

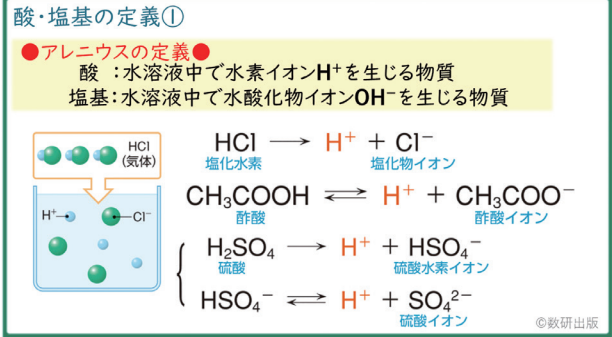

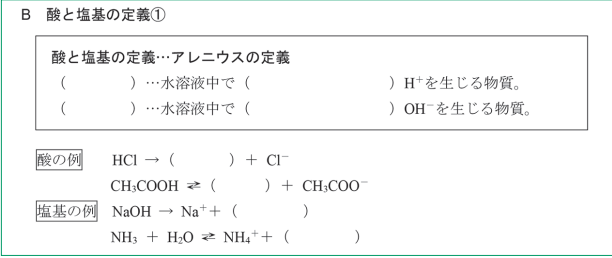

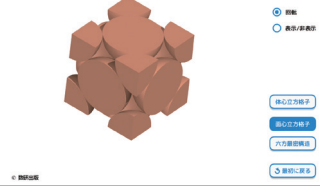



教授資料付属データ一覧

 : 弊社 Web サイト「チャート×ラボ」からダウンロードいただけます。

コンテンツ名	形式	内容
◆授業でそのまま使える		
 授業用スライドデータ	Power Point Google スライド NEW!	<p>板書代わりに使える演示用のスライドデータです。シンプルな穴埋めタイプのもや、教科書解説動画に対応した解説タイプ(NEW!)などをご用意しています。</p>  <p>酸・塩基の定義① ●アレニウスの定義● 酸：水溶液中で水素イオンH⁺を生じる物質 塩基：水溶液中で水酸化物イオンOH⁻を生じる物質</p> <p> $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$ <small>塩化水素 塩化物イオン</small> </p> <p> $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{CH}_3\text{COO}^-$ <small>酢酸 酢酸イオン</small> </p> <p> $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}^+ + \text{HSO}_4^-$ <small>硫酸 硫酸水素イオン</small> </p> <p> $\text{HSO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ <small>硫酸イオン</small> </p> <p>©教研出版</p>
 授業用プリントデータ	Word	<p>教科書の内容に対応した授業用プリントのデータです。授業用スライドとリンクしています。</p>  <p>B 酸と塩基の定義①</p> <p>酸と塩基の定義…アレニウスの定義 () …水溶液中で () H⁺を生じる物質。 () …水溶液中で () OH⁻を生じる物質。</p> <p>酸の例 HCl → () + Cl⁻ CH₃COOH ⇌ () + CH₃COO⁻</p> <p>塩基の例 NaOH → Na⁺ + () NH₃ + H₂O ⇌ NH₄⁺ + ()</p>
映像	MP4	<p>教科書紙面の QR コンテンツ(NEW!)などの映像・アニメーションです。QR コードコンテンツは QR コードを介さずご覧いただけます。</p>  <p>Br₂とI₂の酸化力の比較</p> <p>KI 水溶液 Br₂ 水溶液</p> <p>I₂が生成</p> <p>KBr 水溶液</p> <p>変化しない</p>
アニメーション	HTML	
教科書紙面データ	PDF	教科書紙面の PDF データです。
NEW!  回答フォーム	Google フォーム Microsoft Forms	「学んだことを説明してみよう」などの回答フォームを Google フォーム形式および Microsoft Forms フォーム形式をご用意します。端末にデータを配信したり、回答を集約したりすることができます。
◆テストやプリントの作成に使える		
教科書テキストデータ	Word	プリント作成などに便利な、教科書本文のテキストデータです。
教科書図版データ	JPEG	教科書に掲載の図版データです。カラー版のほか、白黒印刷でも見やすいモノクロ版、引線文字なしの図版(NEW!)もご用意しています。

コンテンツ名	形式	内容
◆実験に役立つ		
 実験レポート	Word	<p>教科書の実験で使えるレポート用紙です。実験方法や結果欄なども掲載していますので、教科書を開かずにレポート用紙だけで実験を進められます。</p>  <p>■実験■ (1) 電子てんびんで、ステンレス皿の質量を測定する。 (2) ステンレス皿に炭酸水素ナトリウム NaHCO₃ を入れ、薄く広げて全体の質量を測定する。炭酸水素ナトリウムの質量はおおよそ 0.4g ～ 2.0g とし、班ごとに質量の値を変えよう。 (3) ガスバーナーの強火で 3 ～ 4 分間程度加熱する。 (4) 加熱をやめ、ステンレス皿が十分冷めてから全体の質量を測定する。</p> <p>■結果・データ処理■ (1) 反応前の炭酸水素ナトリウム NaHCO₃ と生成した炭酸ナトリウム Na₂CO₃ の質量をもとに、それ</p>
NEW!  実験関連データ	Excel	実験で得られる測定値のデータ例など、実験に関するデータをまとめたプリントデータです。
◆主体的な学びに役立つ		
理解を深める発問とその指導例	Word	授業で扱える発問とその指導例を掲載したテキストデータです。
NEW! グループワーク用ワークシート	Word	一人で考えた後、グループで話し合っ考えをまとめ、整理するためのワークシートです。理解を深める発問に取り組む際にも使えます。
NEW! 振り返りシート	Word	授業の理解度の確認、疑問に思ったことを書き出すなど、学習内容の振り返りにお使いいただけるプリントデータです。
NEW! 節末チェック用ワークシート	Word	「学んだことを説明してみよう」に使えるワークシートです。グループ学習にも使えます。
◆演習に使える充実の問題データ		
 問題の解答・解説	Word PDF	教科書中の問、類題、演習問題、思考学習の解答・解説のデータを、Word(NEW!)と PDF でご用意しています。
準拠問題集データ	Word PDF	「新編 化学基礎」(化基 710)の準拠問題集のデータです。本冊・別冊ともに Word データと PDF データを収録。
NEW!  読解力養成プリント	Word	基本的な文章の読み取りから、会話文やグラフ・表の読み取り問題まで、読解力養成に使える小テスト形式のプリントです。
◆その他		
 重要用語一覧	Excel	教科書の重要用語を日本語と英語でリストアップした一覧表です。
学習指導計画(シラバス)例	Excel	学習指導計画案の標準的な一例を示しています。
NEW! 観点別評価規準例	Excel	「知識・技能」、「思考・判断・表現」、「主体的に学習に取り組む態度」の3つの観点について、評価方法をまとめています。
NEW!  観点別評価集計例	Excel	生徒1人1人の3つの観点にもとづく評価を入力・集計できるファイルです。
NEW!  教授資料紙面データ	PDF	教授資料の紙面データです。
NEW! AL 型授業の進め方	Power Point	KJ法やジグソー法など、さまざまな言語活動の手法を紹介しています。

※教授資料付属データに追加や修正が生じた際は、弊社 Web サイト「チャート×ラボ」からのダウンロードによってご用意する場合もございます。
※※商品により付属データの種類や提供方法が異なる場合がございます。