

Laboratorní elektrody

Elektrod existuje celá řada k různým účelům. Některé se používají k preparativním účelům (příprava látek), jiné k účelům analytickým. V principu je možné chemické laboratorní elektrody rozdělit na **potenciometrické, konduktometrické, elektroforetické a elektrody pro elektrolýzu**. V rámci potenciometrických elektrod pak zvláštní postavení zauímají především tzv. *referentní* elektrody a elektrody *iontově selektivní*.

V laboratorním provedení se většinou jedná o malé křehké předměty tužkového tvaru. Dnes se již výrobci pokoušejí nejcitlivější části elektrod chránit vhodně řešeným tvarem obalu. Také se již stává téměř pravidlem, že iontově selektivní elektrody se vyrábějí v kombinaci s referentní elektrodou, přičemž obě elektrody jsou uzavřeny v témže obalu a také vodiče vedoucí z elektrod do ionmetru jsou obaleny společnou izolací. Takto sestavená dvojice elektrod pak na první pohled vypadá jako elektroda jediná.

Příklady některých elektrod:

Příklady
skleněných
elektrod (určených
pro měření pH):



Platinová elektroda
(pro potenciometrická měření)



Příklady konduktometrických
elektrod:

