

目 次

第1章 物質の構成	4	第2章 物質の変化	70
1. 化学と人間生活	4	1. 物質の量	70
2. 物質のなりたち	8	2. 溶液の濃度と溶解度	80
3. 物質の三態	16	3. 化学変化とその量的関係	87
4. 原子の構造	20	4. 化学の基本法則	96
5. イオン	24	5. 酸と塩基	98
6. 元素の周期表	30	6. 水素イオン濃度とpH	102
7. イオン結合とイオン結晶	36	7. 中和	107
8. 共有結合と分子	40	8. 塩とその性質	115
9. 分子の極性と分子結晶	45	9. 酸化と還元	118
10. 高分子化合物	48	10. イオン化傾向	128
11. 共有結合の結晶	50	11. 酸化還元反応の利用	133
12. 金属結合と金属結晶	52	12. 電気分解	141
13. 化学結合のまとめ	57	第2章 チェックテスト	148
第1章 チェックテスト	64	巻末資料	153～161
化学の数値のあつかい方について	68	■典型元素・遷移元素の電子配置	153
		■組成式	154
		■身近な化学物質の用途・俗称	156
		■おもな化学実験器具	158
		■正四面体展開図(メタン等学習用)	159
		■電気陰性度等, 原子量概数値(しおり用)	161