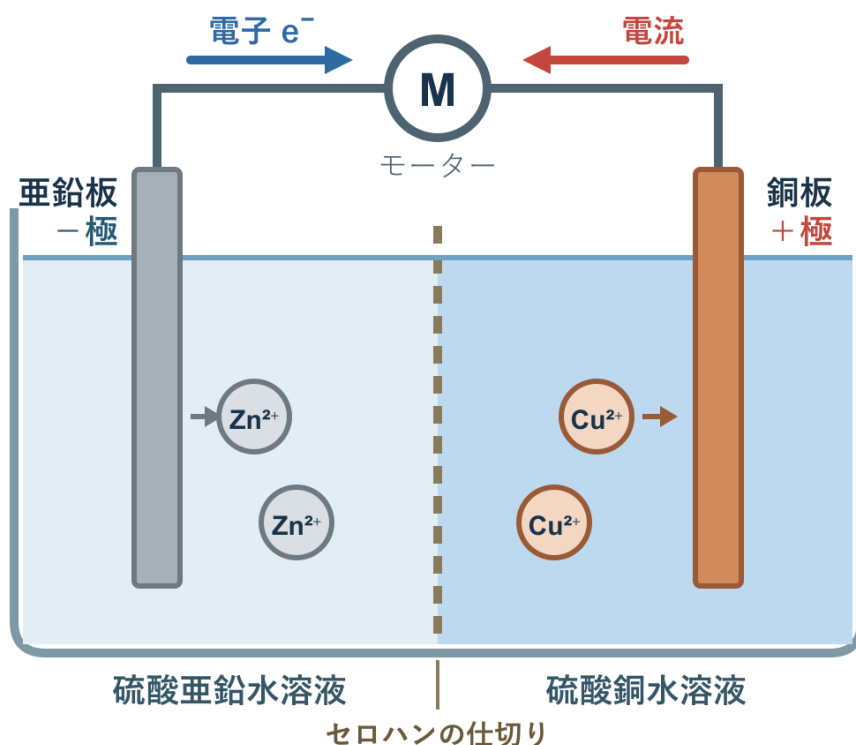


化学変化と電池

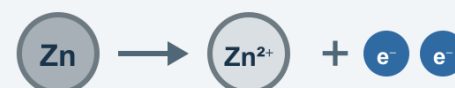
ダニエル電池：2種類の金属と水溶液で、化学変化から電気を取り出す

ダニエル電池のつくり



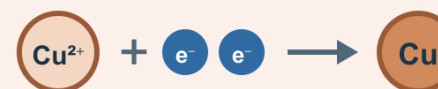
電極で起こること

亜鉛板（－極）：亜鉛が溶け出す



亜鉛原子が電子を2個失い、亜鉛イオンになる。電子は導線へ。亜鉛板はうすくなる

銅板（＋極）：銅が付く



水溶液中の銅イオンが、導線から来た電子を2個受け取り、銅になって銅板に付く

化学エネルギーが電気エネルギーに変わる。電流の向きは電子の移動と逆。

セロハンは2つの水溶液を混ざりにくくし、イオンは少しずつ通す。粒子の数・大きさは模式的。