|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **osztály** | **tantárgy** | **tanár** | **tananyag** |
| 11.A | Fizikai kémia | Dóbéné Cserjés Edit | **Homogén többkomponensű rendszerek**Elegyek és oldatok fogalma, csoportosítása.Elegyek összetételének megadási módjai.Számítások összetétellel kapcsolatban.Folyadékelegyek fogalma, csoportosítása.A folyadékelegyek általános jellemzése, párolgásuk.A parciális tenzió fogalma. A Raoult-féle általános tenziótörvény.A Konovalov-törvények.Ideális és reális folyadékelegyek tenziógörbéi és forráspontgörbéi. Számítási feladatok a folyadékelegy és a gőzelegy összetételével kapcsolatban.Folyadékelegyek szétválasztása, desztilláció.Az extrakció: Nernst-féle megoszlási törvény, megoszlási hányados. és alkalmazása.Az extrakció a gyakorlatban.**Disszociációs egyensúlyok**Kémiai egyensúlyok fogalma, csoportosítása.Egyensúlyi alapfogalmak értelmezése.A dinamikus egyensúly, egyensúlyi koncentrációk.A tömeghatás törvényének matematikai alakja, és megfogalmazása.Az egyensúlyi reakciók befolyásolási lehetőségei.Homogén egyensúlyok, gázegyensúlyok.A disszociáció fogalma, típusai.A disszociációfok, a van’t Hoff-tényező fogalma, értelmezéseGázok termikus disszociációja.Számítási feladatok termikus disszociációval kapcsolatban.**Híg oldatok törvényei**Híg oldatok fogalma, jellemzése, tulajdonságai.A relatív tenziócsökkenés, a fagyáspontcsökkenés és forráspont-emelkedés törvénye, az ozmózis jelensége, az ozmózisnyomás. Számítási feladatok a híg oldatok törvényeinek alkalmazására.A törvények gyakorlati alkalmazása. |