

**Demonstration:** Tillverka ett galvaniskt element som kan driva en fläkt (eller annat)

**Om demon:** Enkelt

**Tid:** 5 minuter. + förberedelsetid

**Teori:** En elektrisk ström erhålles mellan två metaller (ädel och oädel). Strömmen får en liten fläkt att gå runt.

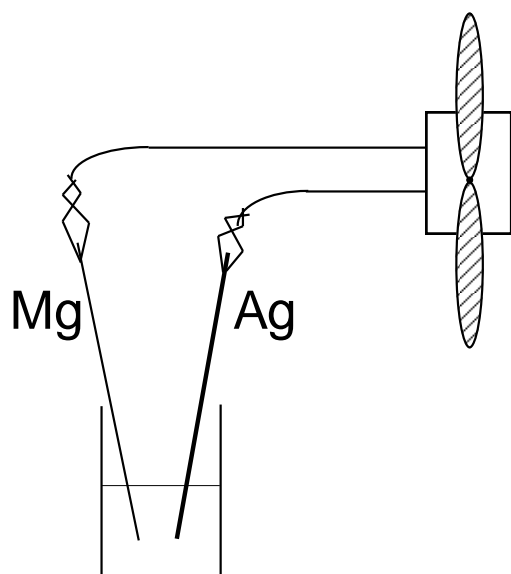
**Material:** Elektroder av magnesium och silver, elektrolyt av 1M saltsyra, motor med fläktblad, bågare, elsladdar, krokodilklämmor.

**Risker vid experimentet:** Saltsyra är frätande. Använd skyddsglasögon och personlig skyddsutrustning. *En fullständig riskbedömning görs av undervisande lärare.*

Elektroder: Dubbeltvinnat magnesiumband

Silverstav

Elektrolyt: 1-M saltsyra



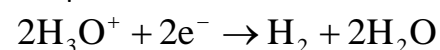
**Förklaring:**

Elektrodförlopp

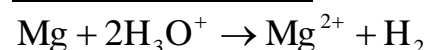
Minuspol:



Pluspol:



Strömdrivande process



**Stöd för riskbedömning**

Magnesium: Brännbart, Fara, H250, H260 och P210, P222, P223, P231+ P232, P280

Magnesiumklorid: Ej märkespliktigt

Vätgas: Brännbart, Gas, Fara, H220 och P210, P377, P381, P403

Saltsyra 1M: Frätande, Varning, H290

Saltsyra konc: Frätande, Utropstecken, Varning H290, H314, H335 och P261, P280, P305+P351+P338, P310