

センサー化学基礎〈啓林館〉

章(大単元)	中単元	小単元	時間	表示ラベル	テキストページ	
第1部 物質の構成	1 物質の状態	【要点整理】	21:29	要点整理	6~7	
		【7】 蒸留	3:47	問題解説	12	
		【10】 物質の分離方法	3:29	問題解説	12	
		【11】 元素の検出	2:37	問題解説	12	
		【12】 元素と単体	3:16	問題解説	12	
		【17】 加熱曲線	4:33	問題解説	13	
		2 原子の構造	【要点整理】	21:42	要点整理	16~18
	【22】 原子の構造		2:00	問題解説	22	
	【27】 原子の電子配置		2:07	問題解説	23	
	【28】 電子配置とイオンの生成		3:38	問題解説	23	
	【31】 原子番号とイオン		2:22	問題解説	24	
	【33】 電子の数		2:15	問題解説	24	
	【37】 電子配置とイオンの大きさ		6:20	問題解説	25	
	【38】 電子配置		9:33	問題解説	26	
	【39】 周期表		6:40	問題解説	26	
	3 化学結合		【要点整理】part1	24:37	要点整理	30~33
		【要点整理】part2	10:07	要点整理	34~35	
		【46】 組成式	3:32	問題解説	40	
		【47】 組成式	4:45	問題解説	40	
		【51】 電子式	4:37	問題解説	41	
		【52】 電子式と構造式	4:56	問題解説	41	
		【60】 電気陰性度	6:34	問題解説	43	
		【65】 結晶の分類	8:27	問題解説	45	
	第2部 物質の変化	4 原子量・分子量・式量	【要点整理】	13:18	要点整理	52~53
			【77】 原子量	1:56	問題解説	57
			【82】 構成粒子数	12:47	問題解説	57
			【83】 イオンの物質量	7:12	問題解説	58
【84】 気体の物質量			5:00	問題解説	58	
【86】 液体の調製			2:22	問題解説	58	
【87】 質量パーセント濃度			2:47	問題解説	59	
【88】 モル濃度			7:51	問題解説	59	
【93】 溶解度と再結晶			4:56	問題解説	60	
【94】 溶解度と再結晶			4:05	問題解説	60	
5 化学反応式		【要点整理】	11:25	要点整理	64	
		【105】 化学反応式	9:42	問題解説	67	
		【106】 気体反応	4:44	問題解説	67	
		【108】 沈殿反応	2:18	問題解説	67	
		【110】 混合気体の燃焼	4:09	問題解説	68	
		【112】 炭酸水素ナトリウムの純度	2:31	問題解説	68	
6 酸と塩基・水の電離とpH		【要点整理】	15:16	要点整理	72~73	
		【120】 酸と塩基	5:54	問題解説	76	
		【121】 水素イオンの授受と酸・塩基	3:38	問題解説	76	
		【122】 酸と塩基の濃度	7:16	問題解説	76	
		【123】 酸・塩基の強さとpH	1:36	問題解説	76	
		【126】 pH	5:13	問題解説	77	
7 酸・塩基の中和と塩		【要点整理】	20:03	要点整理	80~82	
		【132】 中和の化学反応式	6:44	問題解説	85	
		【134】 中和滴定	10:12	問題解説	85	
		【136】 中和の量的関係	7:37	問題解説	86	
		【138】 滴定曲線	9:11	問題解説	86	
		【139】 滴定曲線	6:31	問題解説	86~87	
		【140】 中和とpH・電離度	6:16	問題解説	87	
8 酸化還元反応		【要点整理】part1	13:00	要点整理	92~93	
		【要点整理】part2	16:12	要点整理	93~94	
		【151】 酸化と還元	6:07	問題解説	97	
		【154】 酸化剤	5:48	問題解説	97	
	【156】 過酸化水素による酸化・還元	13:55	問題解説	98		
	【160】 酸化還元滴定	4:18	問題解説	99		
9 金属の酸化還元反応	【要点整理】	15:45	要点整理	104~105		
	【170】 イオン化傾向	6:28	問題解説	108		
	【171】 イオン化列	5:27	問題解説	108		
	【172】 イオン化傾向による金属の	6:38	問題解説	108		
	【173】 電池	3:55	問題解説	108		