## 观看视频后完成答题

更正视频中的错误:酸滴碱(前半部分的):锥形瓶中在不同阶段的颜色有误,若仅加入 1 滴甲基橙后的正确情况如下



没加甲基橙时的颜色 (与水相同都为<mark>无色</mark>)



**橙色**为终点色(右边的黄色 变为次色时停止加入盐酸)

**黄色**为终点前的颜色(开始加入 盐酸至停止加入呈现的颜色)



该停止加盐酸时没停还 继续加所呈现的**红色** (<mark>过量或滴过</mark>)

1.酸滴碱的视频有		三种溶液。若管
中溶液的 <mark>准确浓度</mark> 已经	知,而瓶中溶液的 <mark>体积</mark> 也是 <mark>准确</mark> 的则,	,其中滴定液是,
其中被测液是	,指示剂是。	( <mark>注,从下面选项选择</mark> )
A.盐酸 B.氢氧化钠	内 C.甲基橙 D.酚酞),	
2.管中液滴入瓶中液,	两者发生 <mark>反应</mark> ,两者发生 <mark>反应</mark> 的 <mark>数量</mark> :	<mark>关系</mark> 由反应式中的数量关系决定,
反应式一旦确定,彼此	北就按 <mark>式中</mark> 的 <mark>数量关系</mark> 进行反应,按反	这应式的数量关系所加入的溶液 <mark>体</mark>
积,若将这一点称为 <mark>化</mark>	<mark>化学计量点</mark> 。若将观察瓶中液 <b>颜色变</b> 化	上而停止加入溶液的 <mark>体积,</mark> 这一点
称为 <b>滴定終点,</b> 这两 <sup>么</sup>	个点在实际滴定中是否完全一致?	
3.碱滴酸的视频中: _		
瓶中液的颜色 —	①瓶中液仅有盐酸:颜纸②加入酚酞后(盐酸+酚酞)溶液: ③加入管中液至停止滴定这一阶段的 ④决定停止加入(停止滴定)的溶流 ⑤该停止没停止仍继续滴加(过量)	
4.酸滴碱的视频有		三种溶液。若管
中溶液的 <mark>准确浓度</mark> 已经	知,而瓶中溶液的 <mark>体积</mark> 也是 <mark>准确</mark> 的则,	, <u>其中滴定液是</u> ,
其中被测液是	,指示剂是。	( <mark>注,从下面选项选择</mark> )
A.盐酸 B.氢氧化钠 C.甲基橙 D.酚酞),		