

Maturitní okruhy z chemie

1. Cyklické uhlovodíky
2. Chemická vazba
3. Prvky VII. A a VIII. A podskupiny periodické soustavy prvků
4. d – prvky (obecná charakteristika), triáda železa
5. Prvky skupiny mědi a zinku, f – prvky
6. Bílkoviny
7. Hydroxyderiváty uhlovodíků a jejich sirné obdoby
8. Typy chemických reakcí – acidobazické děje
9. Sacharidy
10. Stavba atomu
11. Lipidy
12. Isoprenoidy a steroidy
13. Prvky IV. A podskupiny periodické soustavy prvků
14. Prvky III. A a II. A podskupiny periodické soustavy prvků
15. Acyklické uhlovodíky
16. Chemické znaky živých soustav
17. Typy chemických reakcí – redoxní reakce
18. Nukleotidy a nukleové kyseliny
19. Vodík, voda a prvky I. A podskupiny periodické soustavy prvků
20. Karbonylové sloučeniny a ethery
21. Heterocyklické sloučeniny a alkaloidy
22. Periodická soustava prvků
23. Zdroje uhlovodíků a plasty
24. Karboxylové kyseliny a jejich deriváty
25. Prvky V. A podskupiny periodické soustavy prvků
26. Energetika biochemických dějů
27. Bezokyslíkaté deriváty uhlovodíků a organokovy
28. Typy chemických reakcí – srážecí a komplexotvorné reakce, roztoky
29. Prvky VI. A podskupiny periodické soustavy prvků
30. Reakční kinetika a chemické rovnováhy