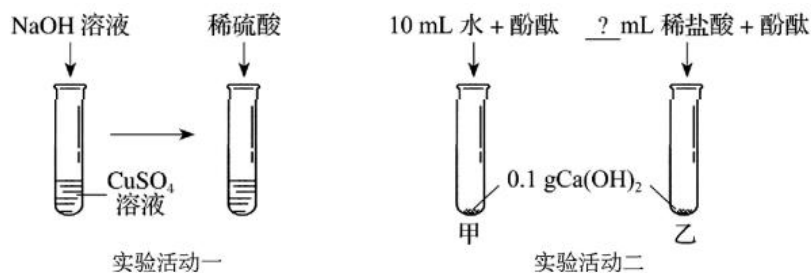


25. 在学习了酸、碱的性质后，为加深对酸和碱主要性质的认识，化学兴趣小组同学进行了如下实验活动。



(1) 实验活动一：

在试管中加入约 2mL 硫酸铜溶液，然后滴入几滴氢氧化钠溶液，观察到有蓝色沉淀产生，溶液仍为蓝色。写出产生蓝色沉淀的化学方程式_____。继续向试管中加入稀硫酸，振荡，观察到蓝色沉淀消失。

【实验分析】

同学们对此时试管中溶液成分分析后认为：溶液中溶质一定有_____，可能有_____。

【实验验证】继续向试管中加入少量氢氧化钠溶液，振荡，观察到_____，证明了可能存在的物质是存在的。

(2) 实验活动二：

同学们通过对比实验，验证了氢氧化钙的性质。

实验操作	实验现象	实验结论
向两支试管中各加入 0.1g 氢氧化钙粉末，分别加入 10mL 水和_____mL 稀盐酸，振荡；再各滴入 1~2 滴酚酞溶液。	_____	氢氧化钙溶液显碱性
	试管甲中固体未完全溶解，试管乙中固体完全溶解，溶液为无色	氢氧化钙的性质为_____

通过以上实验，兴趣小组同学们对酸、碱的性质有了进一步的认识。

五、计算题(本题包括 2 个小题，共 8 分)