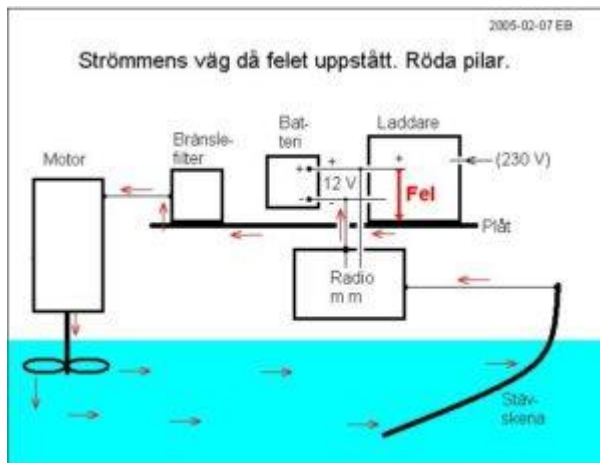


Korrosion el

Galvanisk korrosion kan förekomma om två olika metaller har elektrisk kontakt med varandra och med samma vattenmassa. De bildar de ett "galvaniskt element". Det ger upphov till en elektrisk ström som ger galvanisk korrosion. Den ädlare metallen skyddas och oädlare angrips. Ett exempel är att zink offeras för att skydda järn.

Elektrolytisk korrosion är en liknande situation med metaller i vatten men med en annan drivande spänningskälla än en galvanisk. Exempel på spänningskällor är fel ibåtens 12 volt elnät eller landnätsanslutning. Ofta blir den metall som fått plusspänning mest angripen. Även växelström kan ge elektrolytisk korrosion.

Läckström är en elektrisk ström som på ett oönskat sätt ger sig av på villovägar. Ibland kan den ge upphov till elektrolytisk korrosion som då kan kallas läckströmskorrosion.



[Fredriks Motorskola - Anoder](#)

[Fredriks Motorskola - Galvanisk korrosion](#)