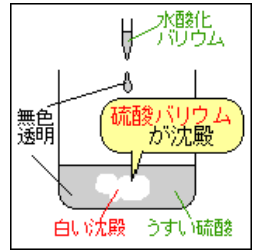
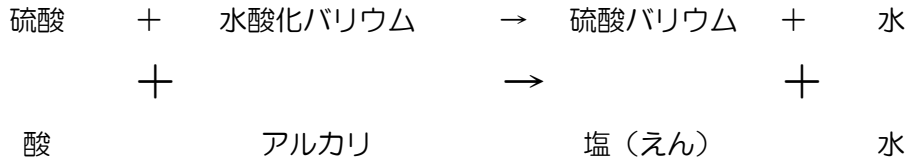


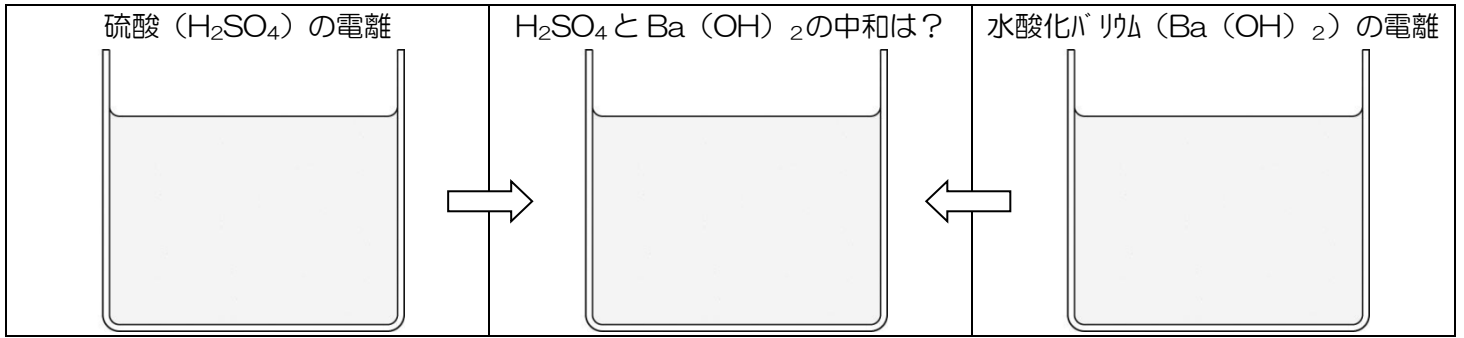
# 中和でできる沈殿の量とイオンの状態を考えてみよう!

硫酸と水酸化バリウム水溶液を混ぜると何が起こるのかをきちんと確認しておきましょう。

硫酸と水酸化バリウム水溶液を混ぜて中和させると、硫酸バリウムの白い沈殿ができることは前に勉強しましたね。



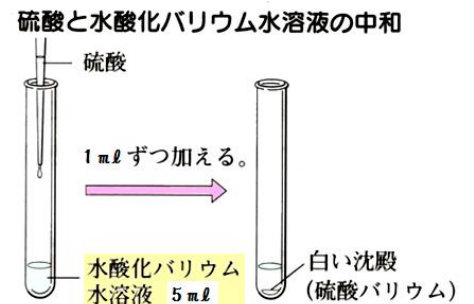
※塩酸も水酸化バリウム水溶液も無色透明ですが、硫酸バリウムは水にとけにくいので、液が白くにごります。



## 実験 硫酸と水酸化バリウム水溶液を中和させたときの沈殿の量を考えてみよう!

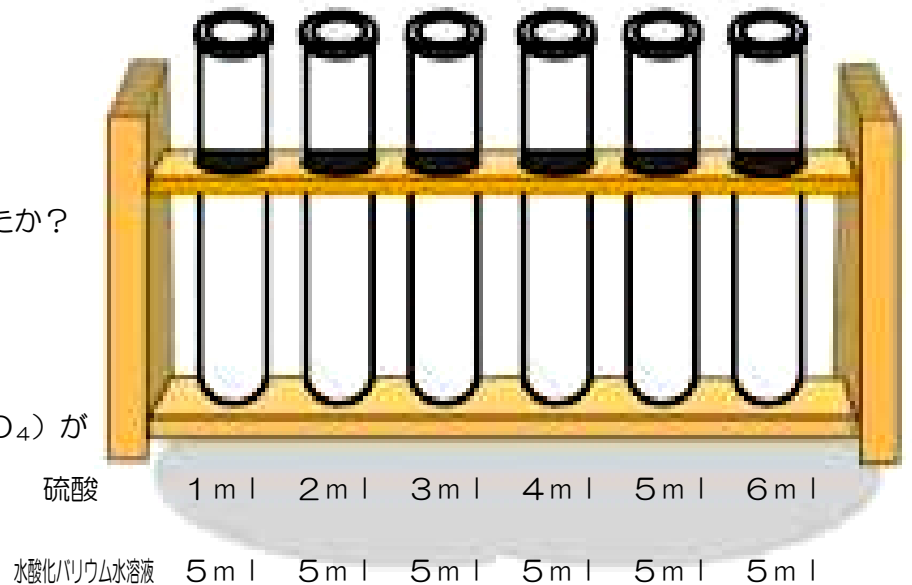
<本時のねらい>

- ① ろ過しておいた水酸化バリウム水溶液に BTB 溶液を加え変色させておく。
- ② ①をこまごめピペットで 5ml ずつ 6本の試験管に測り取る。
- ③ 硫酸を順に 1、2、3、4、5、6ml ずつ加える。
- ④ 良く混ぜてから 5分間放置し、沈殿させる。
- ⑤ 結果を右下の図に記録し、生成した沈殿の量とその理由を考える。
- ⑥ 試験管は試験管ブラシでよく洗い、水酸化バリウムを入れたビーカー、ピペットもよく洗って片づけをする。



問1 反応のようすと結果はどうなりましたか?

問2 中和点を過ぎると白い沈殿 (BaSO<sub>4</sub>) が  
増えなくなる理由はなぜですか?



3年 組 番 氏名