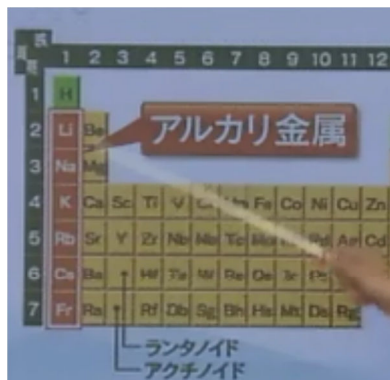
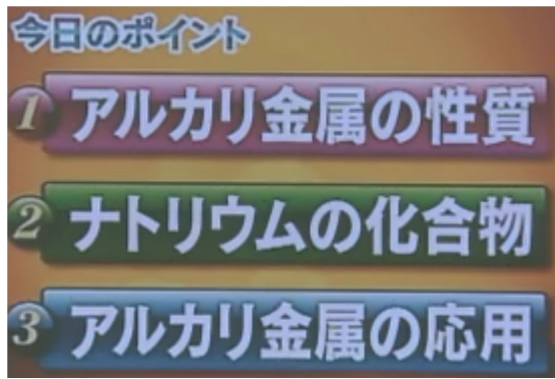


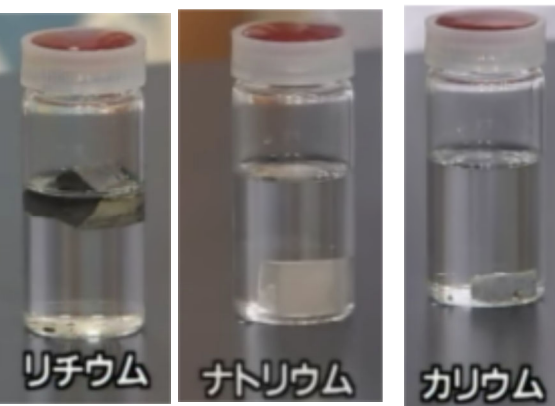
アルカリ金属

金属元素は、典型元素と遷移元素に分類されます。典型元素では、同族元素は電子配置、化学的性質、反応性などが類似しています。

水素を除く周期表の1族のアルカリ金属について、単体や化合物の特徴、そして、それらの性質を学びましょう。



アルカリ金属は取り扱いに注意



ナトリウムは白
カリウムは青色っぽい



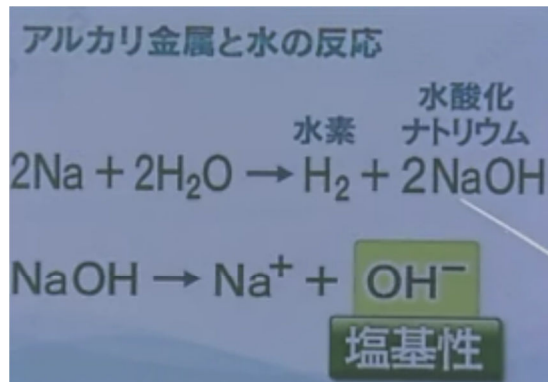
ナトリウムの炎の色



火をつけなくても、自然発火するので注意

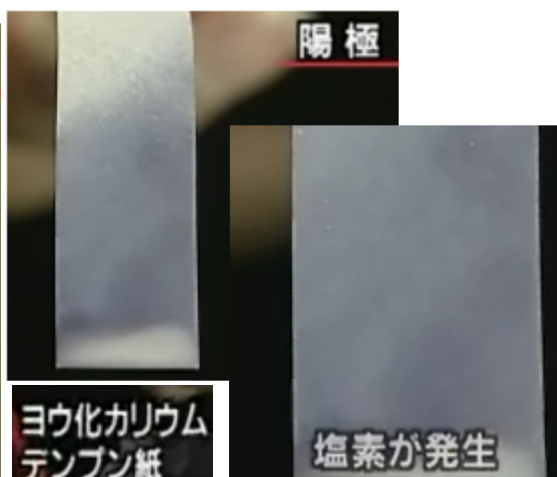
炎色反応

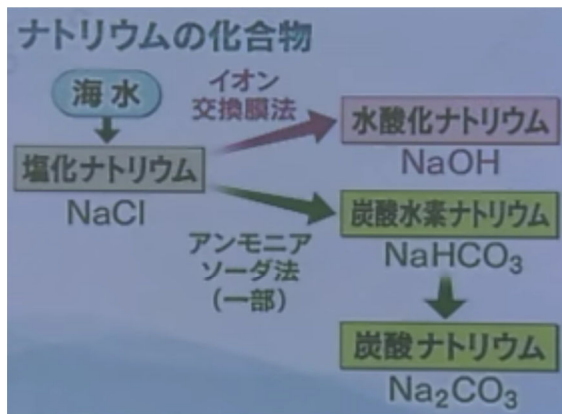
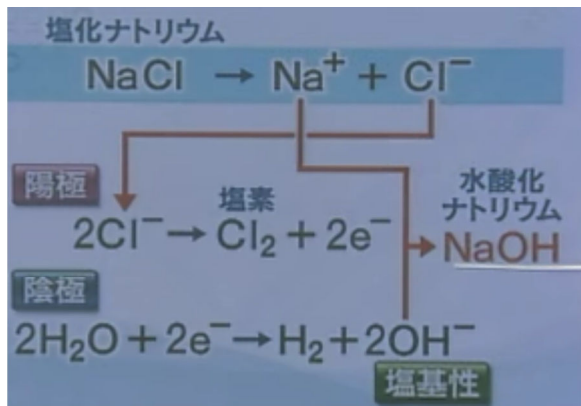
リチウム: 赤色
 カリウム: 赤紫色
 ナトリウム: 黄色っぽい



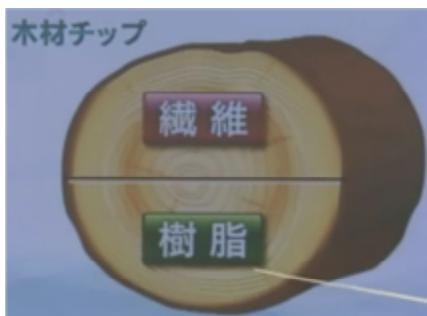
- #### アルカリ金属の性質
- ① 水に反応しやすい
 - ② 1価の陽イオンになりやすい
 - ③ 軟らかい, 融点が高い, 炎色反応

化合物名	利用例など
塩化ナトリウム NaCl	生理食塩水, スポーツドリンク
水酸化ナトリウム NaOH	パイプの洗浄剤, パルプの溶剤
炭酸水素ナトリウム NaHCO ₃	ふくらし粉, 入浴剤
炭酸ナトリウム Na ₂ CO ₃	ガラス製造の薬品





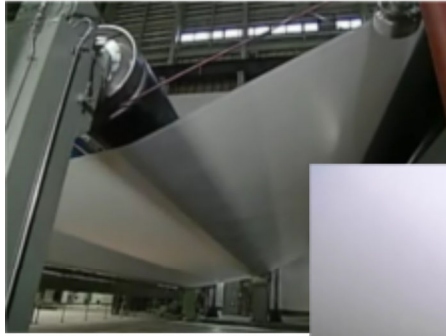
工業的にはNaClが、たくさん必要です。



紙を作るどんなところにアルカリ金属が関係？





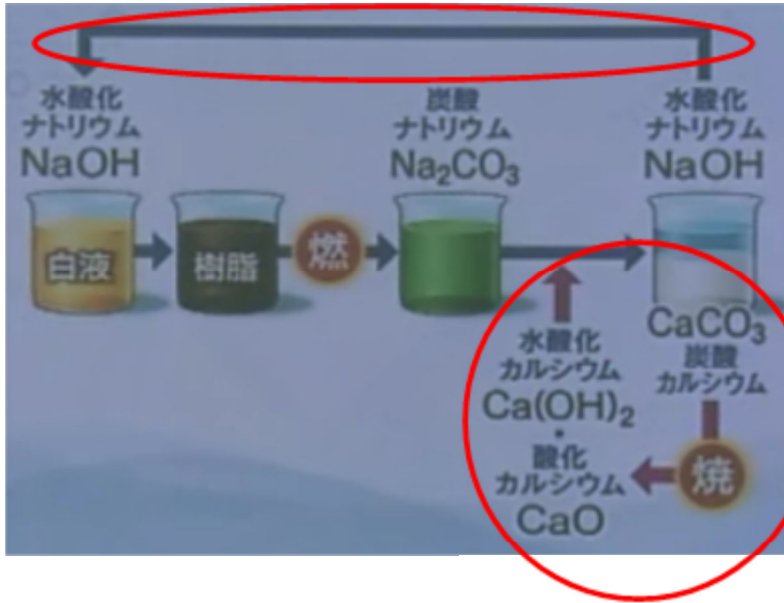
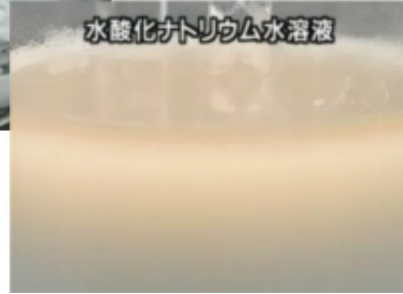
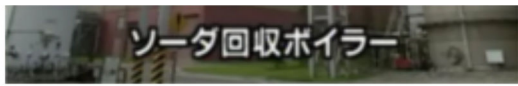


幅1m、重さ1トンのロールが完成しました。



再利用され始めている。

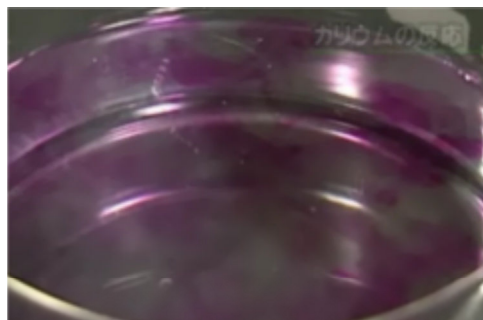




お陰で、
水酸化ナトリウムは99%再利用されてる。



カリウムも炎色反応あった



カリウムも塩基性を示した