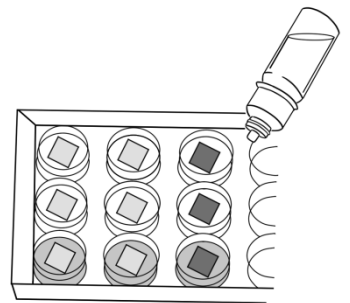




イオンへのなりやすさ

◎イオンへのなりやすさ

右の図のようなマイクロプレートを用いて、3種類の金属板と、3種類のイオンを組み合わせ、金属板付近に起きる反応を観察する。



結果

	マグネシウム板	亜鉛板	銅板
うすい硫酸マグネシウム水溶液	変化なし	変化なし	変化なし
うすい硫酸亜鉛水溶液	金属板が薄くなり 黒い物質がつく	変化なし	変化なし
うすい硫酸銅水溶液	金属板が薄くなり 赤い物質がつく	金属板が薄くなり 赤い物質がつく	変化なし

上の結果から 以下のことが分かる

金属・イオンの変化		金属板							
		マグネシウム Mg		亜鉛 Zn		銅 Cu			
水溶液中のイオン	Mg ²⁺			Zn →	<input type="text"/>			Cu →	<input type="text"/>
				Mg ²⁺ →	<input type="text"/>			Mg ²⁺ →	<input type="text"/>
	Zn ²⁺	Zn ²⁺ →	<input type="text"/>					Cu →	<input type="text"/>
		Mg →	<input type="text"/>					Zn ²⁺ →	<input type="text"/>
	Cu ²⁺	Cu ²⁺ →	<input type="text"/>			Cu ²⁺ →	<input type="text"/>		
		Mg →	<input type="text"/>			Zn →	<input type="text"/>		

Mg は Zn、Cu より 陽イオンになり い

 Zn は Cu より陽イオンになり く
Mg より陽イオンになり い

 Cu は Zn、Mg より 陽イオンになり い

陽イオンのなりやすさは > >

うすい硫酸銅水溶液にマグネシウム板を入れたとき、水溶液中の銅イオンとマグネシウムに起こる反応は

銅イオンに起こる変化 →

マグネシウムに起こる変化 →