Питања за наставну јединицу:

**Обрада потенциометријских и**

**спектрофотометријских резултата мерења**

1. Како се дефинише констатна дисоцијације киселине *К*а?
2. Како гласи Хендерсон-Хазелбахова једначина за слабе киселине?
3. Како гласи Хендерсон-Хазелбахова једначина за слабе базе?
4. Шта је p*K*a вредност?
5. Шта се може израчунати на основу познате p*K*a вредности у воденом раствору киселине или базе.
6. Који су параметри потребни да би се израчунала концентрација нејонизованог лека у раствору.
7. Да ли је парацетамол (p*K*a = 9,5) јача киселина од аспирина (p*K*a = 3,5)?
8. Како се израчунава степен јонизације лека који се понаша као слаба киселина?
9. Како се израчунава степен јонизације лека који се понаша као слаба база?
10. Које се методе користе за одређивање константи протоновања лека?
11. Објаснити електрохемијске методе.
12. Када се користе потенциометријске титрације?
13. Које врсте потенциометријских метода постоје?
14. Шта се може пратити потенциометријским титрацијама и на који начин?
15. На који начин се израчунава потенцијал стаклене електроде?
16. Објаснити разлику између референтних и индикаторских електрода.
17. Написати редокс реакцију код сребро/сребро-хлоридне електроде.
18. Написати редокс реакцију код каломелове електроде.
19. Зашто је важно кондиционирање електроде?
20. Који су недостаци стаклених електрода?
21. Зашто је неопходна калибрација стаклених електрода?
22. Навести карактеристике јон-селективних електрода.
23. Које методе се користе за одређвање завршне тачке титрације?
24. Које су предности Гранове методе одређивања завршне тачке титрације?
25. Објаснити Bjerrum-ова методу.
26. Подела оптичких метода.
27. Одређивање константи протоновања спектрофотометријском методама.