

Q. (EXCEL化学改訂版 標準例題85)

解答を見たのですが、 BaSO_4 は沈殿aとして出たはずなのにどうして操作3でも沈殿として出てくるのでしょうか。操作3はろ液の中の物だけで行ってると思ったので、 BaSO_4 は沈殿として出てこないと思いました。

A.

- ・操作1で、十分量の塩化バリウム(= Ba^{2+})が溶液中に加えられた。
- ・操作3で、硫酸ナトリウム水溶液(= SO_4^{2-})が加えられた。

→上記から、 BaSO_4 が生成します。疑問に思う気持ちもわかりますが、そのときビーカーの中に存在するイオンを丁寧に書き出すとわかると思います。