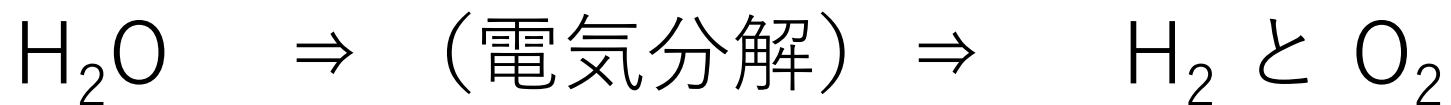


2. 単体と化合物

- ・ **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
化合物

水を電気分解すると、
水素：酸素＝2：1
(体積の比)

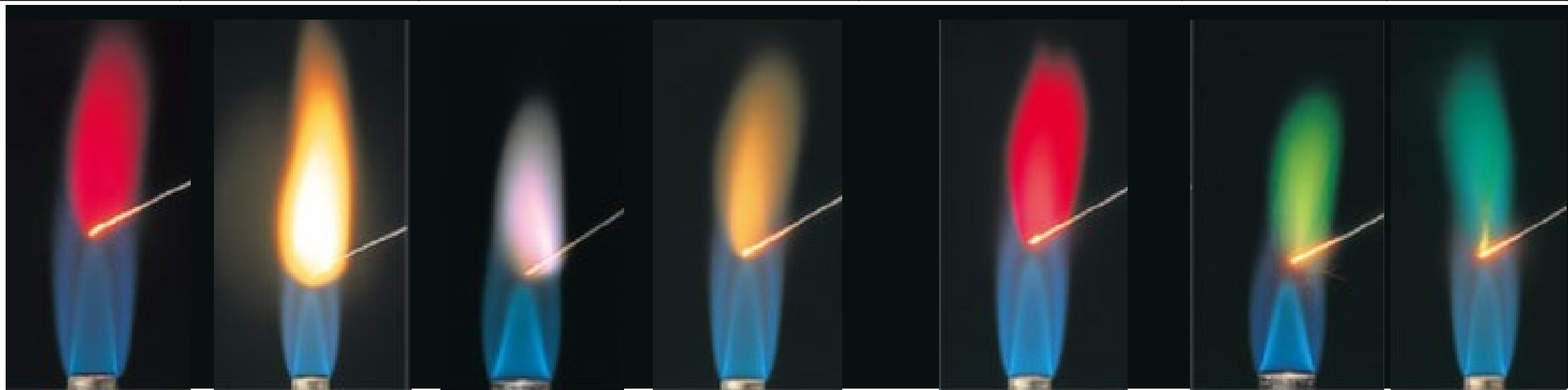
水素
単体

酸素
単体

1. 炎色反応による検出

- ・ **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



参考 溶解度

3.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。

