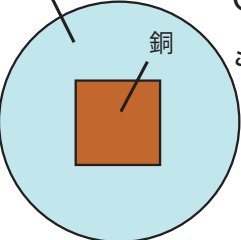
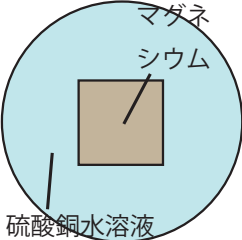
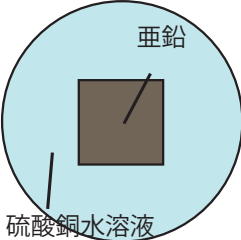
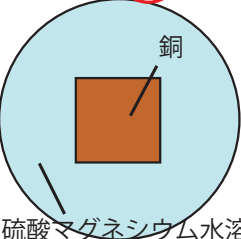
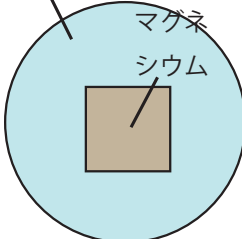
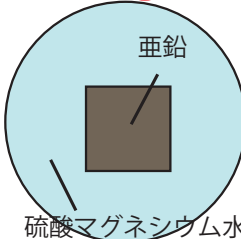
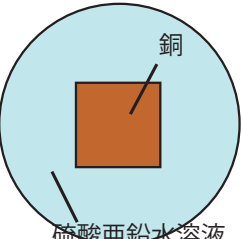
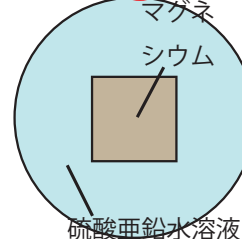
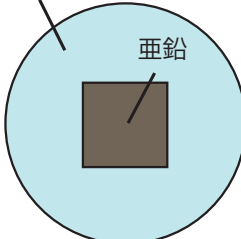


金属のイオンへのなりやすさ

ちがう金属どうしの場合イオン化傾向が大きい方がとける

	銅 Cu	マグネシウム Mg	亜鉛 Zn
硫酸銅 水溶液 CuSO_4	 <p>Cu と Cu で同じ ものどうしなので</p> <p>変化なし</p>	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Cu と Mg で Mg の方がイオンに なりやすいので</p> <p>Mg がとける</p>	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Cu と Zn で Zn の方がイオンに なりやすいので</p> <p>Zn がとける</p>
硫酸 マグネシウム 水溶液 MgSO_4	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Mg と Cu で Mg の方がイオンに なりやすいので</p> <p>変化なし</p>	 <p>硫酸マグネシウム水溶液</p> <p>Mg と Mg で同じ ものどうしなので</p> <p>変化なし</p>	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Mg と Zn で Mg の方がイオンに なりやすいので</p> <p>変化なし</p>
硫酸亜鉛 水溶液 ZnSO_4	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Zn と Cu で Zn の方がイオンに なりやすいので</p> <p>変化なし</p>	 <p>Na > Mg > Al > Zn > Fe > Cu</p> <p>Zn と Mg で Mg の方がイオンに なりやすいので</p> <p>Mg がとける</p>	 <p>硫酸亜鉛水溶液</p> <p>Zn と Zn で同じ ものどうしなので</p> <p>変化なし</p>

イオン化傾向 (陽イオンへのなりやすさ)

金属ではないよ

水素よりもイオン化傾向が大きい金属は
うすい酸に含まれる H^+ と反応してイオンになる

$\text{Li} > \text{K} > \text{Ca} > \text{Na} > \text{Mg} > \text{Al} > \text{Zn} > \text{Fe} > (\text{H}_2) > \text{Cu} > \text{Ag} > \text{Au}$