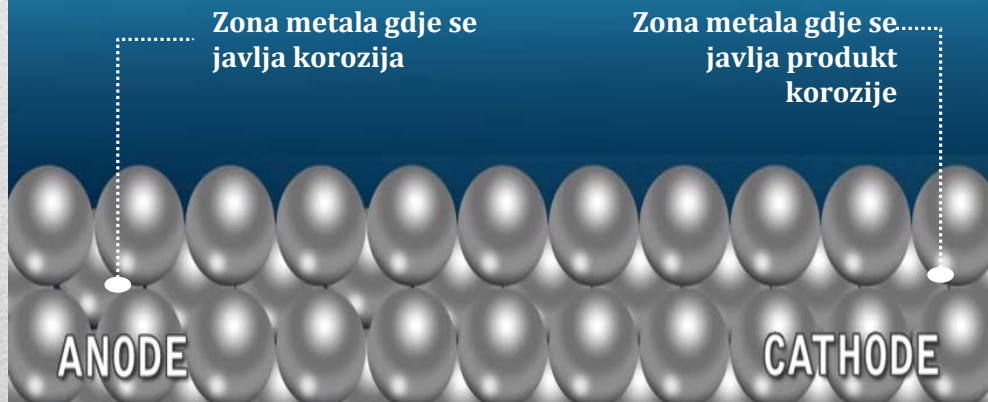


Korozija



Svaki materijal po svojoj površini na mikroskopskom nivou ima nečistoće, koje zbog blage razlike potencijala formiraju dvije zone!



Pod dejstvom vode željezo se „topi“ i
oksidira u Fe^{++} .

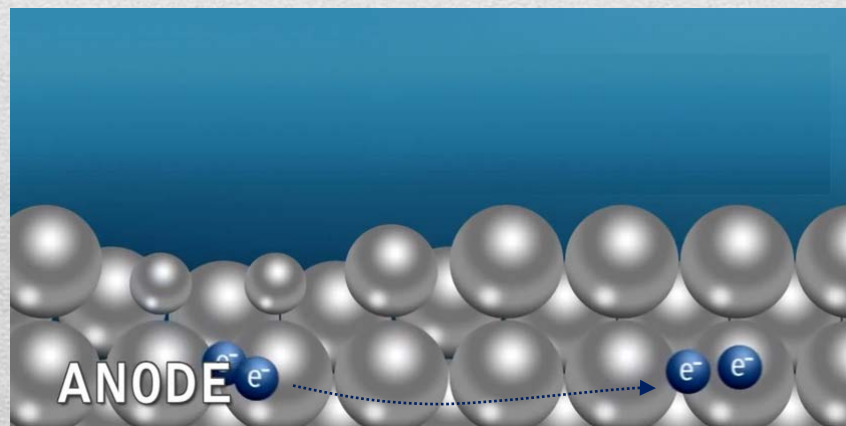


ANODE

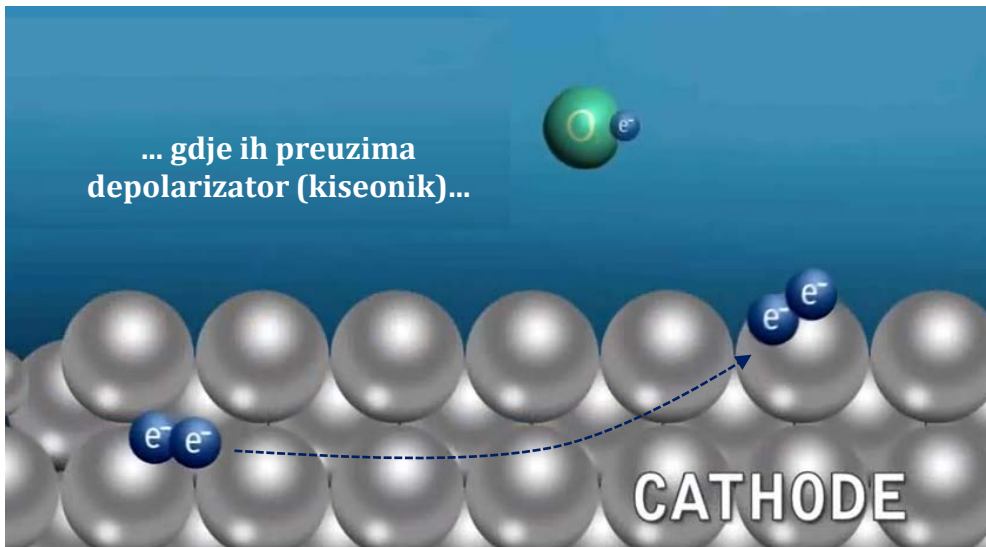
Stvaranjem oksida Fe^{++} oslobađaju se dva
elektrona koji se slobodno kreću kroz
materijal prema zoni KATODE ...



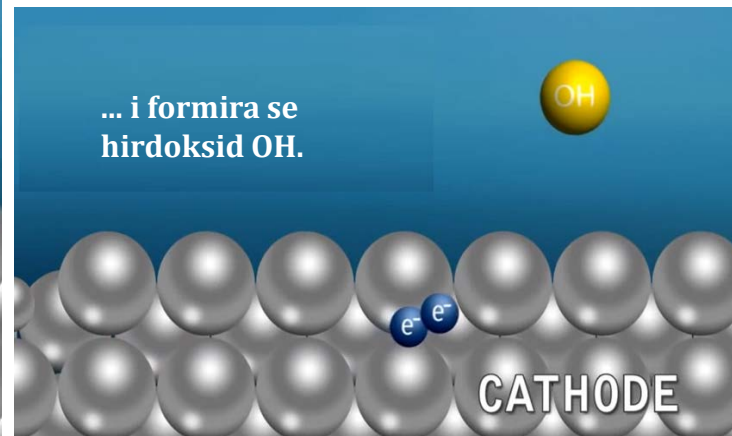
ANODE



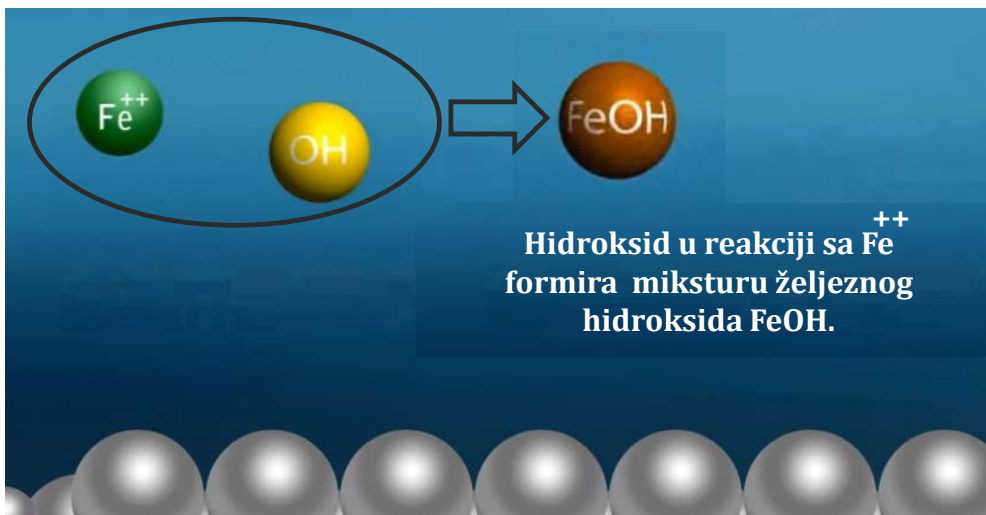
... gdje ih preuzima depolarizator (kiseonik)...



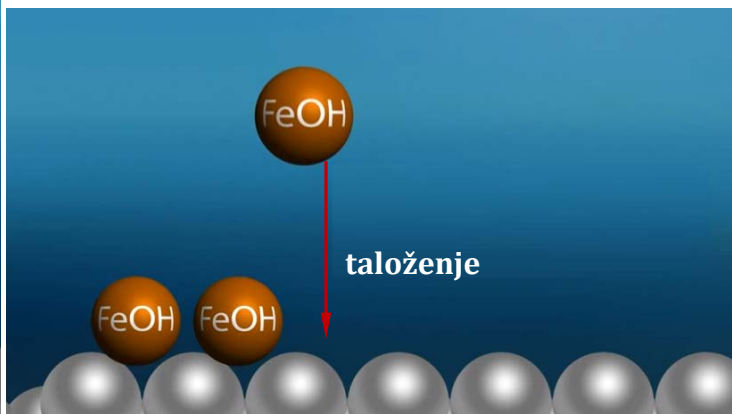
... i formira se hiroksid OH.



Hidroksid u reakciji sa Fe^{++} formira miksturu željeznog hidroksida FeOH.



taloženje



hidroksid FeOH
- korozija

