Maturitní otázky z chemie pro školní rok 2015/2016

1. Stavba atomu
2. Chemická vazba
3. Periodická soustava prvků
4. Chemická kinetika
5. Chemická termodynamika
6. Acidobazické rovnováhy
7. Redoxní děje
8. Charakteristika H2, O2, H2O
9. Charakteristika s-prvků
10. Charakteristika prvků III. a IV. skupiny
11. Charakteristika prvků V. a VI. skupiny
12. Charakteristika prvků VII. a VIII. skupiny
13. Charakteristika d – prvků
14. Obecné vlastnosti organických sloučenin
15. Nasycené uhlovodíky – alkany, cykloalkany
16. Nenasycené uhlovodíky – alkeny, alkadieny, alkyny
17. Aromatické uhlovodíky
18. Halogenderiváty
19. Alkoholy, fenoly, ethery
20. Karbonylové sloučeniny – aldehydy a ketony
21. Karboxylové kyseliny
22. Funkční a substituční deriváty karboxylových kyselin
23. Dusíkaté deriváty uhlovodíku
24. Heterocyklické sloučeniny, nukleové kyseliny, alkaloidy
25. Syntetické makromolekulární látky
26. Lipidy
27. Sacharidy
28. Aminokyseliny a bílkoviny
29. Enzymy a vitamíny
30. Metabolismus látek v živých soustavách

Nedílnou součásti je základní názvosloví a chemické výpočty – látkové množství, hmotnostní zlomek, koncentrace roztoků, pH, iontový součin vody, výpočty z chemických rovnic, rozpustnost látek, stavová rovnice plynů, výpočet reakčního tepla.