参考答案：

1. D
2. CH3COOH

开始硫酸溶液氢离子浓度比盐酸大，反应速率比盐酸快，后来生成硫酸钙履盖在

碳酸钙表面，速率减慢。

3.（1） ① 稀硫酸

          ②

          ③ 溶液被 氧化为 时， 越大，反应速率越大

    （2） 试管⑦⑧中既发生氧化反应又发生歧化反应，但歧化反应速率大于氧化速率和淀粉变色速率，所以观察颜色无明显变化

    （3） ① 加热时 逸出，使 降低，导致 氧化为 的速率变慢

          ② 实验⑨冷却至室温后，过量的 可与空气继续反应生成 ，所以滴加淀粉溶液仍可看到蓝色；水浴加热到 时，用湿润的淀粉试纸放在试管⑨的管口，若试纸不变蓝，则证明假设 不成立