-Odda elektrone se reducira je oksidant (- +)

\_\_ 🡪\_\_+\_\_

-Sprejme elektrone se oksidira je reducenat (+ -)

\_\_+\_\_ 🡪 \_\_

-Pb,Zn,Cu,Fe+2 Ag+1, Au+3

-+1+2+2-lažje odd reducnti

--3-2-1-lažje spr. So oksidanti

**-REDUCENT**- je snov ki pri redoks reak. Odda

El. Je snov drugo snov reducira sama pa se oksidira.

**-OKSIDANT**-je snov ki sprejme el. Je snov ki drugo

Snov oksidira sama pa se reducira.

**-REDOKS REAK**.: je reak. Pri kateri se izmenjavajo el.

-Vodikov polčlen 0.0V

-Meritve pri standardnih pogojih: T-25°C, P-101,3kPa

-Koncentr-1mol/l

-Računanje napetosti galvanskega člena: od pozitivne

-Napetosti odštejemo negativno.

-Suh gl.č.-reakcija poteče irevezibilno (zavržemo)

-Moker gl.č.-reakcija poteče revezibilno

-Okolju škodujeta-živo srebro Hg in kadmij Cd

-Alkali-mangan baterije, srebrov oksid-dražje.

**-ELEKTROLIZA**-je reakcija ki poteče pod vplivom

enosmernega el . toka.

**-ELEKTROLIT**-tekočina ki prevaja el. Tok

-**ELEKTRODI** kovinski ali ogljikovi palici ki ju

Potopimo v elektrolit.

-ANODA +elektroda KATODA – elektroda

-ANIONI – ioni KATIONI +ioni

**-BATERIJA**- vir enosmernega el. Toka.

**-Qm- 96 500 As/mol -1** 🡪en mol elektr.

-Q-naboj(As) I-tok t(A) t-čas (s)

n-je množ. Snovi **n=Q/Qm**

**-Q=I.t n= m/M-period.**

-uporaba elektorlize:

-za pridob. Kovin (Li, Na,Al,Au)

-za pridob. Nekovin (F2, Cl2)

-za refinacijo-čiščenje kovin (Cu)

-za galvanizacijo