

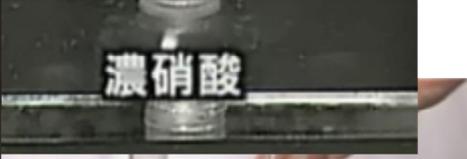
- ① アルミニウムと亜鉛の性質
- ② アルミニウムの利用
- ③ 亜鉛の利用

アルミニウムと 亜鉛の性質





水で洗う

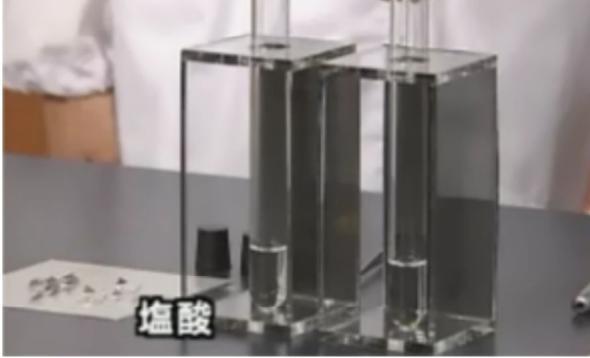


濃硝酸



マグネシウム

アルミニウム



塩酸

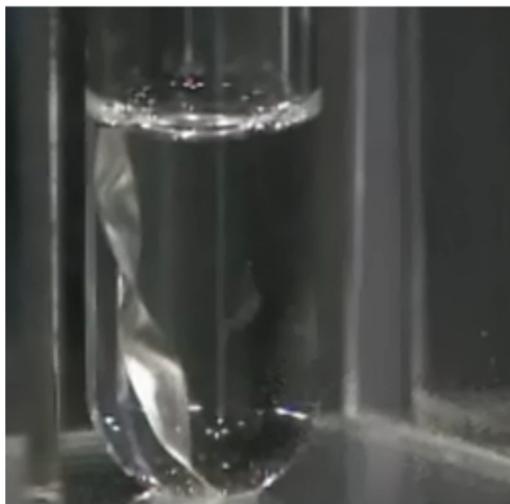


マグネシウムと
塩酸

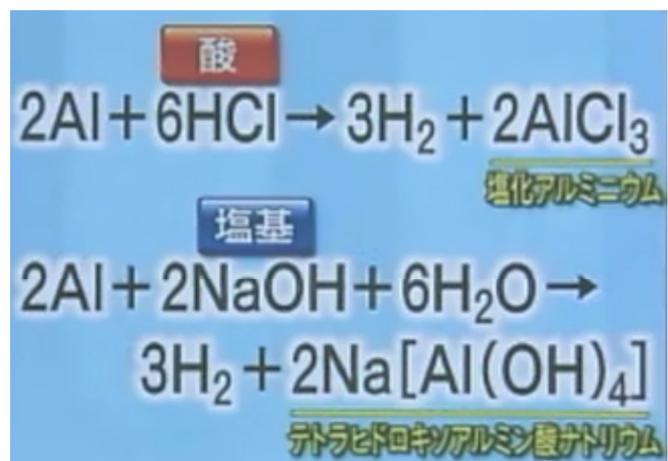


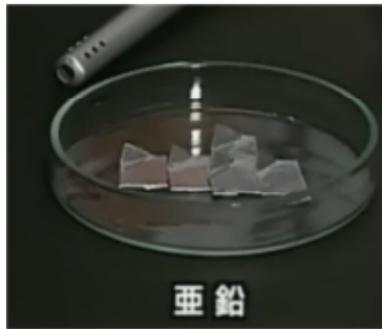
アルミニウムと
塩酸

反応速度は違うけど、ともに水素が発生した

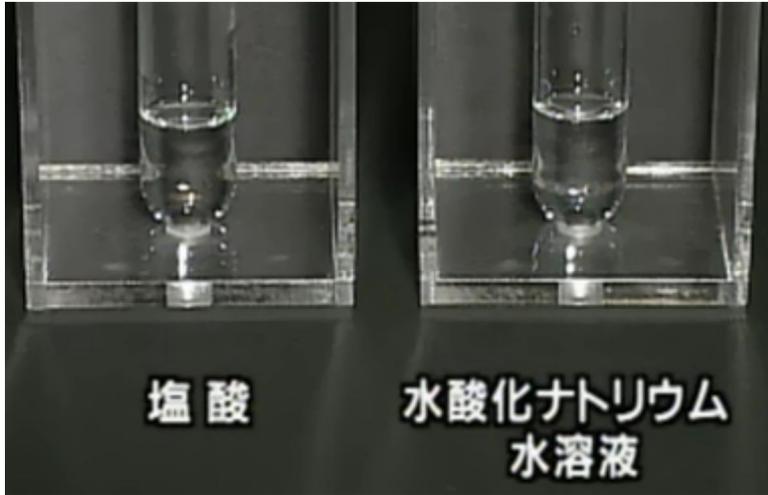


	酸	塩基
マグネシウム Mg	○	×
アルミニウム Al	○	○





亜鉛



塩酸

水酸化ナトリウム
水溶液



亜鉛と塩酸



亜鉛と
水酸化ナトリウム
水溶液



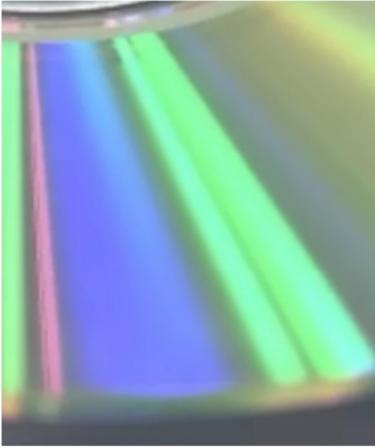
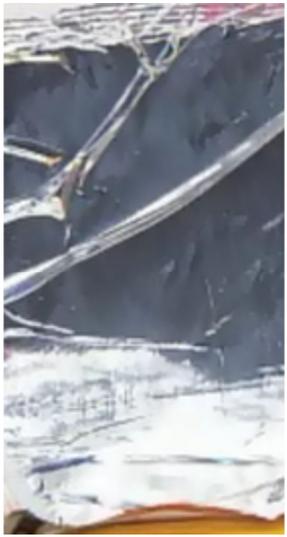
水素を発生



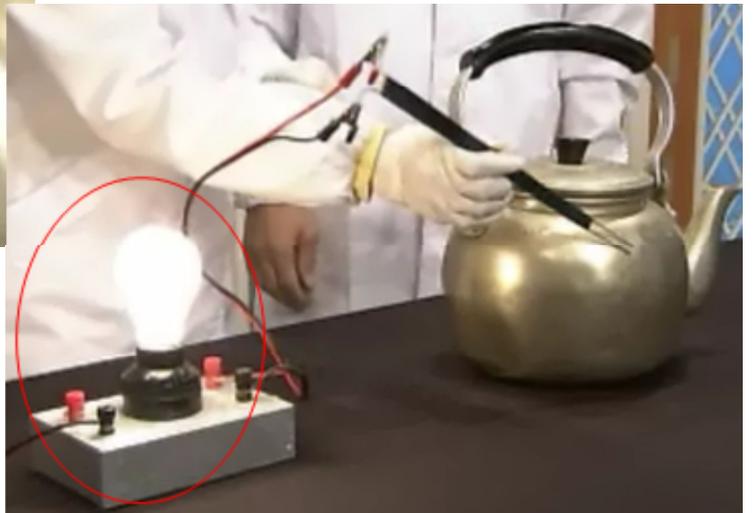
水素を発生

一般的に金属は酸に反応
塩基にも反応する金属は特別

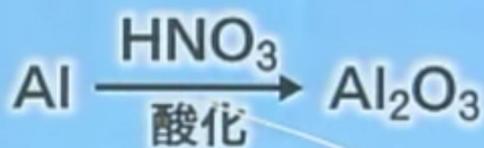
アルミニウムの利用







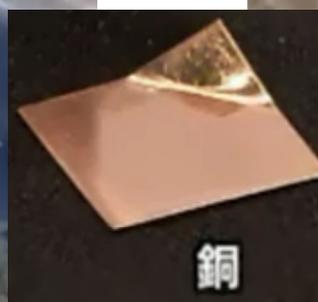
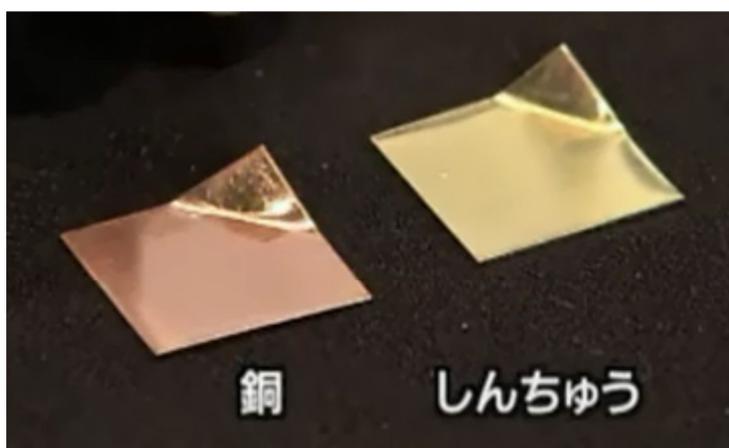
濃硝酸とは反応しない…？

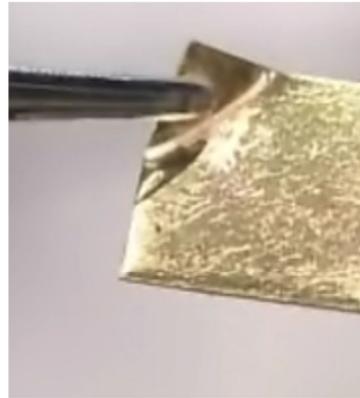


亜鉛の利用



イオン化傾向が強いので負極に使われます





火であぶるとしんちゅうになる

