙醇（2分） 浓硫酸和乙烯能发生加成反应（1分）

（4）收集乙烯气体（1分） 不会引入水蒸气（1分）

（5）验证生成的乙烯或吸收多余的乙烯气体，防止污染空气 （1分）

（6）反应条件温和（温度低）、副反应少、产物更纯净、反应剩余物易处理等中的任意两点（2分）

27.（15分）

（1）粉碎 （1分）

（2）80℃～90℃ （1分） 当NaOH溶液浓度为1 mol∙L-1时浸出率已很高，若再增大浓度浸出率没有明显提高，且会导致后续在调pH时消耗更多的硫酸，增加成本。（2分）

（3）PbO+2OH-  PbO22-+H2O（2分）

（4）CuS、PbS（2分） 6.67×10-13 （1分）

（5）TeO32-+4e-+3H2O  Te+6OH- （2分） 碱浸和溶解TeO2（2分） 45.4 g（2分）

28.（14分）

（1）+124.2 kJ·mol-1（2分）
（2）CO2+H2CO+H2O（2分）

（3） （2分）催化剂中毒（答案合理即可）（2分）

（4）69.5% （2分） 0.15（2分）

（5）  AB（2分）

35.（15分）

（1）①3d84s2（1分），第四周期第Ⅷ族（1分）

②O>N>C（1分）

③这三种元素都是过渡元素，在元素周期表中位置和Ni相近，可能具有相似的性质（2分）

（2）①CO2中心原子为sp杂化，键角为180度；CH4和H2O中心原子均为sp3杂化。H2O中孤对电子与成键电子对之间的斥力大于CH4中成键电子对之间的斥力，故键角：CO2>CH4>H2O （2分）

②sp2、sp2（2分）

③（2分）

1. ①Cu3AgH8 (2分)

②（2分）

36.（15分）

（1）甲醇（1分）

（2）（2分）

（3）（2分）

（4）NaOH水溶液（1分）

（5）（2分）

（6）8种（2分）；（2分）

（7）还原反应（1分）；LiAlH4中的H为-1价，易和H2O发生反应生成H2（2分）