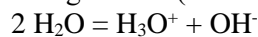


Elektrokémia

Az elektrokémia az *elektromos töltéssel* rendelkező részecskéket (*ionokat*) tartalmazó anyagi rendszerek sajátságaiával foglalkozik. Ilyen anyagi rendszerek (elektrolitok) leggyakrabban a *vegyületek* - savak, bázisok, sók - oldódása (elektrolitos disszociáció), vagy megolvadása (termikus disszociáció) során képződnek.

A leggyakoribb oldószer a víz, maga is egy gyenge elektrolit. *Elektrolitos disszociáció* révén hidrogénionra (hidroxóniumionra) és hidroxidionra disszociál:



Az *elektrolitok* vezetik az elektromos áramot, ún. **MÁSODRENDŰ VEZETŐK**. Áramvezetés közben mindig lejátszódik kémiai reakció is (elektrolízis). Erre vonatkoznak a Faraday-törvények.

I. törvény	$m = kIt$
II. törvény	Bármely egyértékű ion semlegesítéséhez $F = 96487 \text{ A s/mol}$ töltés szükséges.

