Maturitní okruhy
Předmět: Fyzikální chemie
Obor: Aplikovaná chemie
školní rok 2026/2027

1. Ideální plyn
2. Reálný plyn
3. Kapaliny, povrchové napětí
4. Kapaliny, viskozita
5. Tuhé látky
6. I. termodynamický zákon, aplikace na izotermický a adiabatický děj
7. I. termodynamický zákon, aplikace na izobarický a izochorický děj
8. II. termodynamický zákon, tepelné stroje a jejich účinnost
9. II. termodynamický zákon, změna entropie při změnách stavových proměnných
10. Termochemie
11. Fázové rovnováhy – jednosložkové soustavy
12. Fázové rovnováhy – dvousložkové soustavy neomezeně mísitelných kapalin
13. Fázové rovnováhy – dvousložkové soustavy omezeně mísitelných a nemísitelných kapalin
14. Roztoky tuhých látek
15. Rovnováha mezi kapalnými a tuhými fázemi, třísložkové soustavy
16. Reakční kinetika
17. Adsorpční rovnováhy
18. Chemické rovnováhy
19. Rovnováhy v roztocích elektrolytů, disociace elektrolytů
20. Rovnováhy v roztocích elektrolytů, součin rozpustnosti
21. Rovnováhy v roztocích elektrolytů, hydrolýza
22. Teorie kyselin a zásad, disociace vody, pH, tlumivé roztok
23. Elektrolytická vodivost

24. Elektrodové rovnováhy, elektrody, elektrochemické články
25. Průchod elektrického proudu elektrolyty

Maturitní okruhy byly projednány na sekci dne 15. 9. 2026.