

CHEMIE	
Název tématu	Délka filmu (min.)
1. Acylace benzenů (Friedel-Craftovy acylace)	1,31
2. Adiční reakce alkenů	3,26
3. Alkeny	6,02
4. Allotropické modifikace fosforu	3,57
5. Atomový poloměr	5,12
6. Barevnost komplexních sloučenin přechodných kovů	5,48
7. Činitele ovlivňující produkty elektrolýzy (část 2.)	6,09
8. Druhy Vanderwaalových sil	5,11
9. EDTA titrační metoda	3,16
10. Elektronová afinita	3,56
11. Energetická bilance molekul benzenu	6,09
12. Faktory ovlivňující elektronovou afinitu	5,08
13. Fullereny	1,23
14. Fyzikální vlastnosti aldehydů a ketonů	5,57
15. Fyzikální vlastnosti alkalických kovů	3,50
16. Fyzikální vlastnosti amoniaku	2,29
17. Geometrická a optická izomerie komplexních sloučenin	4,16
18. Geometrická izomerie uhlovodíků	5,36
19. Hybridizace atomových orbitálů	3,10
20. Chemická vazba	4,13
21. Chemické vlastnosti fosforu	3,32
22. Chlorace benzenů	1,57
23. Iontová adiční polymerace	3,59
24. Katalyzovaná konverze	6,19
25. Koordinační číslo a geometrie složenin	2,41
26. Koroze	4,21
27. Kovalentní a molekulární vazba	5,14
28. Krystalohydráty	3,52
29. Laboratorní příprava a vlastnosti fenolu	3,00
30. Laboratorní příprava amoniaku	3,53
31. Laboratorní příprava chlóru	1,56
32. Laboratorní příprava oxidu siřičitého	3,03
33. Metan	1,55
34. Mocenství	6,07
35. Neutralizace	3,11
36. Nevratná destilace uhlí	2,46
37. Nitrace benzenu	2,09
38. Orbity a orbitaly	6,16
39. Použití elektrolýzy (část 1.)	4,04

CHEMIE	
Název tématu	Délka filmu (min.)
40. Použití standardní vodíkové elektrody jako anody	6,00
41. Použití standardní vodíkové elektrody jako katody	4,58
42. Průběh polymerizace za použití Ziegler-Nattovy katalýzy	3,54
43. Příprava kyslíku z peroxidu vodíku	1,14
44. Příprava oxidu uhličitého	1,49
45. Radikálová polymerace	3,07
46. Reakce kovových oxidů s kyselinou	1,28
47. Reakce organokovových sloučenin s kyselinou	2,21
48. Redukční reakce	5,31
49. Rozdíl mezi diamantem a grafitem	4,39
50. Rozptyl	2,48
51. Síra	2,22
52. Standardní vodíková elektroda	1,35
53. Sulfonace benzenu	2,22
54. Tlak páry nad rozpouštědlem	1,59
55. Vanderwaalovy síly	3,52
56. Víceatomové ionty	1,50
57. Vodíková vazba	6,15
58. VSEPR teorie	4,01
59. Vyčíslování chemických rovnic	2,39
60. Zákon stálých poměrů slučovacíh	5,00