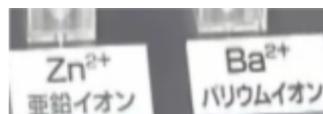


- 1 金属イオンの反応
- 2 金属イオンの分離
- 3 複数の金属イオン混合溶液の分離

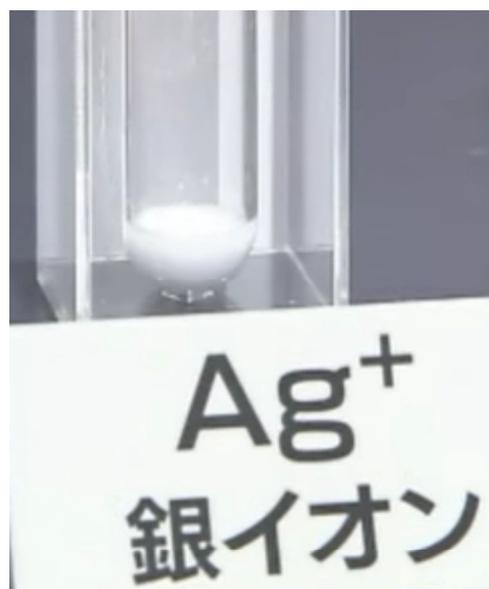
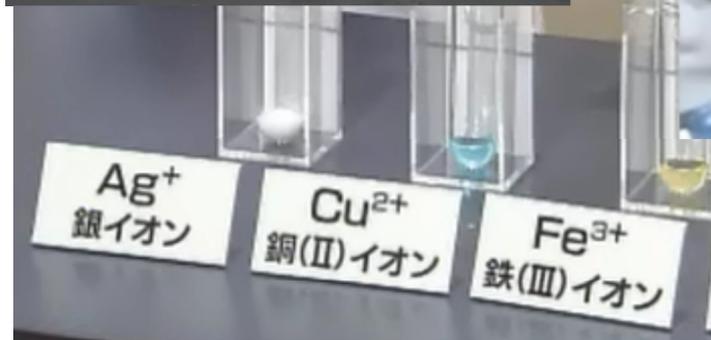
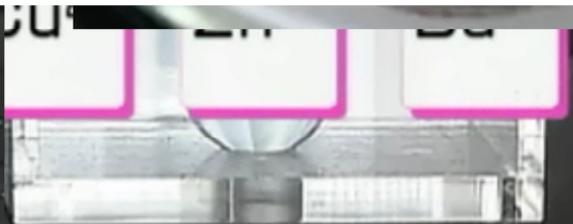
金属イオンの反応

金属イオンは 陽イオン



塩酸との反応





①塩酸と反応したのは、Agイオンだけ。

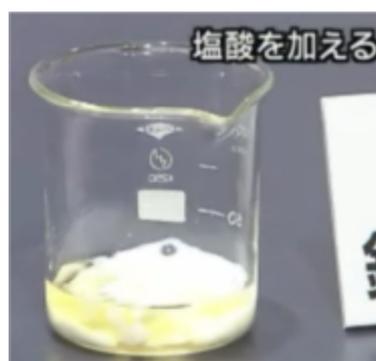
HCl 塩酸	
$NaOH$ 水酸化ナトリウム 水溶液	少量
	過剰

ピンクは沈殿、青は水溶液。ほかは無反応

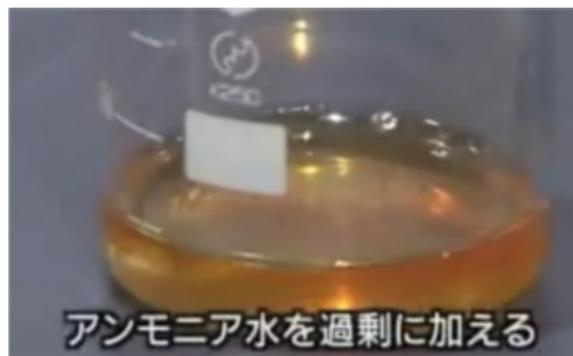
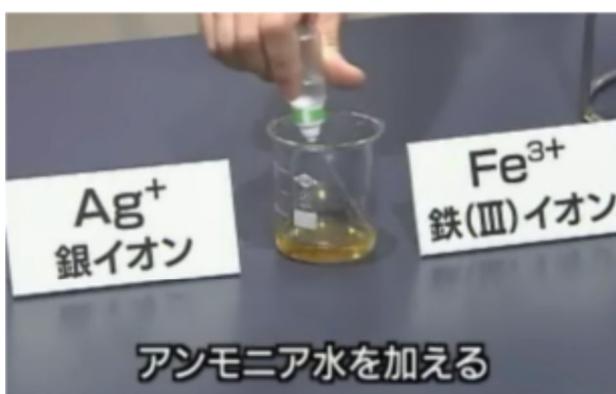
金属イオンの 分離



一方を沈殿させて
金属イオンを分離する



逆のほうを沈殿させて分離する

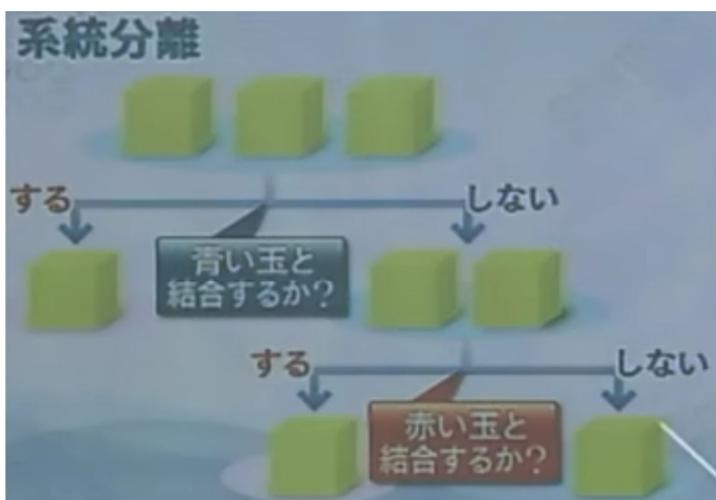


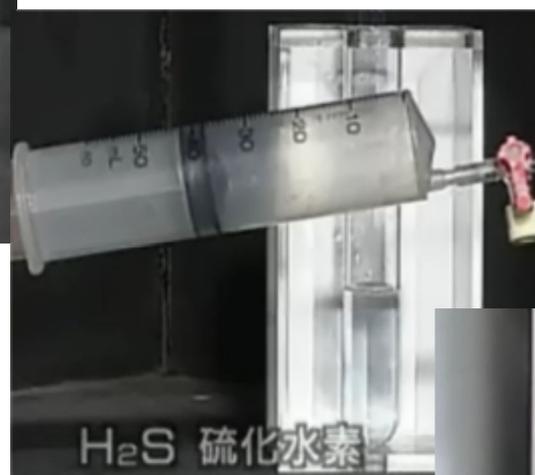
複数の金属イオン 混合溶液の分離





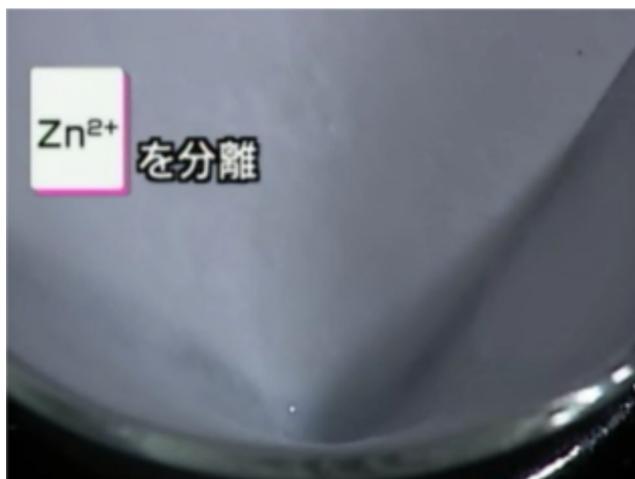
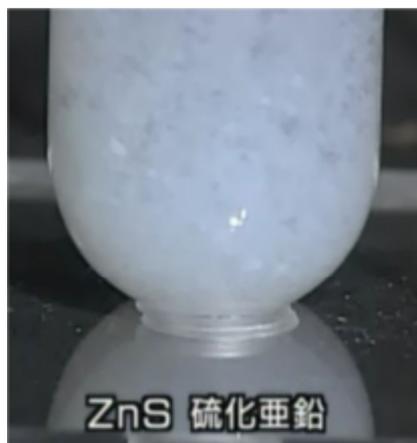
反応して沈殿したことで、分離できた、ということ。







アンモニア水で塩基性にし、
硫化水素を入れます。



Ba²⁺

を確認