关于简介碘量法的问题

B pH：2 ~ 9：淀粉指示剂在弱酸介质中最灵敏，PH〉9时，I2易发生歧化反应，生成IO、IO3， 而IO、IO3不与淀粉发生显色反应，当PH〈2时，淀粉易水解成糊精，糊精遇I2显红色，该显色反应可逆性差

碘量法的几种修正方法及各适用于什么范围

（1）适用 pH：2 ~ 9：淀粉指示剂在弱酸介质中最灵敏，PH〉9时，I2易发生歧化反应，生成IO、IO3， 而IO、IO3不与淀粉发生显色反应，当PH〈2时，淀粉易水解成糊精，糊精遇I2显红色，该显色反应可逆性差。（2）使用直链淀粉：直链淀粉必须有碘一价负离子的存在，才能遇碘变蓝色；支链淀粉遇碘显紫色，且颜色变化不敏锐。（3）50% 乙醇存在时不变色：醇类的存在降低指示剂的灵敏度，在50%以上的乙醇中，淀粉甚至不与碘发生显色反应。（4)随着温度的升高，淀粉指示剂变色的灵敏度降低。（5）大量电解质存在的情况下，也会使其灵敏度降低甚至失效。（6） 淀粉指示剂最好在用前配制，不宜久存，若在淀粉指示剂中加入少量碘化汞或氯化锌，甘油、甲酰胺等防腐剂，可延长贮存时间。配制时将淀粉混悬液煮至半透明，且加热时间不宜过长，并应迅速冷却至室温。