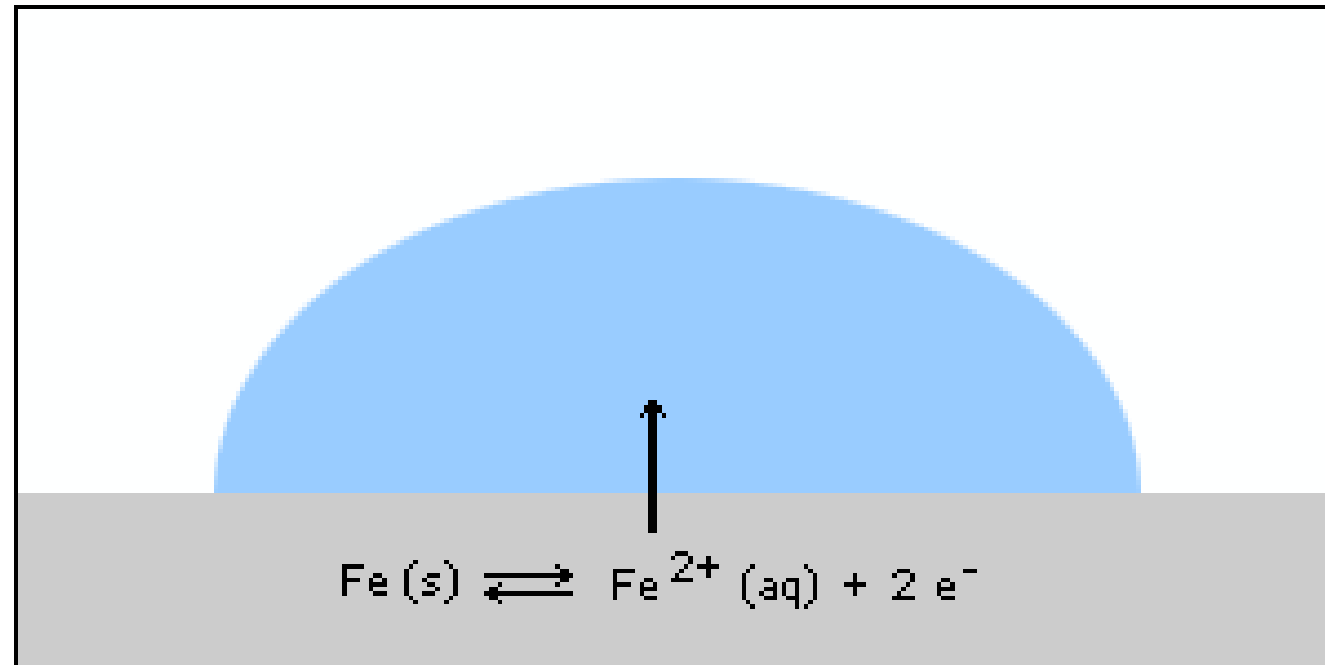


CORROSIE MECHANISME

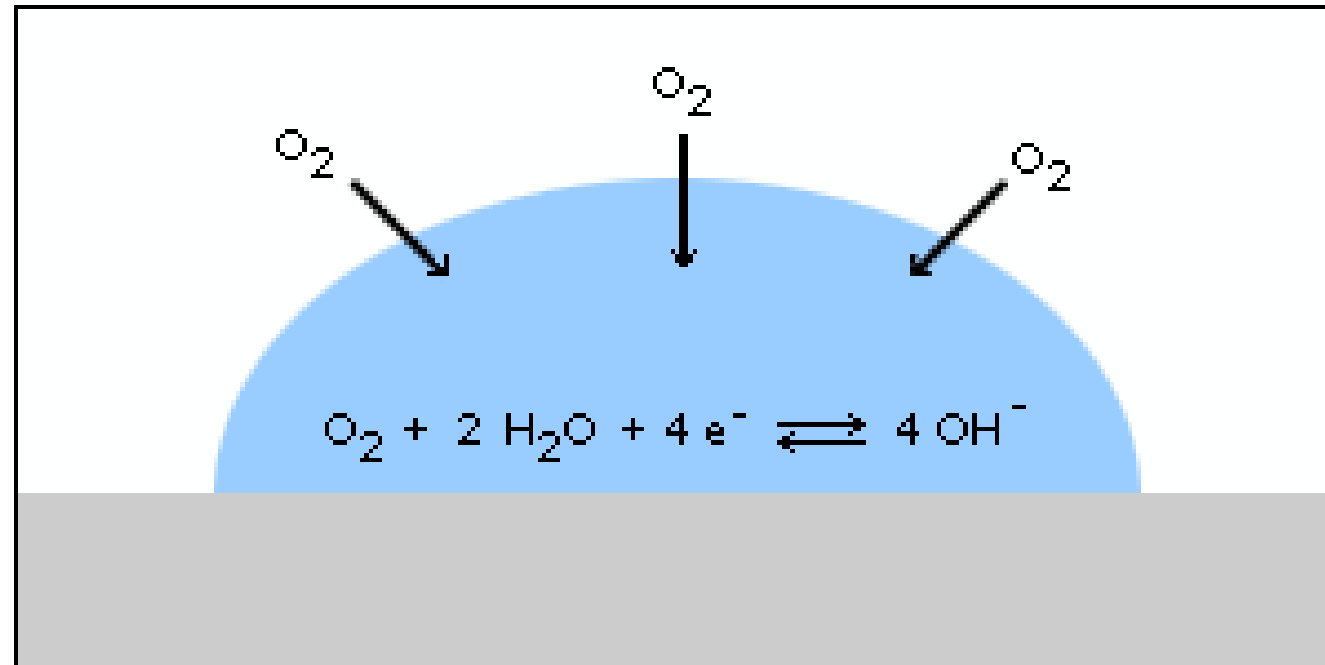
EERSTE STAP



Een evenwicht wordt bereikt aan het oppervlak. De ijzer (II) ionen lossen op in het water. De electronen kunnen door het oppervlak van de ijzeren plaat doorgegeven worden.

CORROSIE MECHANISME

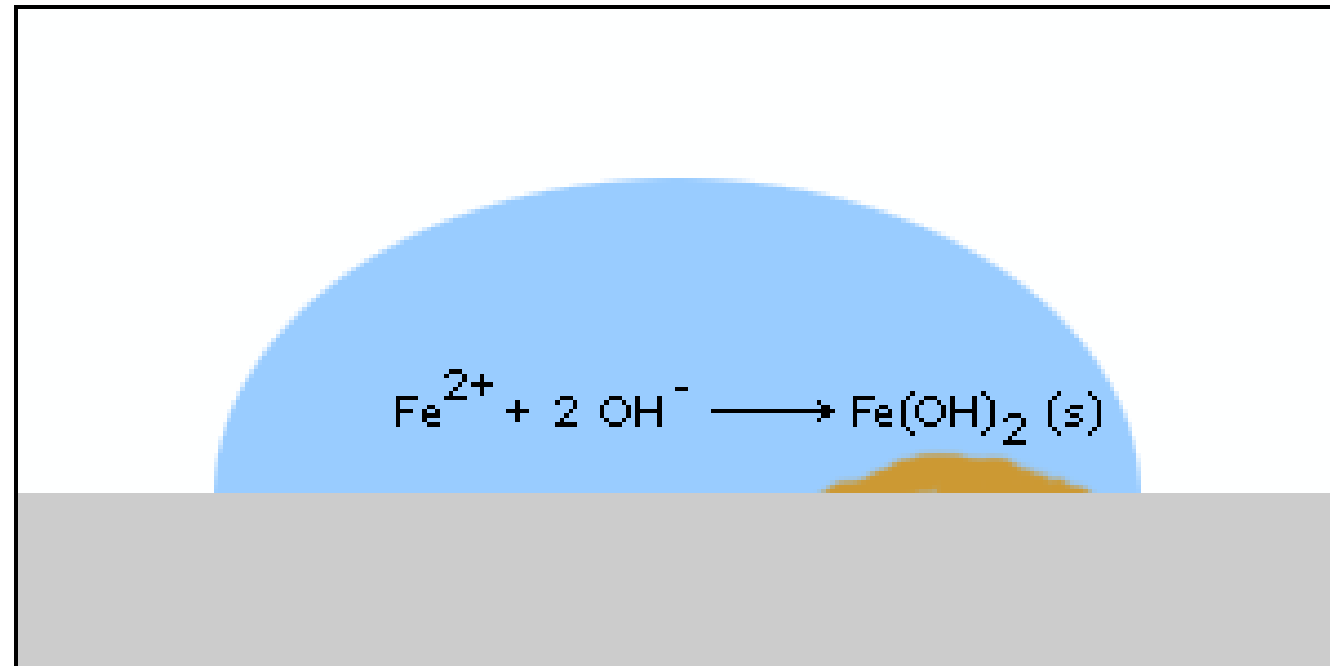
TWEEDE STAP



De waterdruppel bevat eveneens zuurstofmoleculen uit de lucht. Deze moleculen kunnen reageren met de electronen die uit de halfreactie van ijzer (zie stap 1) zijn vrijgekomen. Door deze reactie komen hydroxide ionen vrij.

CORROSIE MECHANISME

DERDE STAP



De waterdruppel bevat nu ijzer (II) ionen en hydroxide ionen. Deze vormen een neerslag van ijzer (II) hydroxide. Onder invloed van zuurstof en water kan het ijzerhydroxide verder oxideren tot roest (= ijzer(III)oxyde).