

目 次

第1章 物質の構成 4

- 01. 純物質と混合物 4
- 02. 物質を構成する元素 6
- 03. 元素の確認 8
- 04. 物質の三態と熱運動 10
- 05. 原子の構造 12
- 06. 同位体とその利用 14
- 07. イオン（1） 16
- 08. イオン（2） 18
- 09. 元素の周期律と周期表 20
- 10. イオン結合とイオン結晶（1） 22
- 11. イオン結合とイオン結晶（2） 24
- 12. 共有結合と分子（1） 26
- 13. 共有結合と分子（2） 28
- 14. 共有結合と分子（3） 30
- 15. 高分子化合物 32
- 16. 共有結合の結晶 34
- 17. 金属結合と様々な金属 36

第2章 物質の変化 38

- 18. 数の取り扱い・計算のしかた 38
- 19. 物質の量（1） 40
- 20. 物質の量（2） 42

- 21. 溶解と濃度 44
- 22. 化学反応式 46
- 23. 化学反応の量的関係（1） 48
- 24. 化学反応の量的関係（2） 50
- 25. 酸と塩基 52
- 26. 水素イオン濃度とpH 54
- 27. 中和と塩 56
- 28. 中和の量的関係 58
- 29. 中和滴定 60
- 30. 酸化還元 62
- 31. 酸化数 64
- 32. 酸化剤・還元剤 66
- 33. イオン化傾向 68
- 34. 酸化還元の利用（1） 70
- 35. 酸化還元の利用（2） 72

巻末資料 75～85

- 典型元素・遷移元素の電子配置 75
- 組成式 76
- 身近な化学物質の用途・俗称 78
- おもな化学実験器具 80
- イオン結合カード 81
- 正四面体展開図(分子の形学習用) 83
- 電気陰性度等, 原子量概数値(しおり用) 85