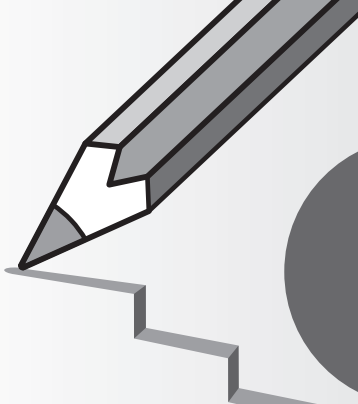




中学の化学

Junior High School
CHEMISTRY

1章 身のまわりの物質

1 実験の基本操作	4
加熱のしかた	
質量のはかり方	
体積のはかり方	
安全な実験のしかた	
2 物質の性質	10
有機物と無機物	
金属と非金属	
体積あたりの質量	
○探究問題	
3 気体の性質	18
気体の発生と性質	
いろいろな気体の性質	
気体の集め方	
○探究問題	
まとめのテスト	26
4 ものの溶け方と水溶液	28
物質が水に溶けるようす	
水に溶ける物質の質量	
水に溶けた物質をとり出す	
○探究問題	
5 物質の状態変化	36
物質の状態とその変化	
状態変化と質量・体積	
○探究問題	
6 状態変化とそのときの温度	44
状態変化するときの温度	
混ざった物質を分ける	
○探究問題	
まとめのテスト	52
高校へのアクセス①	54
高校へのアクセス②	56
高校へのアクセス③	58
高校へのアクセス④	60

2章 化学変化と原子・分子

7 物質が分かれる変化	62
物質の分解	
熱による分解	
電流による分解	
○探究問題	
8 物質のつくり	70
原子	
分子	
化学式	
単体と化合物	
9 物質が結びつく変化	76
化合	
硫黄と結びつく化学変化	
酸素と結びつく化学変化	
10 化学変化のしくみと化学反応式	84
化学反応式	
いろいろな化学反応式	
まとめのテスト	88
11 酸化と還元, 化学変化と熱	90
酸化	
還元	
化学変化と熱	
12 化学変化と物質の質量	98
化学変化の前後での物質の質量	
化学変化する物質の質量の割合	
○探究問題	
まとめのテスト	106
高校へのアクセス⑤	108
高校へのアクセス⑥	110
高校へのアクセス⑦	112
高校へのアクセス⑧	114

3章 化学変化とイオン

13 電解質・非電解質とイオン	116
電解質と非電解質	
原子の構造とイオン	
電解質とイオン	
14 電気分解・電池とイオン	122
電気分解とイオン	
電池とイオン	
15 酸・アルカリとイオン	128
酸性・アルカリ性の水溶液	
酸・アルカリとイオン	
16 中和とイオン	134
酸性とアルカリ性の水溶液の混ぜ合わせ	
中和とイオン	
○探究問題	
まとめのテスト	142
高校へのアクセス⑨	144
高校へのアクセス⑩	146
高校へのアクセス⑪	148
高校へのアクセス⑫	150
高校へのアクセス⑬	152
記述問題	154
資料	156

高校へのアクセス①	54
-----------	----

A 炎色反応

B 沈殿反応

高校へのアクセス②	56
-----------	----

C 絶対温度

D シャルルの法則

高校へのアクセス③	58
-----------	----

E 浸透圧

F 状態変化と熱

高校へのアクセス④	60
-----------	----

G 混合物の分離

高校へのアクセス⑤	108
-----------	-----

A 原子の構造

B 電子の配置

高校へのアクセス⑥	110
-----------	-----

C 分子のでき方(共有結合)

D 分子の極性

E 金属結合

高校へのアクセス⑦	112
-----------	-----

F 原子量と分子量

G 物質量

高校へのアクセス⑧	114
-----------	-----

H 化学反応式のつくり方

I 化学反応式が表す量的関係

高校へのアクセス⑨	144
-----------	-----

A イオンの生成

B イオン結合

高校へのアクセス⑩	146
-----------	-----

C イオン結晶

D 物質の水への溶解

高校へのアクセス⑪	148
-----------	-----

E イオン化傾向と金属の酸化・還元

F 金属のイオン化傾向と電池の極

高校へのアクセス⑫	150
-----------	-----

G 酸・塩基の強弱と電離度

H 中和反応

高校へのアクセス⑬	152
-----------	-----

I モル濃度

J 中和反応の量的関係