**“2017化学实验20161026” 答案**

**1.D 2. B 3.B 4.C 5.D 6.C 7. B 8. C 9.A 10.D 11.B 12.A 13.B 14.B 15.B 16.B 17.B**

**18.（1）浓氨水和生石灰（和碱石灰、氢氧化钠）**

**（2）①B D ②b c**

**（3） C 吸收尾气，防止污染环境**

**19. (1) E中出现白色沉淀**

**(2) D→C→F→B→F**

**A中有红棕色气体产生(或D中出现有色液体) 防止水蒸气进入B导致氮化镁水解反应**

**(3) 5NO＋4H＋＋3MnO===3Mn2＋＋5NO＋2H2O**

**(4) 装置中充满CO2，而加热时CO2也能与Mg反应**

**(5) 取少量B中反应后的固体放入试管中，再向试管中滴加适量的水并将湿润的红色石蕊试纸靠近试管口处，试纸变蓝**

**20.(1) 蒸馏烧瓶 ；**

**(2) MnO2+4H++2Cl-==Mn2++Cl2+2H2O(加热) ；**

**(3) 饱和氯化钠溶液 ，防止空气中水蒸气进入Ⅵ中，SnCl4水解 ；**

**(4) 缺少尾气处理装置 ；**

**(5) Sn（OH）4或SnO2 等 ；**

**(6) 95.0% 。**

**21.（1）A、F、D、E、C、F（3分）**

**（2）吸收氨气并干燥氮气**

**3CuO＋2NH33Cu＋N2＋3H2O**

**（3）③①②⑤④**

**（4）锂保存在石蜡油中 N2＋6Li2Li3N**

**（5）取少量产物于试管，滴入少量蒸馏水，用镊子夹一块湿润的红色石蕊试纸接近试管口，若试纸变蓝色，则产物有氮化锂，否则不含氮化锂**

**22.（1）0.008mol 0.012mol**

**（2）①A ② 1-2-3-5-4-7 ③将量筒上下移动，使量筒中的水位与中水位平齐再读数。**

**（3）因为n(HNO3)=0.008mol,NO2与水反应产生的n(NO)=0.004mol即体积为89.6mL<112.0ml,所以有NO产生。**

**23. (1)123**

**（2）　将NO2转化为NO，同时Cu与稀硝酸反应生成NO（或制取NO）**

**（3）123或123；**

**（4）取少量装置C中产物置于试管中，加入适量蒸馏水溶解，（加入稀硫酸酸化）滴加入1﹣2滴（少量）酸性KMnO4溶液，若溶液紫色褪去，说明C中产物含有NaNO2**

**(5)　AC**

**（6）　86.25%或0.8625**

**24. （1）胶头滴管,500mL容量瓶**

**（2）①略**

**② 2Ba2+ + 2SO2+O2+2H2O = 2BaSO4↓+4H+**

**③略**

**（3） bc**

**（4）电解法**

**（5）① c**

**② 92.7%**