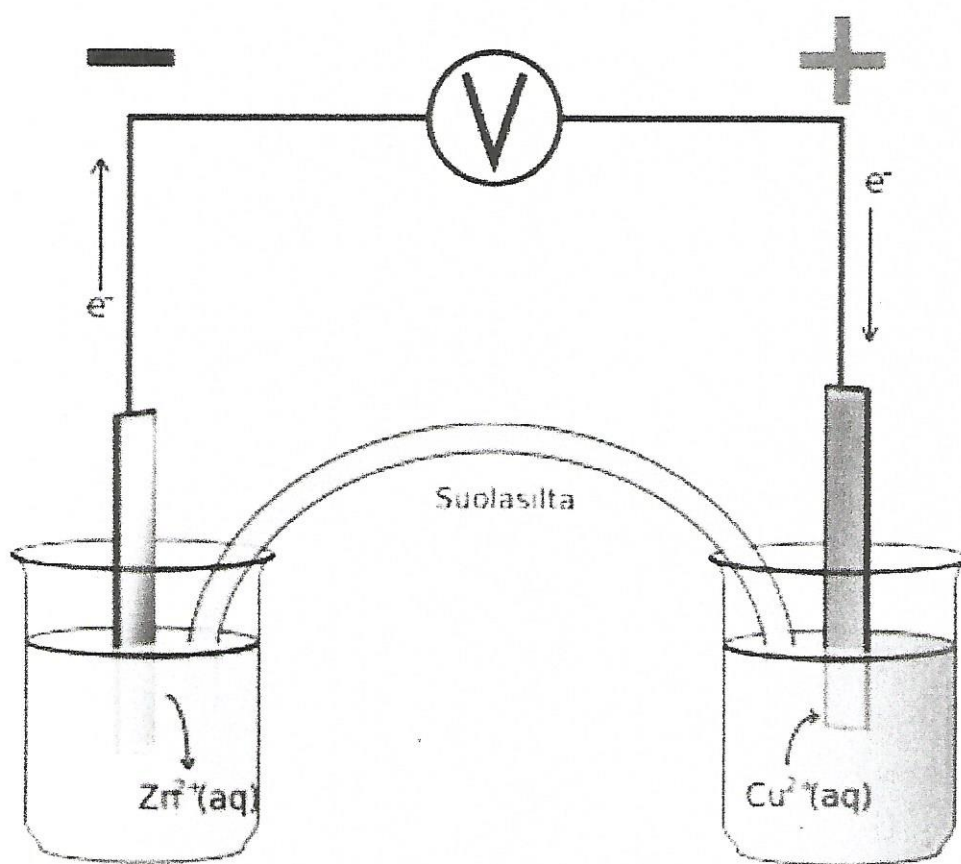


DANIELLIN PARI (GALVAANINEN PARI)



Kuparielektrodi on kuparisulfaattiliuoksessa

Sinkkielektrodi on sinkkisulfaattiliuoksessa

SUOLASILTA (KCl, kostutettuna suodatinpaperiin)

Zn on negatiivinen elektrodi eli anodi, koska jokaisen sinkkiatomin hapettuessa vapautuu 2 elektronia. Samalla liukseen siirtyy yksi Zn^{2+} -ioni. Koska liuoksissa täytyy olla tasapaino (yhtä monta positiivista ja negatiivista ionia), siirtyy suolasiltaa pitkin SO_4^{2-} ioneja sinkkiastiaan.

Cu on positiivinen elektrodi eli katodi. Katodilla tapahtuu pelkistyminen, missä Cu^{2+} ionit vastaanottavat johdinta pitkin sinkin luovuttavat elektronit.

Kupari saostuu ja sinkki liukenee.