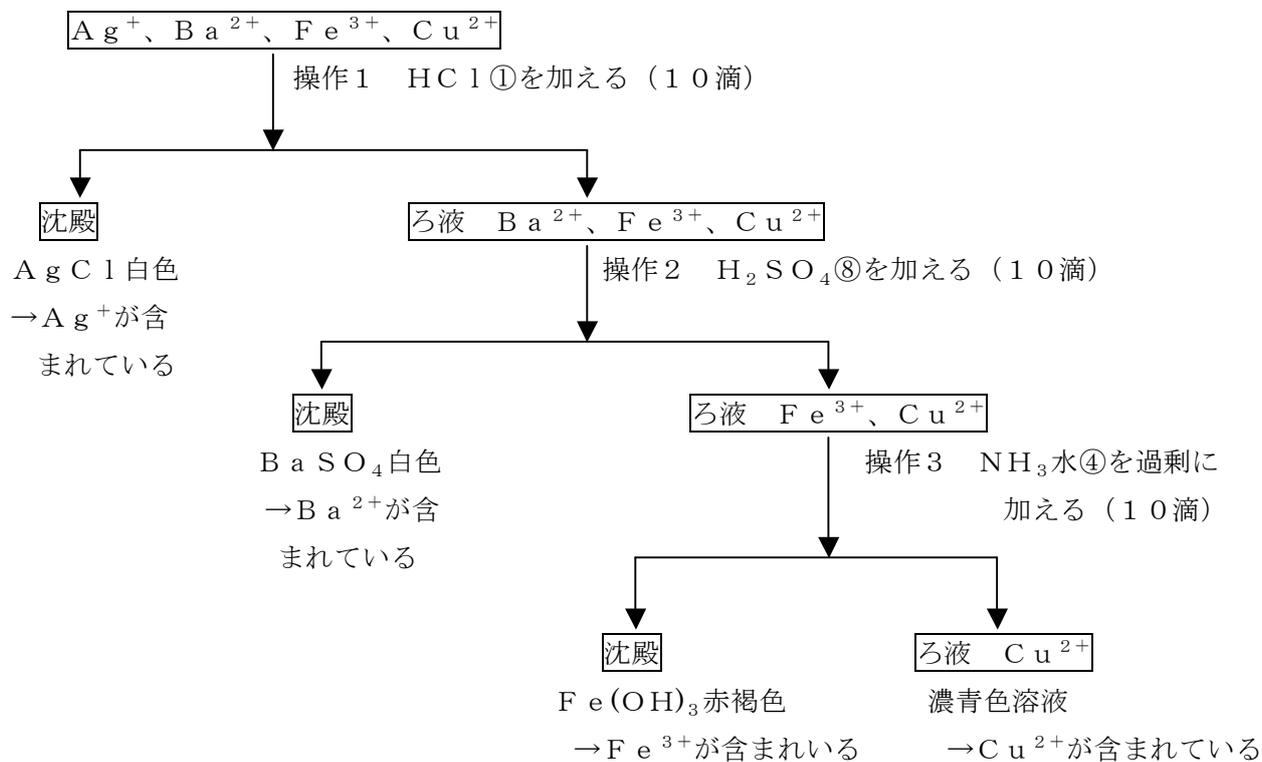


## 定性分析未知試料 1 ( $\text{Ag}^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ )

★ 未知試料には $\text{Ag}^+$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{Cu}^{2+}$ のいくつかが含まれています。

下記の実験方法でどの陽イオンがふくまれているか確認してください。(含まれていたものに○)

試料番号 ( )	$\text{Ag}^+$	$\text{Ba}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{Cu}^{2+}$
未知試料X (緑)				
未知試料Y (黄)				



### 実験方法

操作1ア A1 (2回目はB1) に未知試料の全量入れ、そこにHCl①を10滴入れる。

- ・沈殿を生じる → $\text{Ag}^+$ が含まれている
- ・沈殿を生じない→ $\text{Ag}^+$ が含まれていない

イ A2でA1の溶液をろ過する。使用後のろ紙はセルプレートのふたに置く  
(アで沈殿を生じていない場合はA1の溶液をそのままA2へ移してもよい)

操作2ア A2でA1のろ液にH<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>⑧を10滴入れる。

- ・沈殿を生じる → $\text{Ba}^{2+}$ が含まれている
- ・沈殿を生じない→ $\text{Ba}^{2+}$ が含まれていない

イ A3でA2の溶液をろ過する。使用後のろ紙はセルプレートのふたに置く  
(アで沈殿を生じていない場合はA2の溶液をそのままA3へ移してもよい)

操作3ア A3でA2のろ液に6 mol/l NH<sub>3</sub>水④を10滴入れる。

- ・沈殿を生じる → $\text{Fe}^{3+}$ が含まれている
- ・沈殿を生じない→ $\text{Fe}^{3+}$ が含まれていない

イ A4でA3の溶液をろ過する。使用後のろ紙はセルプレートのふたに置く

- ・溶液が濃青色→ $\text{Cu}^{2+}$ が含まれている
- ・溶液が無色 → $\text{Cu}^{2+}$ が含まれていない