

ПРВИ МОДУЛ: ОСОБИНЕ МОЛЕКУЛА ЛЕКОВА СА АСПЕКТА МЕДИЦИНСКЕ
ХЕМИЈЕ

НАСТАВНА ЈЕДИНИЦА 3 (ТРЕЋА НЕДЕЉА)

Степен јонизације молекула лекова

1. Степен јонизације молекула лекова (α)– дефиниција и утицај pH вредности.
2. Утицај кисело-базних особина на степен јонизације молекула лекова.
3. Константа дисоцијације и pKa вредност.
4. Навести најчешће киселе и базне функционалне групе које јонизују.
5. Од чега зависи концентрација нејонизованог облика молекула лека? Којом једначином је представљен однос између pH , pKa и α ?
6. Навести *Henderson-Hasselbach*-ову једначину за слабе киселине и слабе базе.
7. Навести и објаснити једначине за израчунавање степена јонизације молекула лекова.
8. Навести једначине за израчунавање процента јонизованог облика молекула лека слабе киселине и лека слабе базе.
9. Објаснити степен јонизације лекова слабих киселина и слабих база на основу pH и pKa вредности.
10. Објаснити утицај pH вредности средине на кинетику молекула лекова у *in vivo* окружењу.
11. Објаснити значај степена јонизације и pKa вредности лекова.
12. Објаснити значај степена јонизације и pKa вредности лекова на примеру фенитоина.
13. Објаснити значај степена јонизације и pKa вредности лекова на примеру индометацина.