



Školní rok: 2018/2019

Obor: Zdravotnické lyceum 78-42-M/04

Forma studia: denní

Maturitní okruhy z předmětu chemie

1. Stavba atomu - jádro atomu, elektronový obal, kvantová čísla
2. Periodická soustava prvků – zákonitosti periodického systému
3. Chemická vazba - vznik vazby, typy vazeb
4. Roztoky - dělení roztoků, vlastnosti, vyjadřování koncentrace
5. Chemická kinetika – rychlost chemické reakce a možnosti jejího ovlivňování
6. Chemická termodynamika – stavové veličiny, termochemické zákony
7. Acidobazické reakce, oxidačně redukční reakce
8. Vodík, kyslík a jejich sloučeniny
9. Prvky I. A a II. A skupiny
10. Prvky III. A a IV. A skupiny
11. Prvky V. A a VI. A skupiny
12. Prvky VII. A a VIII. A skupiny
13. Přečodné prvky, charakteristika kovů, výroba železa
14. Organické sloučeniny – typy vazeb, typy uhlíkatých řetězců, typy vzorců, izomerie, reakce organických sloučenin
15. Uhlovodíky – alkany, alkeny, alkyny, areny
16. Dusíkaté deriváty uhlovodíků – nitrosloučeniny, aminy
17. Halogenderiváty uhlovodíků, hydroxyderiváty uhlovodíků, ethery
18. Karbonylové sloučeniny a karboxylové kyseliny
19. Deriváty karboxylových kyselin – funkční a substituční
20. Bílkoviny – funkce, složení, struktura
21. Sacharidy – biochemické funkce, struktura, rozdělení
22. Lipidy – funkce, složení, rozdělení, zmydlnění a ztužování tuků
23. Nukleové kyseliny – složení, struktura, význam
24. Enzymy, vitaminy, hormony
25. Biochemické děje – metabolismus, ATP, fotosyntéza, glykolýza, citrátový cyklus

V Brně dne 30. 9. 2018

PhDr. Zuzana Číková
ředitelka Střední zdravotnické školy Brno,
Jaselská, příspěvkové organizace