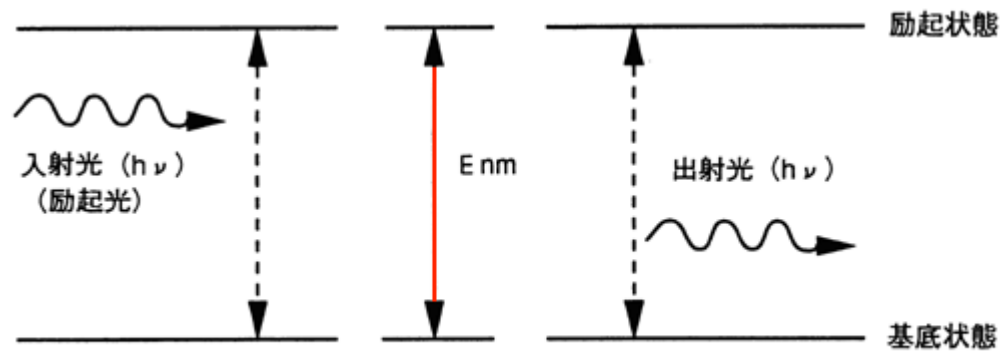


検出

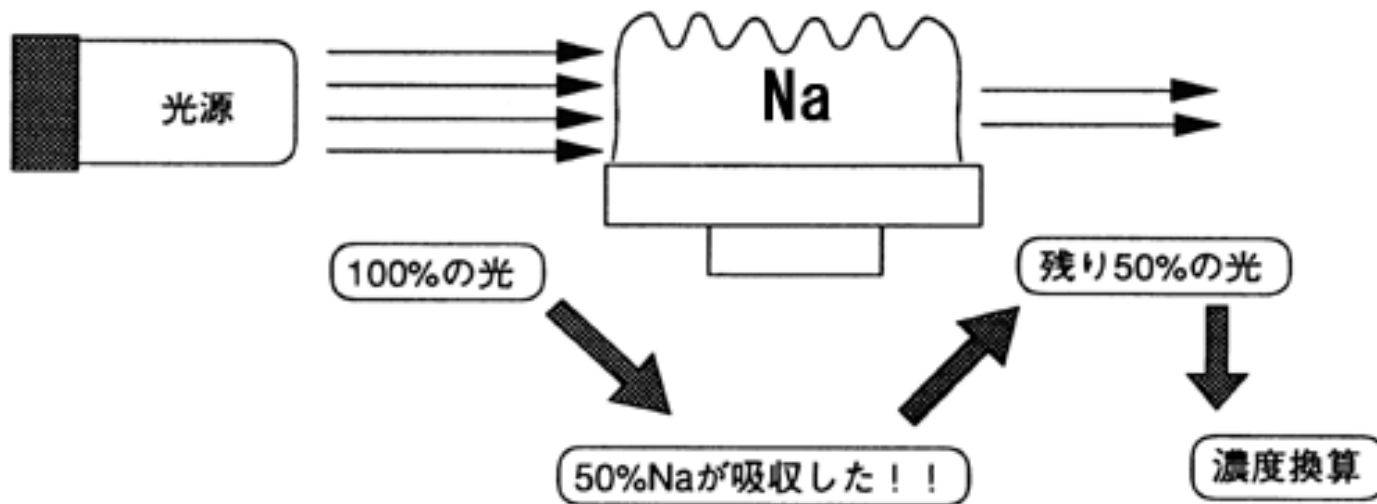
原子吸光光度法

ICP

の原理



光の吸収と放出（自然放出）



炎色反応

元素名	色
Na(ナトリウム)	黄色
Cu(銅)	緑色
Li(リチウム)	赤色
St(ストロンチウム)	紅色
B(ホウ素)	緑色

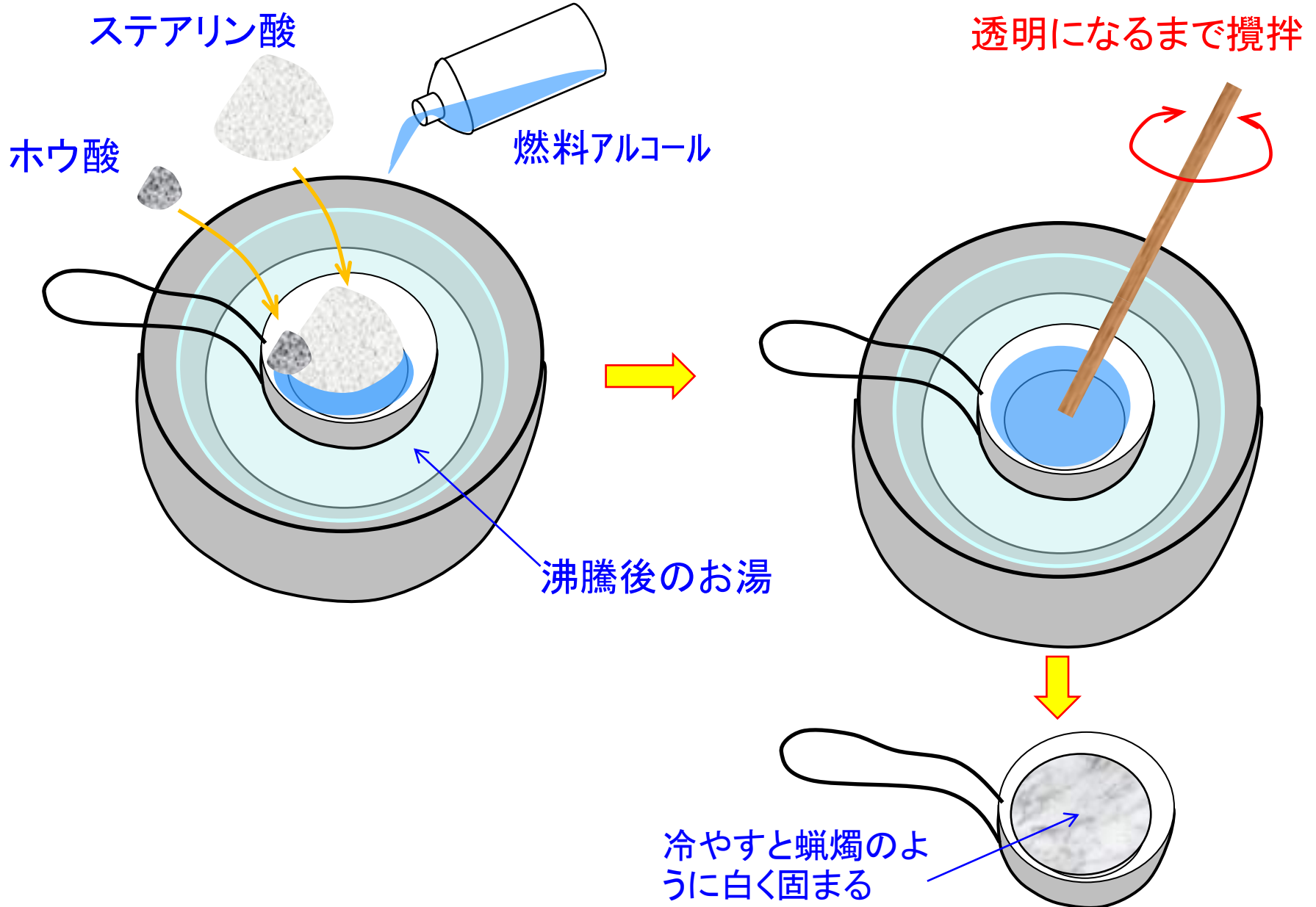
[手順]

- ①メタノールにホウ素を溶解する
- ②メラニンスポンジを芯として浸漬する
- ③チャッカマンで火をつけ、色を観察する

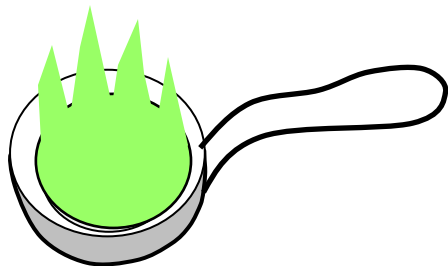


“リアカー	無き	K村	動力	借ると	するも、くれない	馬力 “
(Li赤)	(Na黄)	(K紫)	(Cu緑青)	(Ca橙)	(Sr紅)	(Ba黄緑)

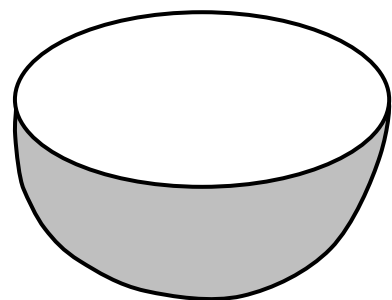
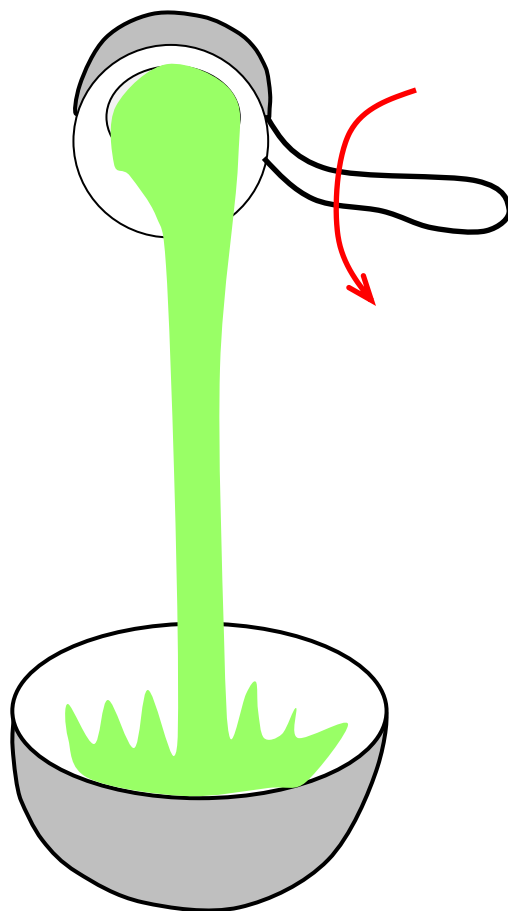
緑色の炎で燃える固体作製法



チャッカマンで火を着ける

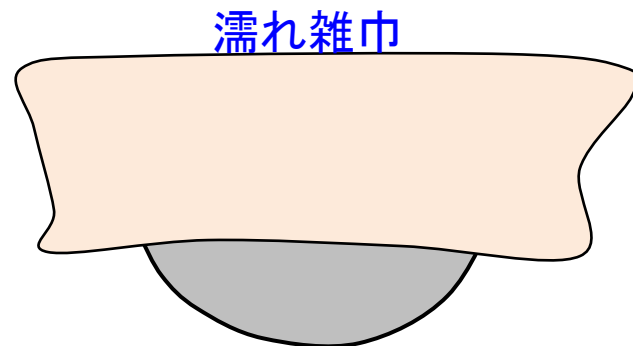


液が透明になったら
取っ手を回して、
中の液を下の
受け容器にこぼす



受け容器
(陶器製)

濡れ雑巾を掛けて
消火する



濡れ雑巾

化学式	一般名	融点	状態	臭いなど	用途
HCOOH	ギ酸	8.4	液体	蟻に由来	
CH ₃ COOH	酢酸	16.7	液体		
CH ₃ CH ₂ COOH	プロピオン酸	-21	液体	不快臭	
CH ₃ (CH ₂) ₂ COOH	酪酸	-7.9	油状	不快臭	バター、チーズ、銀杏に含有
CH ₃ (CH ₂) ₃ COOH	吉草酸	-34.5	液体	不快臭	イソ吉草酸は足の裏の匂い
CH ₃ (CH ₂) ₄ COOH	カプロン酸	-3	液体	ヤギの体臭	バターに含有
CH ₃ (CH ₂) ₅ COOH	エナント酸	-7.5	油状	腐敗臭	銀杏に含有
CH ₃ (CH ₂) ₆ COOH	カプリル酸	16.7	油状		ココナツオイル、母乳に含有
CH ₃ (CH ₂) ₇ COOH	ペラルゴン酸	12	油状	加齢臭	
CH ₃ (CH ₂) ₈ COOH	カプリン酸	31	油状		バター、ココナツオイルに含有
CH ₃ (CH ₂) ₁₀ COOH	ラウリル酸	45	固体		石鹸、シャンプー
CH ₃ (CH ₂) ₁₂ COOH	ミリスチン酸	54.4	固体		ヤシ油、パーム油、ローション
CH ₃ (CH ₂) ₁₄ COOH	パルミチン酸	62.9	固体		ラード
CH ₃ (CH ₂) ₁₅ COOH	マルガリン酸	61	固体		マーガリン
CH ₃ (CH ₂) ₁₆ COOH	ステアリン酸	69.6	固体		動植物 脂肪に含有

脂肪酸の水に対する溶解度

C1～C4	水に溶ける
C5	3.1g/100ml
C6	1.082g/100ml
C7	2.419g/100ml
C8	0.068g/100ml
C9	実際上不溶

