

Thermodynamique Chimique Les Fondements

Thank you extremely much for downloading **Thermodynamique Chimique Les Fondements**. Most likely you have knowledge that, people have look numerous time for their favorite books with this Thermodynamique Chimique Les Fondements, but stop taking place in harmful downloads.

Rather than enjoying a good PDF taking into account a mug of coffee in the afternoon, instead they juggled afterward some harmful virus inside their computer. **Thermodynamique Chimique Les Fondements** is comprehensible in our digital library an online access to it is set as public thus you can download it instantly. Our digital library saves in compound countries, allowing you to get the most less latency period to download any of our books in imitation of this one. Merely said, the Thermodynamique Chimique Les Fondements is universally compatible later any devices to read.

International Bulletin of Information on Refrigeration - International Institute of Refrigeration 1956

Vols. 6- include supplementary material of Publications, Reports, Work, etc. of the Institute and some

of its commissions.

L'homme et les lois de la nature 2 -

Jean-Pierre COURTIN

Chimie générale - Paul Depovere 1998

Le but de cet ouvrage est de présenter de manière abrégée les fondements de la chimie générale et de montrer comment il faut les appliquer dans des résolutions concrètes d'exercices. Ce livre est à la fois un résumé de chimie et un guide vers l'apprentissage actif. Il comprend les chapitres suivants: • les notions fondamentales; • les réactions d'oxydoréduction; • les liaisons en chimie; • la thermodynamique chimique; • la notion de pH; • l'électrochimie; • la cinétique chimique.

Bulletin de L'Institut International Du Froid - International Institute of

Refrigeration 1985

Some numbers called Special issue and consist of summaries of papers to be presented at the International Congresses of Refrigeration.

Traité de physique: fasc. 1. Thermométrie. Capacité calorifique. Thermochimie. Conductibilité calorifique. fasc. 2. Thermodynamique générale. Fusion. Vaporisation. fasc. 3. Propriétés des vapeurs. Équilibre des substances en contact - Orest Daniilovich Khvol'son 1909

Revue d'histoire des sciences - 1993

Thermodynamique - Lucienne Couture 1989

Cet ouvrage se présente sous la forme d'un exposé détaillé, illustré par 73 exercices corrigés et complété par 21 problèmes résolus et commentés. Conçu

comme un outil de travail pour l'étude de la thermodynamique fondamentale, il s'adresse, en particulier, aux étudiants en licence physique ainsi qu'aux élèves des écoles d'ingénieurs et aux candidats au CAPES et à l'agrégation. Son exposé progressif, entrecoupé d'exercices pratiques, le rend également accessible aux étudiants du 1er cycle des universités et à ceux des classes préparatoires aux grandes écoles scientifiques. Les premiers chapitres sont consacrés aux fondements de la thermodynamique, ce qui permet alors d'étudier les propriétés de la matière. Une large place est réservée aux applications techniques : échangeurs, rayonnement solaire, tuyères, turbines, moteurs, pompes à chaleur, réfrigérateurs, liquéfacteurs. Enfin un développement

de la thermodynamique chimique à partir des principes permet d'aborder les mélanges et les solutions, l'équilibre des phases et les réactions chimiques.

Précis de thermodynamique rationnelle

- F. M. Dennery 1995

Aujourd'hui la plupart des questions plus ou moins délicates posées au XXe siècle, par les divers utilisateurs de la thermodynamique ont été résolues par l'élimination successive des imprécisions et des confusions concernant : la qualification microscopique ou macroscopique d'ensembles étudiés de particules et de molécules ; la définition des surfaces délimitant, à chaque instant, ces ensembles ; la représentation de concepts analogues et distincts au moyen de notations identiques ; l'interprétation

privilegiée des ressemblances apparentes entre des formalismes décrivant certains phénomènes aux dépens de leurs dissemblances structurelles. Seules une présentation précise et cohérente des problèmes posés et des connaissances physiques déjà acquises a permis de répondre à de telles questions. Elle constitue le fondement du présent cours traitant : des concepts introduits par leurs définitions en thermodynamique, en chimie, en mécanique et en électromagnétisme ; des principes qui associent ces concepts dans des relations entre des causes clairement spécifiées par leurs propriétés et des effets observés sans contradiction expérimentale. De telles considérations portent essentiellement sur la nature

instantanée et la croissance temporelle des composantes de l'énergie ou de l'entropie au cours de l'évolution du système considéré ; elles permettent de justifier le renouvellement de leurs mises en œuvre dans des publications récentes à propos de la caractérisation des structures de la matière aussi bien que du fonctionnement des machines. L'utilisation d'une terminologie, de grandeurs et de notations normalisées, et les nombreux exemples d'applications exposés rendent l'ouvrage particulièrement clair et accessible. Destiné aux étudiants en 2e cycle universitaire et aux élèves-ingénieurs, pour lesquels la connaissance des fondements de la thermodynamique est devenue essentielle, ce cours servira également d'ouvrage de référence aux

thermodynamiciens confirmés.

Livres hebdo - 2004

Chimie et industrie - 1920

Chimie inorganique - Robert Valls
2018-02-01

Chimie inorganique examine la structure des cristaux à travers une lecture de la classification qui s'appuie sur les caractéristiques des atomes et des ions (électronégativité, potentiel d'ionisation, énergie de fixation électronique, etc.). Il expose les fondements de la cristallographie à partir d'observations et d'analyses empiriques de la structure des métaux qui seront utiles dans la description des cristaux ioniques ; il présente également les cristaux type en fonction de la complexité de leur

formule chimique et de leur empilement. Dans cet ouvrage, la mémoire visuelle est largement sollicitée par de nombreuses représentations 3D originales et des notions comme l'ionicité ou la disponibilité spatiale permettent une approche simple et efficace de la structure des cristaux et de la nature de leurs liaisons.

Les 1001 questions de la chimie en prépa - 1re année MPSI-PTSI - 3e édition actualisée - Lionel Uhl
2019-07-09

Pour répondre à la demande des étudiants toujours soucieux d'aller vite et bien à l'essentiel, ce livre embrasse sous forme d'une batterie de questions courtes, de conseils et d'exercices, la totalité du programme de chimie de MPSI/PTSI. Il regroupe tout ce qui est indispensable pour

réussir à l'écrit et à l'oral et sera donc utile à tous ceux qui ont à cœur de travailler la physique dans l'objectif des concours et de leur formation personnelle. Chacun des chapitres regroupe plusieurs dizaines de questions réparties en rubriques : Les ordres de grandeur utilesLe cours d'abordConseils à suivre ; erreurs à éviterApplications directes du coursQuestions de réflexion ; chimie pratiqueExercicesQuestions ouvertesTravaux pratiques (selon les cas)Un peu d'informatique Bien sûr chaque chapitre « questions » est suivi de son chapitre « réponses » entièrement rédigé. Si la forme de cet ouvrage reste à l'heure actuelle originale, le fond bénéficie de l'expérience de son auteur, à la fois enseignant en classes préparatoires et membre de jurys de concours.

L'indispensable en Etat solide -

Histoire de la thermochimie - Louis Médard 1994

Dans l'avant-propos : "les auteurs se sont proposé d'exposer l'histoire de la thermochimie depuis ses origines, vers 1775, jusqu'à 1912 environ"
Bases fondamentales et applications de la thermodynamique chimique - Maurice Dodé 1956

Thermodynamique et introduction à la physique statistique - Jean-Pierre Lonchamp 1970

L'indispensable en biochimie -

C'est quoi la chimie ? - Mr Peter William Atkins 2014-08

Voici à présent que Peter Atkins se lance dans un compte-rendu objectif

montrant l'omniprésence de la chimie dans le monde moderne, avec tout le confort matériel que cette science nous a apporté, sans négliger les aspects négatifs tels que la pollution et autres catastrophes écologiques. En expliquant dans un style clair, concis et dépourvu de tout langage technique rébarbatif les notions fondamentales ainsi que les applications de la chimie, Atkins offre une introduction idéale à tous ceux qui voudraient comprendre ce qu'est la chimie. Ce petit livre cherche également à éveiller la curiosité des jeunes étudiants, bref à les passionner pour cette science extraordinaire.

Aide-mémoire de thermodynamique -

Daniel Fargue 1999

Discipline fédératrice de domaines aussi différents que la mécanique, la

thermique, la chimie ou l'électromagnétisme, la thermodynamique couvre un ensemble extrêmement vaste de la physique macroscopique. Les traités de thermodynamique sont donc, soit particulièrement volumineux, soit consacrés à un domaine particulier. Constitué en vue des applications, cet aide-mémoire se propose de donner une vue d'ensemble de la thermodynamique en en résumant les principales notions et formules utiles. Il insiste avant tout sur les fondements, et l'accent a été mis sur ce qui est essentiel pour garantir une utilisation facile et sûre de la thermodynamique en donnant en particulier des définitions aussi claires et précises que possible, illustrées par des exemples quand cela est nécessaire. Destiné à un

public qui a déjà acquis les rudiments de la discipline, étudiants de deuxième cycle, physiciens ou ingénieurs, cet ouvrage est constitué, après une brève introduction, d'une cinquantaine de fiches. Classées par ordre alphabétique, elles regroupent l'essentiel des grandes notions indispensables tant en thermodynamique des équilibres, que dans l'étude des phénomènes irréversibles ou des problèmes de transfert.

Journal de physique théorique et appliquée - Joseph Charles Almeida 1923

Nonlinear Phenomena in Chemical Dynamics - C. Vidal 2012-12-06
An international conference. titled Nonlinear Phenomena in Chemical

Dynamics was held in Bordeaux on September 7-11, 1981. The present volume contains the text of lectures and abstracts of posters presented during the meeting. This conference is part of a series of scientific multidisciplinary meetings in which chemistry is involved at various levels. Amongst the most recent ones let us mention Aachen 1979, Bielefeld 1979, New York 1979, Elmau 1981. In addition, this meeting is a direct extension of the first one that took place in Bordeaux in 1978 on the topic "Far from equilibrium: instabilities and structures," at the conclusions of which we could write (cf. Far from Equilibrium, Springer Series in Synergetics, Vol. 3): "The three key words, far from equilibrium, instabilities and structures, best illustrate the new

concepts which emerge from the description of the dynamics of various systems relevant to many different research areas. " The present proceedings show how much these remarks have remained true, even though substantial progress has been achieved during the three last years. To get a ,deeper experimental knowledge of open reacting systems, to model and simulate reaction-diffusion systems, to develop the mathematical theory of dynamical systems, these are the main direction~ in current investigations.

COURS DE PHYSIQUE THERMODYNAMIQUE.

Cours et exercices avec solutions -
Claude Coulon 1997-06-14

Ce cours de physique en cinq volumes présente les fondements théoriques des grands domaines de la physique enseignés en 1er cycle - la

thermodynamique, la mécanique du point, l'optique et l'électromagnétisme - et leurs applications à des systèmes d'abord simples puis complexes. Un cinquième volume est consacré aux outils mathématiques du physicien. L'énoncé des principes s'appuie dans la mesure du possible sur l'étude des phénomènes physiques qui ont conduit à l'élaboration des lois. Des encarts, présentent des méthodes expérimentales et des rappels historiques sur la genèse d'une découverte ou approfondissent un point particulier du cours. En fin de chapitre, un résumé permet d'aller à l'essentiel, et des QCM suivis d'exercices et de problèmes avec solutions de se tester et de se préparer à l'examen. Ce volume consacré à la thermodynamique

s'appuie sur une description à l'échelle microscopique d'un système. On en déduit dans une première partie les caractéristiques de l'état d'équilibre macroscopique. La deuxième partie s'intéresse au développement de quelques applications : transformations d'un système fermé, fonctionnement de machines thermiques, changements de phase d'un corps pur, équilibres chimiques. Une ouverture vers la thermodynamique statistique est proposée en fin d'ouvrage, à travers la description statistique élémentaire du gaz parfait.

La chimie physique - Guy Emschwiller
1965

Publications - Institut royal
météorologique de Belgique 1975

Réactions et équilibres chimiques -
Roger Barlet 2014

En deux tomes, Réactions et équilibres chimiques couvre l'essentiel du programme de chimie des licences 1 à 3 de chimie et des licences pluridisciplinaires de biologie et de sciences physiques. S'inscrivant dans une démarche pédagogique progressive, cet ouvrage vise à guider l'étudiant pas à pas à l'université afin de favoriser sa capacité de résolution et d'argumentation à partir d'exercices de difficultés variées. Le tome 1, Des liaisons aux transformations chimiques, aspects thermodynamiques et cinétiques, traite des concepts clés et structurants de la chimie (éléments d'atomistique, liaisons chimiques et structure de la matière, fondements thermodynamiques et

cinétiques des transformations chimiques, etc.). Véritable guide de travail, il accompagne l'étudiant tout au long des années de licence et rassemble : toutes les notions à connaître et à mobiliser, sous forme d'essentiels, pour assimiler le cours ; des exercices et problèmes corrigés en détail pour s'entraîner et favoriser autonomie et travail personnel ; de nombreux conseils pour acquérir des méthodes de résolution efficaces. Cet ouvrage est destiné aux étudiants des licences 1 à 3 de chimie et des licences pluridisciplinaires de biologie et de sciences physiques. Il intéressera également les étudiants des IUT chimie, génie chimique, génie des procédés et génie biologique.

Journal de physique théorique et appliquée - 1913

Thermodynamique - Jean-Philippe Ansermet 2016-03-03

La thermodynamique fait partie de la formation de base du scientifique et de l'ingénieur parce qu'elle apprend à raisonner à partir de principes fondamentaux pour notamment rendre compte de phénomènes de transport comme la diffusion de la chaleur et de la matière, qui jouent un rôle essentiel dans de nombreux développements technologiques. De par son caractère fondamental, la thermodynamique continue à guider les chercheurs dans l'exploration de nouveaux effets. Les quatre premiers chapitres du livre énoncent les fondements de la thermodynamique, les quatre suivants illustrent leur application à la phénoménologie des processus thermiques et les trois derniers introduisent la

thermodynamique des milieux continus. Chaque chapitre contient cinq problèmes entièrement résolus, issus d'une longue pratique d'enseignement. Un MOOC collaboratif (moocs.epfl.ch), coordonné par les auteurs, permet de compléter la formation offerte par cet ouvrage.

Les 1001 questions de la physique-chimie en prépa - 1re année BCPST - 3e édition actualisée - Christian Garing 2019-10-15

Pour répondre à la demande des étudiants toujours soucieux d'aller vite et bien à l'essentiel, ce livre embrasse sous forme d'une batterie de questions courtes, de conseils et d'exercices, la totalité du programme de physique-chimie de BCPST-1. Il regroupe tout ce qui est indispensable pour réussir à l'écrit et à l'oral et sera donc utile à tous

ceux qui ont à cœur de travailler la physique dans l'objectif des concours et de leur formation personnelle. Chacun des chapitres regroupe plusieurs dizaines de questions réparties en rubriques : Les ordres de grandeur utilesLe cours d'abordConseils à suivre ; erreurs à éviterApplications directes du coursQuestions de réflexion ; chimie pratiqueExercicesQuestions ouvertesTravaux pratiques (selon les cas)Un peu d'informatique Bien sûr chaque chapitre « questions » est suivi de son chapitre « réponses » entièrement rédigé. Si la forme de cet ouvrage reste à l'heure actuelle originale, le fond bénéficie de l'expérience de son auteur, à la fois enseignant en classes préparatoires et membre de jurys de concours.

Les 1001 questions de la chimie en

prépa - 1re année PCSI - 3e édition actualisée - Lionel Uhl 2019-07-09
Pour répondre à la demande des étudiants toujours soucieux d'aller vite et bien à l'essentiel, ce livre embrasse sous forme d'une batterie de questions courtes, de conseils et d'exercices, la totalité du programme de chimie de PCSI. Il regroupe tout ce qui est indispensable pour réussir à l'écrit et à l'oral et sera donc utile à tous ceux qui ont à cœur de travailler la physique dans l'objectif des concours et de leur formation personnelle. Chacun des chapitres regroupe plusieurs dizaines de questions réparties en rubriques : Les ordres de grandeur utilesLe cours d'abordConseils à suivre ; erreurs à éviterApplications directes du coursQuestions de réflexion ; chimie pratiqueExercicesQuestions

ouvertesTravaux pratiques (selon les cas)Un peu d'informatique Bien sûr chaque chapitre « questions » est suivi de son chapitre « réponses » entièrement rédigé. Si la forme de cet ouvrage reste à l'heure actuelle originale, le fond bénéficie de l'expérience de son auteur, à la fois enseignant en classes préparatoires et membre de jurys de concours.
L'indispensable en thermodynamique chimique - Hervé Lemarchand 2004
Des mémentos complets, pratiques et intelligents pour apprendre, réviser et retrouver facilement tous les résultats fondamentaux. L'essentiel de chaque notion est présenté sous la forme d'une fiche de deux ou quatre pages, et un index détaillé permet d'accéder immédiatement à l'information recherchée. L'objectif des ouvrages de la collection "

indispensable " est de rassembler les connaissances qu'il est nécessaire d'acquérir au cours du premier cycle des études scientifiques et médicales des universités, dans les classes préparatoires aux grandes écoles et dans les instituts universitaires technologiques. Ils constituent en outre des ouvrages de référence, utiles à l'ingénieur pendant sa formation puis dans sa vie professionnelle, ainsi qu'au futur enseignant préparant des concours de recrutement comme le CAPES.

Principes de chimie - Peter William Atkins 2017-04-10

La quatrième de couverture indique: "Un cours complet de chimie de premier cycle Principes de chimie est un ouvrage de référence en chimie générale destiné aux étudiants de premier cycle scientifique

universitaire. Il leur permet de construire et d'approfondir une vraie compétence en chimie grâce à un cheminement logique qui part de l'atome pour arriver aux molécules les plus complexes. Nouvelle organisation La nouvelle organisation de l'ouvrage en petits sujets répartis en 11 thèmes principaux permet une grande souplesse dans la lecture et dans l'assimilation des connaissances. De nombreuses aides pédagogiques, sous la forme de problèmes résolus, d'auto-tests, de boîtes à outils, et d'exercices guident l'étudiant."

Chimie organique - Christian Bellec 2017-06-19

Chaque chapitre, traitant d'une fonction chimique précise, est suivi d'exercices intégralement corrigés. On trouvera en fin d'ouvrage, les

derniers sujets de chimie organique posés au CAPES de Physique-chimie, commentés et intégralement corrigés. *Fondements Dialectiques De La Chimie Contemporaine* - Yves Frangin
2012-01-06

La chimie contemporaine est une science à la fois expérimentale et théorique. En conséquence, les progrès qu'elle enregistre sont les fruits d'un échange dialectique permanent entre la théorie et la pratique. Comment la chimie a-t-elle atteint ce statut de science moderne ? C'est ce que nous voulons montrer dans ce livre en prenant en compte les fondements dialectiques qui ont contribué à son histoire. Dans ce but nous avons retracé, dans le premier chapitre, le devenir de l'alchimie, de l'antiquité jusqu'à la révolution antiphlogistique du XVIIIème siècle.

Ainsi, nous pouvons définir la naissance de la chimie moderne comme une rupture dialectique avec la science hermétique. Les travaux des savants qui oeuvraient avec Lavoisier pour donner à la chimie les bases scientifiques nécessaires portaient en germes les conceptions modernes des atomes, des molécules et des réactions chimiques qui ont été développées par la suite. Dans les chapitres II, III et IV qui leur sont consacrés nous avons détaillé les aspects scientifiques, historiques et dialectiques de cette révolution dans les connaissances. L'histoire a retenu le choc des idées entre les tenants et les adversaires des conceptions nouvelles en chimie en relation avec les courants philosophiques qui prévalaient et les avancées scientifiques marquantes

dans d'autres domaines des sciences. A notre époque, ces connaissances sont largement admises. La controverse sur la chimie porte plus sur la place qu'elle tient dans la société, sur sa fonction économique et les effets écologiques de son activité. Une autre question a surgi ces dernières décennies : la chimie est-elle menacée en tant que science indépendante ou son avenir est assuré dans d'autres domaines de la connaissance comme la chimie supramoléculaire et les nanotechnologies?

Abrégé de thermodynamique - Daniel Fargue 2004

CONTRAIREMENT aux traités de thermodynamique qui sont, ou particulièrement volumineux, ou consacrés à un domaine particulier, cet abrégé donne une vue d'ensemble

de la thermodynamique en résumant les principales notions et formules utiles sous forme de 53 fiches classées de façon à introduire progressivement les concepts théoriques. Constitué en vue des applications, il insiste sur la mise en œuvre des fondements, et l'accent a été mis sur ce qui est essentiel pour garantir une utilisation facile et sûre de la thermodynamique en donnant en particulier des définitions aussi claires et précises que possible, illustrées par des exemples quand cela est nécessaire. Cette seconde édition a été complétée par plus de 130 pages consacrées aux applications et exercices corrigés, entre autres : • centrale nucléaire ; • terminal méthanier ; • pompe à chaleur ; • phénomènes interfaciaux ; • solubilité des gaz et éruption dans

un lac volcanique ; • jonction n-p ;
• pile à combustible ; • conductivité
électrique, thermocouple ; •
phénomènes de ségrégation ; •
véhicule à air comprimé. Ce livre est
le support du cours dispensé aux
élèves de l'École des mines de Paris.
Il peut donc intéresser d'autres
étudiants de deuxième cycle, ou
grandes Écoles, ainsi que les
physiciens et les ingénieurs en
activité, en tant qu'outil de
travail.

**L'indispensable en Thermodynamique
chimique : les fondements -**

*L'indispensable en Thermodynamique
chimique : les applications - Jean-
Claude Legrand*

*Chimie inorganique - Catherine E
Housecroft 2010-08-30*

La nouvelle référence en chimie
inorganique Chimie Inorganique de
Housecroft & Sharpe s'est imposé
comme le manuel de référence dans ce
domaine et a été complètement mis à
jour dans cette troisième édition.
Conçu pour les étudiants, Chimie
inorganique met l'accent sur
l'enseignement des principes
fondamentaux de la chimie inorganique
d'une façon moderne et pertinente.
Chimie inorganique donne une
présentation équilibrée des principes
de base de la chimie physique
inorganique et de la chimie
descriptive des éléments. En
utilisant des exemples résolus et des
exercices auto-didactiques, Chimie
inorganique renforce les liens entre
ces deux thèmes. il contient
également des chapitres dévolus à des
sujets particuliers, traitant de la

cinétique et des mécanismes iconographiques, de la catalyse, de la chimie du solide et de la chimie bioinorganique. Une présentation spectaculaire pour un meilleur apprentissage Chimie inorganique a été conçu avec soin et contient des aides à l'enseignement pour améliorer l'apprentissage. Un texte tout en couleurs et des illustrations tridimensionnelles donnent vie à la chimie inorganique. On a largement utilisé des encadrés sur des sujets particuliers pour relier la chimie à des problèmes de la vie quotidienne, à l'industrie chimique, à l'environnement et à sa législation, et aux ressources naturelles. De nombreux outils pédagogiques De nombreux exemples résolus conduisent pas à pas les étudiants à travers chaque calcul ou chaque exercice. Ils

sont suivis d'exercices auto-didactiques voisins avec leurs réponses pour améliorer la confiance en soi. Des problèmes de fin de chapitre (dont des problèmes "généraux") renforcent l'apprentissage et développent la connaissance du sujet et des compétences. Les définitions surlignées et les listes de vérification à la fin des chapitres sont d'excellentes aides à la révision tandis que les suggestions de la rubrique "Pour en savoir plus", depuis les articles thématiques jusqu'aux publications récentes, encouragent les étudiants à explorer les sujets de façon plus approfondie.

Sciences - 1963

Principes fondamentaux du génie des procédés et de la technologie

chimique (2e éd.) - FAUDUET Henri
2012-09-11

Véritable traité de référence et guide pratique, Principes fondamentaux du génie des procédés et de la technologie chimique répertorie et analyse les principes de base incontournables pour réaliser des synthèses industrielles de produits chimiques. Il présente également les fondements de la qualité, de la sécurité et de l'environnement, notions indispensables à maîtriser avant de mettre en route et de conduire un procédé. Organisé en 3 parties, cet ouvrage rassemble toutes les notions théoriques et pratiques nécessaires aux chimistes avant d'industrialiser un procédé physique ou chimique. Il permet : d'assimiler les théories et concepts fondamentaux impliqués dans les procédés

(grandeurs physicochimiques, bilans de matière et d'énergie, équilibres physiques et chimiques, etc.), illustrés par 54 exercices d'application. Un chapitre est également consacré à la mise en oeuvre des opérations chimiques en présentant les connaissances de base sur les réacteurs chimiques idéaux et industriels, sur la qualité, la sécurité et l'environnement, d'acquérir une méthodologie efficace pour la conduite de calculs de base à travers 84 exercices et problèmes de synthèse résolus issus de situations industrielles réelles et de la pratique professionnelle. De difficulté croissante et commentés pas à pas, ces exercices permettent de progresser et de vérifier ses acquis, de savoir interpréter et maîtriser les opérations physiques et

chimiques les plus courantes. Totalement inédite, cette partie reposant sur des déterminations expérimentales présente des exemples de bilans effectués dans des opérations de séparation ou de synthèse chimique réalisées à l'échelon pilote (rappel des notions théoriques, description exhaustive du matériel utilisé et des opérations à effectuer, présentation et interprétation des résultats expérimentaux...). Enrichie de 26 annexes rassemblant les principales

données utilisées et de deux index détaillés, cette nouvelle édition constitue un support indispensable pour les étudiants et enseignants en génie des procédés et en chimie industrielle des IUT, STS, licences et masters professionnels ainsi que des écoles d'ingénieurs. Il sera également utile aux ingénieurs et techniciens supérieurs travaillant dans les domaines production et R&D de l'industrie chimique.

Oil & Gas Science and Technology -
2006