

○金属の単体を水溶液中に入れると、金属は電子を放出し、陽イオンになろうとする。  
この性質を ( ) という。

○演示実験を見てみよう 観察するポイント・・・溶液に入れたマグネシウムの変化

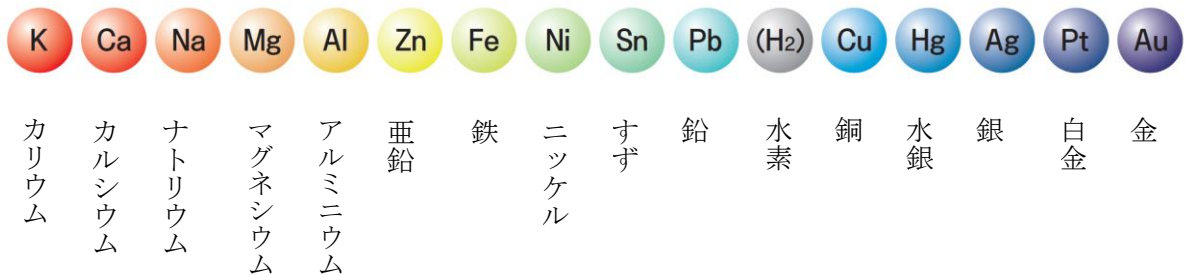
・マグネシウムを硫酸亜鉛溶液に入れる → ( )  
( ) は亜鉛よりイオン化傾向が大きい

・銅を硫酸亜鉛溶液に入れる → ( ) ( ) は銅よりイオン化傾向が大きい

○亜鉛、マグネシウム、銅をイオン化傾向の大きい順に並べると・・・

( ) > ( ) > ( )

○各金属をイオン化傾向の大きさの順に並べたものを ( ) という。



水溶液中で電子を出し、( ) になりやすい順

○イオン化傾向を確認する実験をしよう

・準備：薬品・・・硫酸ニッケル溶液、硝酸銀溶液

金属・・・銅

器具・・・試験管、試験官立て、駒込ピペット、試薬びん、ピンセット

・実験ア 硫酸ニッケル液に銅を入れる

・実験イ 硝酸銀溶液に銅を入れる

各班で、担当する  
実験を決めよう

- ・操作① 実験ア 試験管に駒込ピペット（ゴム球青）を使って  
硫酸ニッケル溶液（試薬びん白）を5 ml入れる  
実験イ 試験管に駒込ピペット（ゴム球白）を使って  
硝酸銀溶液（試薬びん茶）を5 ml入れる
- ・操作② 実験ア 操作①の試験管にピンセットを使って、銅を入れる  
実験イ 操作①の試験管にピンセットを使って、銅を入れる

・結果の記録 変化があった方の実験に○をつけよう。

	担当者	操作②後の試験管中の様子
実験ア		
実験イ		

・結果について、班で話し合おう

実験ア	ニッケルと銅では、どちらがイオン化傾向が大きいかな。
実験イ	銀と銅では、どちらがイオン化傾向が大きいかな。

・実験結果から銅、ニッケル、銀をイオン化傾向の大きい順に並べよう。

\_\_\_\_\_ > \_\_\_\_\_ > \_\_\_\_\_

・感想


\_\_\_\_\_ 年 組 号 氏名 \_\_\_\_\_