## 物质的性质与用途正误判断

(1)因为FeSO4溶液显酸性，所以可用作自来水厂的净水剂(　　)

(2)因为SO2具有还原性，所以可用于葡萄酒的保存(　　)

(3)苯酚能用于生活环境杀菌消毒(　　)

(4)Na2SO3具有还原性，可用于处理自来水中残留的Cl2(　　)

(5)实验时Cl2尾气可用饱和食盐水吸收(　　)

(6)HNO3具有氧化性，可用于溶解单质银(　　)

(7)人工合成淀粉技术的应用，有助于实现“碳达峰”和“碳中和”(　　)

(8)硫酸铜是重金属盐，可以使蛋白质变性，可用作游泳池的杀菌剂(　　)

(9)由于硬铝密度小、强度高，所以可用作航空材料(　　)

(10)高温下C与SiO2反应可制备高纯硅(　　)

(11)Cl2和热的石灰乳反应可制备Ca(ClO)2为主要成分的漂粉精(　　)

(12)食品包装袋中常放置硅胶、生石灰、还原铁粉等，其作用都是防止食品氧化变质(　　)

答案　(1)×　(2)√　(3)√　(4)√　(5)×

(6)√　(7)√　(8)√　(9)√　(10)×　(11)×　(12)×