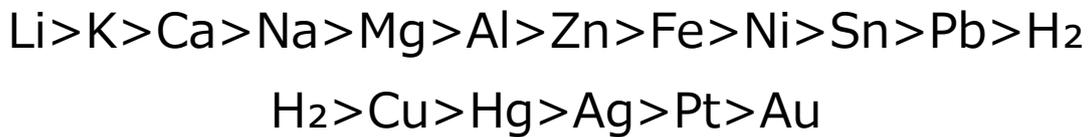


# イオン化傾向（高校化学）



Li がイオン化傾向が一番大きく、Au がイオン化傾向が一番小さい。  
(溶けやすい) (溶けにくい=析出しやすい)

例えば Cu (銅) > Ag (銀) > Au (金) の順番

語呂合わせ

「リッチに貸そうかな まああてにすんな ひどすぎる借金」

リッチに 貸そう かな まああてに すんな ひどすぎる 借金  
Li > K > Ca > Na > Mg > Al > Zn > Fe > Ni > Sn > Pb > H<sub>2</sub> > Cu > Hg > Ag > Pt > Au

リチウム(Li),  
カリウム(K),  
カルシウム(Ca),  
ナトリウム(Na),  
マグネシウム(Mg),  
アルミニウム(Al),  
亜鉛(Zn),  
鉄(Fe),  
ニッケル(Ni),  
スズ(Sn),  
鉛(Pb),  
水素(H<sub>2</sub>),

水素(H<sub>2</sub>),  
銅(Cu),  
水銀(Hg),  
銀(Ag),  
白金(Pt),  
金(Au),

(以上)