

化学 教科書 2点比較

書名 (詳しい紹介)		改訂版 化学 (p.34 ~ 45)	新編 化学 (p.46 ~ 53)
仕様		A5判・472頁	B5判・360頁
特徴		豊富な内容を系統的に学習できる 詳しい教科書	化学の範囲を過不足なく学習できる 標準的な教科書
問題の数	問	103	75
	例題	27	22
	類題	31	22
	演習問題(章末)	91	69
取り扱い (本文・参考)	硫化亜鉛の単位格子	○(p.9) 本文	—
	イオン結晶の構造とイオン半径の比	○(p.10) 本文	○(p.10) 参考
	ダイヤモンドの単位格子	○(p.21) 参考	—
	原子半径と充填率の求め方	○(p.24) 本文	○(p.20 ~ 21) 参考
	面心立方格子と六方最密構造の関係	○(p.25) 本文	○(p.22) 参考
	物質の状態図	○(p.42) 本文	○(p.34) 参考
	実在気体とボイルの法則・シャルルの法則	○(p.58) 参考	—
	水和物の溶解量	○(p.69) 本文	○(p.52) 本文
	沸点上昇・凝固点降下と分子量	○(p.80) 本文	○(p.61) 参考
	浸透圧と分子量	○(p.82) 本文	○(p.63) 参考
	標準電極電位	○(p.125) 参考	—
	反応速度式の決定	○(p.145, 147) 参考	○(p.111) 参考
	圧平衡定数	○(p.165 ~ 166) 本文	○(p.126) 本文
	濃度平衡定数と圧平衡定数の関係	○(p.166) 本文	—
	溶解度積	○(p.187) 本文	○(p.144) 本文
	共通イオン効果	○(p.189) 参考	—
	硫化物の沈殿	○(p.190) 本文	○(p.145) 参考
	硫化水素の電離平衡	○(p.191) 参考	—
	局部電池	○(p.259) 参考	—
	シクロヘキサンの分子構造	○(p.301) 参考	—
けん化価とヨウ素価	○(p.326) 参考	△(p.250) 側注	
不飽和度	○(p.332) 参考	—	
芳香族置換反応の配向性	○(p.341) 参考	—	
アミノ酸の電離平衡	○(p.396 ~ 397) 参考	—	
取り扱い (発展)	イオン結晶の単位格子とイオン半径	○(p.10 ~ 11) 囲み	—
	双極子モーメント	○(p.19) 囲み	—
	実在気体の状態方程式	○(p.57) 囲み	—
	ラウールの法則	○(p.76) 囲み	—
	イオン結晶の格子エネルギー	○(p.113) 囲み	—
	反応熱とエンタルピー	○(p.114 ~ 115) 囲み	—
	基底状態と励起状態	○(p.117) 囲み	—
	活性化エネルギーの求め方	○(p.157) 囲み	—
	塩の水溶液のpH	○(p.183) 囲み	○(p.141) 囲み
	緩衝液のpH	○(p.185) 囲み	○(p.143) 囲み
	マルコフニコフ則	○(p.304) 囲み	—
	ザイツェフ則	○(p.312) 囲み	—
	酸化による炭素間二重結合の開裂	○(p.318) 囲み	—
	アミノ酸の立体構造と鏡像異性体	○(p.395) 囲み	—
その他	用語の英語表記	○	—
	英文	○(編はじめ)	—
	節末のまとめ	—	○
	完全準拠ノート	—	○(「教科書の整理」)