

	str.
ÚVODNÍ POZNÁMKA	3
1. OČ JDE V CHEMII A ÚVOD DO STUDIA CHEMIE	5
2. CO JE OBECNÁ CHEMIE	15
3. VĚDECKÁ METODA A FUNKCE MODELU V CHEMII	24
4. ČÁSTICE HMOTY A JEJICH INTERAKCE	44
5. ČÁSTICE HMOTY: ATOMY, MOLEKULY (IONTY, RADIKÁLY, RADIKÁLOVÉ IONTY); PEVNÁ FÁZE A PŘECHOD MEZI MOLEKULAMI A PEVNOU FÁZÍ, KLASTRY	56
6. INDIVIDUÁLNÍ SPECIES	83
7. SOUBORY MOLEKUL: SKUPENSTVÍ PLYNNÉ, KAPALNÉ A PEVNÉ	101
8. SYMETRIE A ZÁKONY ZACHOVÁNÍ	111
9. ROVNOVÁHY A RYCHLOSTI FYZIKÁLNÍCH A CHEMIC- KÝCH PROCESŮ	128
10. PŘEMĚNY MOLEKUL: CHEMICKÁ REAKTIVITA A MECHANISMUS CHEMICKÝCH REAKCÍ	158
11. INTERAKCE MOLEKUL S FOTONY	175
12. CHARAKTERISTIKA HLAVNÍCH ČÁSTÍ CHEMIE	199
13. ÚLOHA CHEMIE PŘI INTEGRACI VĚD	228
SYLLABUS PŘEDNÁŠKY "OBECNÁ CHEMIE"	231