

実験Ⅶ 金属のイオンへのなりやすさの比較

目的

方法

- 次のように、試験管に入れた水溶液に金属片を入れる。
- ① 硫酸銅水溶液にマグネシウム片を入れる
 - ② 硫酸銅水溶液に亜鉛片を入れる
 - ③ 硫酸マグネシウム水溶液に亜鉛片を入れる
 - ④ 硫酸マグネシウム水溶液に銅片を入れる
 - ⑤ 硫酸亜鉛水溶液にマグネシウム片を入れる
 - ⑥ 硫酸亜鉛水溶液に銅片を入れる

結果 下の表に記入する。

水溶液	金属片	結果
硫酸銅水溶液	マグネシウム	
	亜鉛	
硫酸マグネシウム水溶液	亜鉛	
	銅	
硫酸亜鉛水溶液	マグネシウム	
	銅	

・硫酸銅水溶液の色はどのように変化したか。

・硫酸銅水溶液に入れた金属に付着した赤色の物質は何か。

・硫酸亜鉛水溶液に入れた金属に付着した銀白色の物質は何か。

考察

・銅、マグネシウム、亜鉛を陽イオンになりやすい順に左から並べなさい。





















