

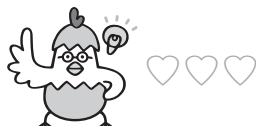
4 実験で、塩酸を加えると鉄やアルミニウムなどの金属はとけて、液はとう明になりました。

問題

塩酸にとけた金属は、どうなっているのだろうか。



予想



【予想①】

金属は、あわ（気体）になって、空気中に出ていった？



【予想②】

金属は目に見えないつぶになって、塩酸にとけていった？



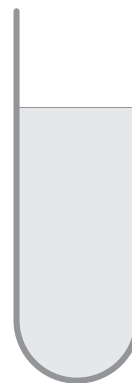
【予想③】

金属は別のものに変化して塩酸にとけていった？



塩酸にとけた金属は、液の中でどうなっているか予想してみましょう。

○上の 3 人の予想をもとに、自分の考えを図にかいて説明してみましょう。



計画

塩酸にとけた金属が、液の中でどうなっているか、予想を確認できる方法を考えましょう。



5 実験

塩酸にとけた金属は、どうなっているか調べる



結果



●液を蒸発させて出てきたものを見たようすは、塩酸にとける前の金属と同じですか。

●出てきたものに塩酸を加えたときも、とける前の金属と同じように、気体が発生しましたか。

次の表に実験結果をまとめ直してみましょう。

	鉄	鉄がとけた液から 出てきたもの	アルミニウム	アルミニウムが とけた液から 出てきたもの
見たようす				
塩酸を 加えたとき				



考 察

出てきたものが、塩酸にとける前の金属と同じか考えてみましょう。

○出てきたもののようすは、とける前の金属と同じでしょうか。

○出てきたものは、塩酸にとけましたか。また、塩酸にとけたとき、気体は発生しましたか。

わかった
こと

