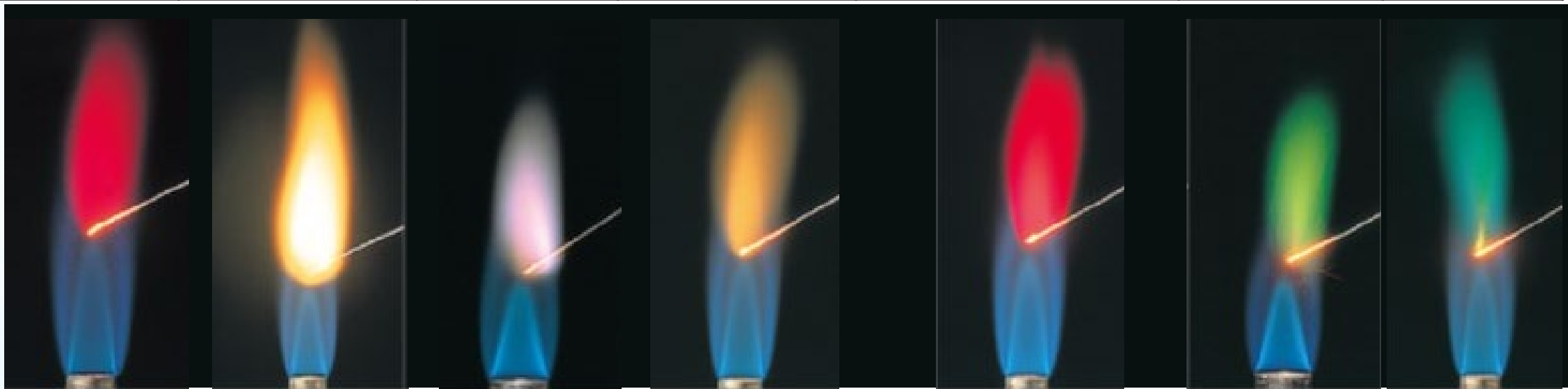


A 炎色反応による検出(p.26)

- ・ **炎色反応**：ある種の元素を含む物質を炎の中に入れたとき、炎がその元素特有の色を示すこと。

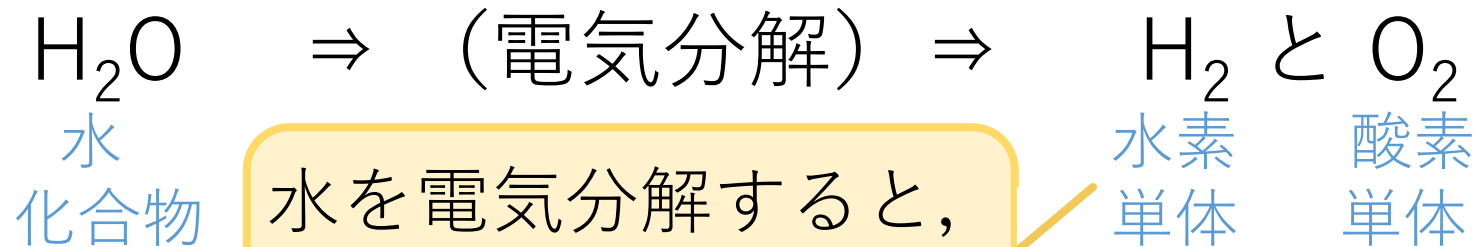
リチウム Li	ナトリウム Na	カリウム K	カルシウム Ca	ストロンチウム Sr	バリウム Ba	銅 Cu
赤色	黄色	赤紫色	橙赤色	深赤色	黄緑色	青緑色



2 化合物と単体

- **単体** : **1**種類の元素からなる純物質。
(例) 水素 H_2 や酸素 O_2
- **化合物** : **2**種類以上の元素からなる純物質。
(例) 水 H_2O

→水の電気分解によって**水素**と**酸素に分解すること**ができる。



水を電気分解すると,
水素 : 酸素 = 2 : 1
(体積の比)



参考

+ α

固体の溶解度

2 再結晶



- 固体物質を適当な溶媒に溶かし，溶解度の差を利用して物質を分離・精製する方法を**再結晶**という。
- 例えば，硝酸カリウムと塩化ナトリウムの析出量の差は，右のようになる。

