



1. La structure de l'atome
2. La classification périodique des éléments
3. Les méthodes de séparation utilisées au laboratoire de chimie
4. Les hydrocarbures saturés et insaturés
5. La conductimétrie
6. Etat d'équilibre d'un système
7. Les réactions acide-base
8. Les réactions d'oxydo-réduction
9. Les titrages pH-métriques et colorimétriques
10. Les titrages conductimétriques
11. Les alcools
12. Les aldéhydes et les cétones
13. Les acides carboxyliques
14. Les dérivés des acides carboxyliques
15. Le passage d'un groupe caractéristique à un autre en chimie organique
16. La cinétique chimique. Facteurs cinétiques
17. Suivi temporel d'une transformation chimique
18. La réaction d'estérification-hydrolyse
19. La saponification des esters
20. Des exemples de transformations spontanées : les piles et les accumulateurs
21. Un exemple de transformation forcée : l'électrolyse
22. Le contrôle de l'évolution de systèmes chimiques
23. La géométrie des molécules : l'isométrie de constitution
24. La géométrie des molécules : la stéréoisométrie

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

Mgr. Martin Krejčí
předseda předmětové komise Ch