

A környezetmérnök/környezettan szak elvégzéséhez szükséges alapismeretek elsajátítását segítő videóleckék a biológia, kémia, földrajz, fizika és műszaki alapismeretek tárgykörében

FIZIKA 8. ELEKTROLÍZIS, GALVÁNELEM

EFOP-3.4.4-16-2017-00015

SZÉCHENYI 2020



FIZIKA 8., elmélet

Elektromotoros erő, Faraday tv, elektrolízis,
galvánelemek

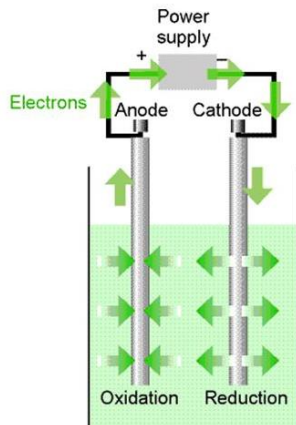
EFOP-3.4.4-16-2017-00015

SZÉCHENYI 2020

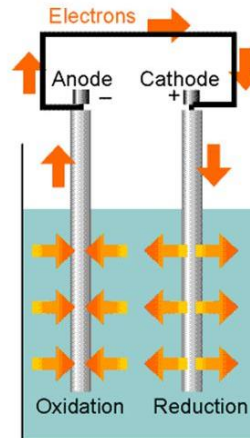


Folyadékok vezetése, Elektrolízis vs. galvánelem

Elektrolízis: külső áramforrás hatására reakciót kényszerítünk ki.



Galvánelem: spontán reakció játszódik le, ez hasznos áramot termel.



Faraday elektrolízis törvényei

Faraday első elektrolízis törvénye:

$$m = \frac{Q}{F} = \frac{I \cdot t}{F}$$

$$F = 96485 \frac{C}{mol}$$

Faraday második elektrolízis törvénye: azonos töltésmennyiség különböző elektrolitokból kémialila egyenértékű anyagmennyiséget választ ki.

$$\frac{Q}{n} = F$$

KÖSZÖNÖM A FIGYELMET!



A Szegedi Tudományegyetem készségfejlesztő és kommunikációs programjainak megvalósítása a felsőoktatásba való bekerülés előmozdítására és az MTMI szakok népszerűsítésére

EFOP-3.4.4-16-2017-00015

