

# • Maturitní okruhy z chemie

## Pro školní rok 2018-2019

- Periodická tabulka prvků, závislosti v tabulce  
Lipidy
- Hmota, látkové množství, soustavy a směsi  
Vznik a užití syntetických polymerů připravovaných polymerací
- Stavba atomů, elektronový obal atomu  
Disacharidy, polysacharidy
- Chemická vazba, vznik, druhy, význam  
Bílkoviny
- Chemické reakce v anorganické chemii, jejich typy a podstata  
Substituční deriváty karboxylových kyselin
- Halogeny  
Funkční deriváty karboxylových kyselin
- Chalkogeny, síra  
Organokovy
- Prvky V.A skupiny, dusík  
Izomerie
- Prvky IV.A skupiny, uhlík  
Biokatalyzátory
- Prvky III.A skupiny, bor, hliník  
Karbonylové sloučeniny
- Kovy alkalických zemin  
Aromatická substituce elektrofilní
- Alkalické kovy  
Typy reakcí organických sloučenin
- Přechodné prvky  
Činidla v organické chemii

- Vodík, kyslík, voda, peroxid vodíku  
Heterocykly
- Prvky skupiny železa  
Chemická kinetika a rovnováha
- Termochemie, určení stechiometrického a molekulového vzorce sloučeniny  
Vznik a užití syntetických látek připravených polykondenzací
- Radioaktivita, roztoky, molární koncentrace  
Karboxylové kyseliny
- Monosacharidy  
Prvky skupiny mědi a zinku
- Alkany  
Iontový součin vody, pH
- Alkeny, alkadieny  
Elektrolýza, Becketovova řada kovů
- Alkyny  
Hydrolýza, acidobazické děje
- Areny  
Fosfor, procentuální zastoupení prvků ve sloučenině
- Halové deriváty uhlovodíků  
Metabolismus a biosyntéza lipidů, sacharidů, bílkovin
- Dusíkaté deriváty uhlovodíků  
Křemík, komplexní sloučeniny
- Hydroxysloučeniny – alkoholy a fenoly  
Vzácné plyny, hmotnost látek