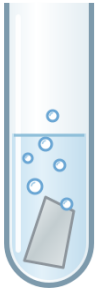
金属を溶かす水溶液

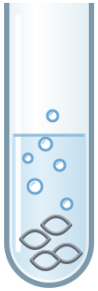
塩酸に金属を入れるとどうなるか。溶けた後に出てくる物は、元の金属と同じか

うすい塩酸に金属を入れると



塩酸＋アルミニウム

泡を出して溶ける



塩酸＋鉄（スチールウール）

泡を出して溶ける



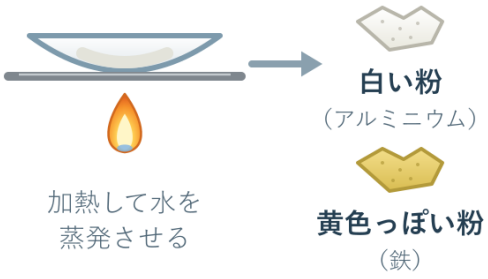
水＋アルミニウム

変化しない

安全のために

- 保護めがねをかけ、部屋の空気を入れかえる
- 液が手や目についたら、すぐに水で洗う
- 出てくる気体に火を近づけない
- 液は少しずつ使い、試験管の口をのぞかない
- 熱するときは、顔を近づけない

溶けた液を蒸発させると



	元の金属	出てきた物
見た目	金属のつやがある	つやがない
塩酸に入れると	泡を出して溶ける	泡を出さずに溶ける
水に入れると	溶けない	溶ける

→ 元の金属とは別の物ができた

※ 塩酸は、金属を別の物に変化させる水溶液である。出てくる粉の色やようすは、実験の条件によって少しちがう。