



進路・夢実現に向けて、この1問をクリアしよう!!

霧島市「今週の1問」

6 月 13 日版

学年

教科

名前

3

理科

学びのポイント

金属のイオンへのなりやすさについて考えよう。

1 右の写真のように、塩化銅水溶液にスチールウール（鉄）を入れると、スチールウールに赤色の物質が付着し、水溶液の色が薄くなった。次の問いに答えなさい。



(1) 塩化銅の電離を、イオンを表す化学式を使って表しなさい。

答え

(2) スチールウールに付着した赤色の物質は何であると考えられるか。その物質名を書きなさい。

答え

(3) この実験からわかることを次のようにまとめた。() に当てはまる文を書きなさい。

この実験から、鉄は銅よりも () ことがわかる。

答え

(4) 次に、同じ塩化銅水溶液に金ぱく（金）を入れたが、金ぱくに赤色の物質が付着することはない、特に反応はなかった。

このことから、銅（Cu）、金（Au）、鉄（Fe）のイオン化傾向（イオンへのなりやすさ）はどのような関係があるか。() の中へ3つの金属の元素記号をイオン化傾向の高い順番に書きなさい。

答え

振り返り

※分かったこと、できるようになったこと、分からなかったこと、困っていること。