**参考答案**

1．D 2．B 3．D 4．A 5．D 6．B 7．A 8．D 9．B 10．C 11．B

12．C 13．C 14．D 15．A 16．A 17．A 18．C 19．B 20．B 21．C

22．B 23．A 24．A 25．C

26．（10分，每空2分）(CH3)3CH CH3CH=CHCH3＋H2CH3CH2CH2CH3

不同，使溴水褪色是发生了加成反应，使酸性KMnO4溶液褪色是发生了氧化反应

CH2=C(CH3)2 3

1. （16分，每空2分）分液漏斗 吸收SO2防止污染空气及防倒吸 Cu+2H2SO4(浓)CuSO4+SO2↑+2H2O 品红溶液褪色 加热装置B中的液体

取少量所得溶液于试管中再加入BaCl2溶液，出现白色沉淀 BaSO4 b

28．（12分）H2（1分） NH3 （1分） NO （1分）

2NH3＋3CuON2＋3Cu＋3H2O（2分） 6NO＋4NH35N2＋6H2O（2分） 有（1分） 二氧化氮与水反应生成硝酸，硝酸可将二氧化硫或亚硫酸氧化成硫酸，硫酸与氯化钡反应可生成硫酸钡沉淀（2分）

MnO2＋4HClCl2↑＋MnCl2＋2H2O（2分）

1. （12分）放热 （1分） AC（2分） 正（1分） 有气泡产生（1分）

2H++2e-=H2↑（1分） 作正极反应物（1分） 负（1分）

C（2分） H2+2OH-—2e-=2H2O （2分）