观看：4酸碱滴定方法　视频后需要完成的作业

视频中管的溶液滴入瓶或杯中溶液的反应如下：

酸滴碱：　　酸（管中）+　碱（瓶中）　＝　盐　+　水　　**注：反应生成的盐与水都在瓶中**

碱滴酸：　　碱（管中）+　酸（杯中）　＝　盐　+　水　　**注：反应生成的盐与水都在杯中**

完成以下题（选择正确答案）

1. 酸滴入碱液的操作

管中溶液的颜色 （A.无色　B.黄色　C.红色　D.蓝色），首先将管的液面

（A.倒入　B.加进　C.调节　D.放入）在“0”刻度线或稍下位置，等　　　（A. 0.1－0.2s　B. 1－2min　C. 1－2h　D. 1－2s）进行读数（也就是液面在哪一刻度线），记下　　　（A.中　B.后　C.初　D.前中）读数。滴定可在　　　（A.量筒　B.容量瓶　C.锥形瓶　D.试剂瓶）进行（滴定的反应器）。反应器中有一定体积的　　　（A.硫酸　B.碳酸　C.氯化钠　D.氢氧化钠）溶液，加入1－2滴甲基橙　　　（A.配位剂　B.氧化剂　C.沉淀剂　D. 指示剂），管中液加入反应器前，反应器中的颜色为 （A.无色　B.黄色　C.红色　D.蓝色），管中液的加入方法 （A.流水状放出　B.滴入　），从开始加入到结束加入，操作者应随时观察 （A.管中液面的下降　B.反应器中溶液颜色的变化 ），操作者是根据 （A.管中液面下降到的位置判断管中液加入的酸已将瓶中碱反应完全了　B.反应器中溶液颜色变成橙色这一终点颜色并且不消失 ）来判断管中所加入的溶液已将瓶中溶液反应完了，这时应停止向反应器加入溶液（此时滴定达到终点）。取下滴定管，读取并记录管中所加入酸溶液的 （A.质量　B.体积　）。

结论：以上的酸滴碱操作得到的实验数据是：

　　　瓶中溶液的体积多少已知，如果它的浓度也已知，能否根据实验所得数据、反应的方程式计算出管中溶液的浓度？

2. 碱液滴入酸的操作

管中溶液的颜色 （A.无色　B.黄色　C.红色　D.蓝色），滴定前将管的液面

（A.倒入　B.加进　C.调节　D.放入）在“0”刻度线或稍下位置，等　　　（A. 0.1－0.2s　B. 1－2min　C. 1－2h　D. 1－2s）进行读数（也就是液面在哪一刻度线），记下　　　（A.中　B.后　C.初　D.前中）读数。滴定可在　　　（A.量筒　B.容量瓶　C. 试剂瓶　D.烧杯）进行（滴定的反应器）。反应器中有一定体积的　　　（A.硫酸　B.碳酸　C.氯化钠　D.盐酸）溶液，加入1－2滴酚酞　　　（A.配位剂　B.氧化剂　C.沉淀剂　D. 指示剂），管中液加入反应器前，反应器中的颜色为 （A.无色　B.黄色　C.红色　D.蓝色），管中液的加入方法 （A.流水状放出　B.滴入　），从开始加入到结束加入，操作者应随时观察 （A.管中液面的下降　B.反应器中溶液颜色的变化 ），操作者是根据 （A.管中液面下降到的位置判断管中液加入的碱已将烧杯中酸反应完全了　B.反应器中溶液颜色变成浅红色这一终点颜色并且不消失 ）来判断管中所加入的溶液已将烧杯中的碱反应完了，这时应停止向反应器加入溶液（此时滴定达到终点）。取下滴定管，读取并记录管中所加入碱溶液的 （A.质量　B.体积　）。

结论：以上的酸滴碱操作得到的实验数据是：

烧杯中溶液的体积多少已知，如果它的浓度也已知，能否根据实验所得数据、反应的方程式计算出管中溶液的浓度？