

## O B S A H

21.	Symetrie molekul a krystalových mřížek	443
21.1	Pojem symetrie	443
21.2	Bodová symetrie molekul a iontů	447
21.3	Symetrie krystalů a krystalových mřížek	448
22.	Vazba v pevných látkách	472
22.1	Pásový model elektronové struktury v pevných látkách	472
22.2	Elektricky vodivé pevné látky	477
22.3	Izolanty	481
22.4	Polovodiče	486
23.	Elementární kovy	490
23.1	Obecné metody výroby kovů	495
23.2	Výroba a použití kovů, surovinové zdroje	502
24.	Chemie nepřechodných kovů	515
24.1	Alkalické kovy	516
24.2	Beryllium, hořčík a kovy alkalických zemin	521
24.3	Hliník, gallium, indium a thallium	525
24.4	Germanium, cín a olovo	530
24.5	Arsen, antimon a bismut	535
25.	Koordinační sloučeniny	542
25.1	Základní představy a pojmy koordinační chemie	543
25.2	Vazba v koordinačních sloučeninách	553
25.3	Vlastnosti koordinačních sloučenin	568
26.	Chemie přechodných kovů	578
26.1	Obecná charakteristika přechodných kovů	579
26.2	Skupina skandia, lanthanoidy a aktinoidy	580
26.3	Skupina titanu	584
26.4	Skupina vanadu	586
26.5	Skupina chromu	588
26.6	Skupina manganu	594
26.7	Triáda železa	597
26.8	Platinové kovy	602
26.9	Skupina mědi	606
26.10	Skupina zinku	610

S12.621/2