



1. Atomové jádro, stabilita atomového jádra, radioaktivita
2. Elektronový obal atomu a periodická soustava prvků
3. Chemická vazba
4. Chemická termodynamika
5. Reakční kinetika
6. Teorie kyselin a zásad, pH
7. Vodík, kyslík, voda, peroxidy, roztoky
8. s prvky
9.  $p^1$  a  $p^2$  prvky
10.  $p^3$  prvky
11.  $p^4$  a  $p^5$  prvky
12. d prvky
13. Elektrochemie
14. Alkany a cykloalkany
15. Nenasycené uhlovodíky
16. Aromatické uhlovodíky
17. Halogenové deriváty uhlovodíků, organokovové sloučeniny
18. Hydroxyderiváty a ethery
19. Karbonylové sloučeniny
20. Karboxylové kyseliny
21. Funkční a substituční deriváty karboxylových kyselin
22. Nitrosločeniny, aminy a heterocyklické sloučeniny
23. Syntetické makromolekulární látky
24. Optická aktivita a sacharidy
25. Metabolismus sacharidů a fotosyntéza
26. Lipidy a metabolismus lipidů, terpeny a steroidy
27. Aminokyseliny, peptidy a bílkoviny
28. Nukleové kyseliny, proteosyntéza, metabolismus bílkovin
29. Biogenní prvky, enzymy, vitamíny, hormony

Ing. Petr Sadovský, Ph.D.  
ředitel Gymnázia Matyáše Lercha

Mgr. Martin Krejčí  
předseda předmětové komise Ch