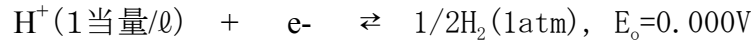


## 酸化・還元電位(さんか・かんげんでんい) | Oxidation-reduction potential

金属をその金属イオンを含む溶液に浸したものを半電池という。半電池を二個組み合わせると電池になるが、その電池の起電力を測れば内部で起こる二つの電極反応の酸化力、還元力の強さを電位の数値で定量的に知ることができる。起電力測定の際、基準として次のような水素電極が使用される(標準水素電極)



この半電池の起電力は0であるから、これを左極、他の半電池を右極として起電力を測れば、得られた電位がその半電池の標準電位( $E_0$ )となる。 $E_0$ が小さいほど酸化され易く、他を還元しやすい。 $E_0$ が大きいほど酸化剤として強い。 $E_0$ のおおきさの逆の順列がイオン化傾向になる。

(古澤)