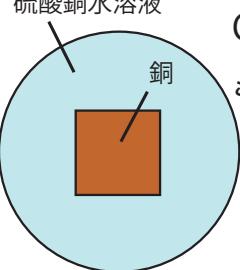
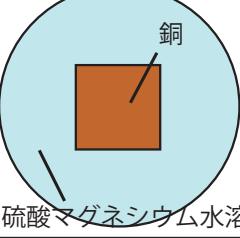
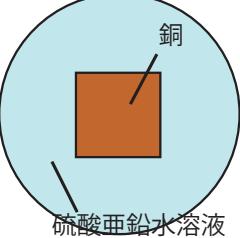


金属のイオンへのなりやすさ

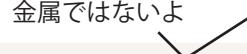
ちがう金属どうしの場合イオン化傾向が大きい方がとける

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

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