**化学答案**

1-5：BACDD 6-10:ABCCA 11-12:DA

13．（1）元素 （2）ABC

1. 在其他条件相同下，0-120s内，土豆片的淀粉含量随时间的延长而降低
2. 土豆变绿、发芽时，龙葵素含量显著增高，而龙葵素多食可导致中毒
3. ACD

14．（1）铁架台 （2）2KMnO4figureK2MnO4 + MnO2 +O2↑ 撤离导管

1. 控制反应的开始与停止
2. 浓氨水有挥发性，加入NaOH固体吸水溶解后氨水浓度增大，NaOH溶解放热使溶液温度升高，氨气溶解度变小，氨气大量逸出。（合理即可）

15．（1）漏斗 （2）CO2

（3）CaCl2+2NH3+CO2+H2O=CaCO3↓+2NH4Cl

（4）取最后一次洗涤后的滤液，滴加硝酸银溶液，无现象 ；取最后一次洗涤后的滤液，加入氢氧化钠溶液，无现象；取最后一次洗涤后的滤液，测溶液pH=7（合理即可）

（5）做化肥

16．（1）Cu

（2）不正确，因为铜能与FeCl3溶液反应，如果有铜的话，固体也可能全部消失。

向反应后的溶液中加入过量的铁粉，若有红色固体生成，则含Cu，反之，则不含或向反应后的溶液中加可溶性碱，若有蓝色沉淀生，则含Cu，反之，则不含（合理即可）

高温

1. ①3CO+Fe2O3 ==2Fe+3CO2

②在装置末端放一个燃着的酒精灯或者气球

③ Ⅰ Cu:1g、Fe2O3:4g

17 ．（1）（3分）10.6g

解：设碳酸钠质量为*x*。



答：碳酸钠质量10.6g。

（2）（2分）偏大 乙中氢氧化钠溶液会吸收甲HCl气体或氢氧化钠溶液吸收空气中的CO2。

偏小 生成的CO2有一部分在甲中，不能被乙中氢氧化钠溶液完全吸收。

（合理即可，没有解释，仅填偏大、偏小不得分）