

Otázky k procvičení:

1. Jaký je princip standardizace roztoku manganistanu? Vyjádřete standardizaci vyčíslenou chemickou rovnicí.
2. O jaký elektrolyt se jedná a k jaké hodnotě se blíží stupeň disociace, je-li elektrolyt zcela disociován?
3. Vysvětlete pojem reakční rychlost?
4. Jaké plyny se uvolňují při elektrolýze destilované vody? Jakým způsobem je možné zvýšit vodivost destilované vody a tím podpořit vyvíjení plynů?
5. Jaké jsou druhy viskozimetrů? Uveďte jejich principy.
6. Popište princip měření vodivosti.
7. Schématicky nakreslete třífázový diagram a na nákrese vysvětlete, co znamená binodála a konoda.
8. Vysvětlete pojem rozdělovací koeficient. Co je nezbytné pro jeho stanovení?
9. Jaké znáte adsorpční izotermy a jaké je jejich matematické vyjádření?
10. Popište, jak se určí celková tepelná kapacita soustavy (kalorimetru).