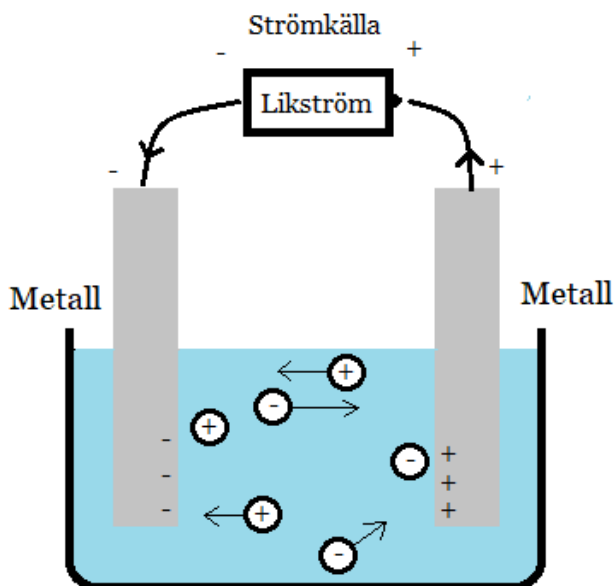


# Elektrolys

Elektrolys innebär att starta och driva kemiska reaktioner med elektricitet. Detta används för att framställa grundämnen (till exempel koppar och aluminium) samt för att skydda olika metaller mot nedbrytning (korrosion).

Till elektrolys behöver du två stavar som leder ström (metall- eller kolstavar) och en jonlösning. Stavarna kallas elektroder och jonlösningen elektrolyt. Det behövs också en strömkälla med likström. Det innebär att strömmen går i samma riktning hela tiden. På bilden visas en enkel uppställning.



När en spänning läggs på, kommer i det här fallet den vänstra elektroden bli en minuspol och den högra en pluspol. De positiva jonerna dras till minuspolen och de negativa jonerna till pluspolen. Oxidation sker vid den positiva polen som kallas anod. Reduktion sker vid den negativa polen som kallas katod. En minnesregel är AORK (Anod - oxidation, reduktion - katod). Den regeln fungerar både vid elektrolys och galvaniska element.

Jonerna i jonlösningen lägger sig ofta som en beläggning på elektroderna. Bildas det gas bubblar det vid den elektroden. Om det bildas alkalimetaller, till exempel natrium, reagerar

den genast med vattnet i jonlösningen och gör det basiskt.



Eftersom det finns en strömkälla som driver den kemiska reaktionen är det viktigt att elektroderna leder elektricitet bra. Därför är de båda ofta gjorda av koppar. Ibland finns det risk för att kopparelektroden oxideras d.v.s. att den själv blir till joner och vandrar ut i elektrolyten. Då kan man byta ut dem mot kolelektroder istället. Kol har molekylbindning och håller hårdare i sina elektroner. (Kopparen har metallbindning)

Med hjälp av elektrolys är följande möjligt:

1. Att sortera jonerna i en jonlösning eftersom de åker till olika poler. Detta sker vid framställning av vissa metaller. Det går också att framställa gaser.
2. Det går att lägga metallbeläggningar på andra metallföremål. Det kallas för att galvanisera och skyddar metaller som lätt korroderar till exempel spikar.

## Begrepp och svåra ord:

Elektrolys, korrosion, elektrod, elektrolyt, oxidation, reduktion

# Elektrolys



Begrepp:	Förklaring:
Elektrolys	
Korrosion	
Elektrod	
Elektrolyt	
Oxidation	
Reduktion	

Rätt	Fel	1. Elektrolys. Vad bildas vid en elektrolys av zinkklorid?
		Vid anoden (positiv) bildas klorgas.
		Vid den ena elektroden bildas zinkgas.
		Vad katoden (negativ) bildas klorgas.
		Det går inte att göra elektrolys på zinkklorid. Ingenting händer.
		På den ena elektroden kommer det att lagras ett lager av zink.

Rätt	Fel	2. Elektrolys. Vilket eller vilka alternativ är korrekta?
		Reduktion sker vid den negativa polen som kallas katod.
		Det är möjligt att tillverka gaser genom elektrolys.
		Spänningen kommer göra att positiva joner åker till pluspolen och att negativa joner åker till minuspolen.
		Vid elektrolys kallas jonlösningen för elektrolyt.
		Elektrolys innebär att starta och driva kemiska reaktioner med elektricitet.