

Fyzikální chemie

Obor: Aplikovaná chemie


Zaměření: Analytická chemie

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 roztoky
23. Elektrolytická vodivost
24. Elektrodové rovnováhy, elektrody, elektrochemické články
25. Průchod elektrického proudu elektrolyty

Maturitní okruhy byly projednány na sekci dne 21. 9. 2021.

vedoucí sekce

garant předmětu



zkoušející

