

Chimica Pi Dalla Mole Alla Nomenclatura Per Le Scuole Superiori Con Contenuto Digitale Fornito Elettronicamente

Questo volume, concepito come un esperimento didattico per favorire l'apprendimento della Chimica, propone allo studente universitario una metodologia atta a fornirgli degli strumenti utili per una verifica autonoma del suo livello di conoscenza. In questo libro ogni capitolo è articolato in cinque sezioni: il glossario, che fornisce in maniera sintetica la definizione delle voci più importanti relative agli argomenti affrontati nel capitolo; le domande generali, che hanno lo scopo di aiutare lo studente a familiarizzarsi con le domande più frequenti/generali; le domande con risposta singola o multipla, che corrispondono ad una metodologia usuale per la verifica del profitto; gli esercizi svolti, che accompagnano lo studente attraverso il percorso concettuale necessario per la risoluzione di un dato problema; le applicazioni numeriche, che rappresentano una verifica della capacità di applicare i concetti acquisiti a problemi concreti. Gli argomenti trattati riflettono i programmi di Chimica e Propedeutica Biochimica dei corsi di laurea magistrale in Medicina e Chirurgia, Odontoiatria e Protesi Dentaria, Medicina Veterinaria, Farmacia e sono anche di valido aiuto per gli studenti dei corsi di laurea nelle Professioni Sanitarie. È però ovvio che questo testo è inteso come uno strumento possibilmente utile per il controllo personale dell'effettiva comprensione della materia esposta dal docente durante il corso e trattata in modo sistematico nei testi canonici di Chimica medica.

Chimica organica e nozioni le piu interessanti di chimica agraria e filosofia chimica

Scienziati e tecnologi contemporanei

Nuova enciclopedia di chimica scientifica

Chimica e l'industria

Supplemento annuale alla Enciclopedia di chimica scientifica e industriale colle applicazioni all'agricoltura ed industrie agronomiche ...

Il nuovo cimento giornale di fisica, di chimica, e delle loro applicazioni alla medicina, alla farmacia ed alle arti industriali

Steps forward in mathematics often reverberate in other scientific disciplines, and give rise to innovative conceptual developments or find surprising technological applications. This volume brings to the forefront some of the proponents of the mathematics of the twentieth century, who have put at our disposal new and powerful instruments for investigating the reality around us. The portraits present people who have impressive charisma and wide-ranging cultural interests, who are passionate about defending the importance of their own research, are sensitive to beauty, and attentive to the social and political problems of their times. What we have sought to document is mathematics' central position in the culture of our day. Space has been made not only for the great mathematicians but also for literary texts, including contributions by two apparent interlopers, Robert Musil and Raymond Queneau, for whom mathematical concepts represented a valuable tool for resolving the struggle between 'soul and precision.'

Elementi di agricoltura appoggiati alla storia naturale ed alla chimica moderna di Filippo Re. Prima edizione veneta in cui per la prima volta si aggiunsero dallo stesso autore varie annotazioni illustrative ed un saggio di bibliografia georgica ossia Indice ragionato delle principali opere di agricoltura si antiche che moderne ... Tomo 1 [-3]

Glossario di chimica

Protagonists of the Twentieth Century From Hilbert to Wiles

Dizionario universale di medicina di chirurgia di chimica di botanica di notomia di farmacia d'istoria naturale &c. Del signor James a cui precede un Discorso storico intorno all'origine e progressi della medicina tradotto dall'originale inglese dai signori Diderot, Eidous, e Toussaint. Riveduto, corretto, ed accresciuto dal signor Giuliano Busson ... Versione italiana tomo primo [-undecimo]

Elementi di fisico-chimica del r. p. Giambattista Pianciani

Giornale di fisica, chimica e storia naturale

Le turbine a gas sono state protagoniste, nello scorso decennio, di un'importante rivoluzione nella tecnologia della produzione di energia. Soprattutto se abbinate con cicli a vapore a recupero (cicli combinati) e impiegando il gas naturale come combustibile primario, esse costituiscono oggi l'opzione più efficiente, economica ed rispettosa verso l'ambiente per la generazione di potenza elettromeccanica. Il presente testo costituisce un riferimento aggiornato per chi desidera affrontare le numerose tematiche connesse alle turbine a gas e agli impianti da esse derivate. La trattazione parte dai fondamenti termodinamici e dalla discussione sui componenti, per arrivare agli aspetti relativi alle prestazioni e alle applicazioni, all'ottimizzazione del ciclo, alle tecniche di abbattimento emissioni, all'integrazione dei cicli combinati con gassificatori dei combustibili pesanti. Il grado di approfondimento è adeguato per studenti degli insegnamenti che caratterizzano le discipline delle Macchine e dei Sistemi energetici, in Corsi di Studio universitari di primo e secondo livello, dando per acquisita una buona preparazione nella termodinamica applicata e nelle macchine a fluido.

L'estensione della trattazione e l'attenzione alle applicazioni ne fanno un supporto adatto anche a corsi più specialistici nel settore dei sistemi energetici e dell'impatto ambientale, e ugualmente interessante per chi opera nel comparto energetico al di fuori dell'ambito universitario. Questa terza edizione del testo contiene un doveroso aggiornamento rispetto a quella precedente, con approfondimenti ed estensioni resi necessari dall'avanzamento tecnologico del settore, quali le nuove tecnologie di raffreddamento delle pale, la micro-cogenerazione, la possibilità di catturare la CO₂ prodotta dalla combustione. Sono stati anche introdotti degli approfondimenti sulle emissioni e sulla tecnica delle recenti centrali a carbone (sia con gassificazione che con i classici cicli a vapore), in modo da offrire un panorama completo delle moderne tecnologie della power generation.

Saggio di bibliografia georgica ossia Indice ragionato delle principali opere di agricoltura sì antiche che moderne a guida della studiosa gioventù di Filippo Re

Enciclopedia italiana e dizionario della conversazione

Scienziati e tecnologi contemporanei

Authors and Subjects ...

ANG-BE. 3

Trattato elementare di Chimica inorganica. Seconda edizione

Le modalità di verifica delle conoscenze degli studenti, negli anni, si sono notevolmente evolute per adeguarsi a esigenze dovute a nuove organizzazioni didattiche. Così, in alternativa ai classici problemi e domande a risposta "aperta" si è diffuso l'utilizzo di domande a risposta chiusa. Le prove a risposta chiusa (i "test") sono un insieme di domande già corredate da risposte tra cui scegliere quella corretta e sono utilizzati, sempre più frequentemente, sia per valutare l'idoneità alla frequenza di corsi universitari dei neo diplomati, sia per verificare le conoscenze acquisite nello studio di materie universitarie. Ovviamente il rischio insito in questo tipo di valutazione è di disabituare, o non abituare, lo studente universitario a riflessioni speculative sulla materia e, pertanto, di non esaltare le capacità logiche che consentono collegamenti tra i diversi concetti acquisiti, che sono la base per una buona formazione professionale. Per minimizzare questo rischio le domande e le relative risposte erano state formulate in modo tale da costringere lo studente a utilizzare anche la logica e non soltanto le nozioni. Infatti, la maggior parte degli studenti tende, più che a individuare la risposta corretta, a scartare le affermazioni errate. In questo modo se, anche nello scartare risposte errate, lo studente è costretto a utilizzare, oltre alle nozioni, anche concetti e capacità logiche, lo scopo di una corretta verifica è stato comunque raggiunto. In tutti i casi, lo studente medio si disabituava a organizzare le idee per dare risposte scritte che devono essere necessariamente puntuali e sintetiche e non acquisisce le capacità che gli permetteranno, un domani, di partecipare in modo corretto a discussioni di lavoro o di redigere una eventuale relazione scientificamente corretta e comprensibile. Per ovviare a quanto sopradetto, in questo nuovo testo, per ogni capitolo è stata aggiunta una parte con domande a risposta aperta, seguite da possibili risposte corrette. Sono stati aggiunti due capitoli trattando quindici argomenti della chimica di base dove ogni capitolo è diviso in quattro parti: - nella prima sono formulate domande a risposta chiusa con annesse cinque affermazioni; - nella seconda sono formulate domande a risposta aperta presenti nei temi d'esame dati nel corso degli anni nei corsi di Chimica del Politecnico di Milano - nella terza parte tutte le affermazioni fatte nella prima parte (sia giuste, sia errate) sono discusse in modo critico mettendo in evidenza perché, se corrette, devono essere accettate o perché devono essere giudicate inaccettabili; - nella quarta parte sono date le soluzioni o le risposte che uno studente avrebbe dovuto dare alle domande a risposta aperta. Tenendo presente che ad alcune domande è possibile rispondere in più di un modo, le risposte date non sono le sole possibili. Ritengo che questo volume possa essere una guida utile sia per stimolare l'apprendimento della Chimica sia per affinare le capacità critiche necessarie per un futuro e proficuo utilizzo delle conoscenze della materia.

Ovviamente, l'utilizzo di questa guida deve seguire lo studio di un testo di Chimica organicamente svolto e organizzato. Infatti, per ogni capitolo è indicata una serie di conoscenze che si suppone siano già state acquisite.

Chimica Medica Guida all'Autovalutazione

Agrochimica

A-H. (It68-Jan)

The New Universal English and Italian Dictionary, Etc

Index-catalogue of the Library of the Surgeon-general's Office, United States Army

Lezioni di Chimica

Glossario di chimica Alpha Test Turbine a Gas e Cicli combinati Società Editrice Esculapio

2

Trattato elementare di chimica applicata specialmente alla medicina e alla agricoltura

I-Z

Giornale di chimica industriale ed applicata

Dizionario universale di medicina di chirurgia di chimica di botanica di notomia di farmacia d'istoria naturale &c. Del signor James a cui precede un Discorso istorico intorno all'origine e progressi della medicina tradotto d

1

Vol. 36- includes the "Calendario delle riunioni e dei congressi".

Elementi di farmacologia sulle basi della chimica del dottore Gioacchino Taddei

S-Z. 8

L'origine della vita sulla terra

Turbine a Gas e Cicli combinati

ANG-BE

tecnologica e industriale, colle applicazioni a tutte le industrie chimiche e manifatturiere, alla medicina, farmacia, igiene, mineralogia e geologia, all'agricoltura, ...

Il fine di questo libro, la cui prima edizione risale all'anno 2002, è quello di fornire agli studenti dei corsi di chimica del primo anno dei corsi di laurea di primo livello delle varie facoltà universitarie uno strumento valido, e nello stesso tempo semplice, per lo studio della chimica di base. Nella prima edizione erano stati trattati solo gli argomenti fondamentali della Chimica Generale, tralasciando altri argomenti, che non rientravano nei programmi di un corso di laurea triennale. Il libro fu accolto dagli studenti con molto favore e negli anni successivi si resero necessarie tre nuove edizioni allo scopo di rivedere alcuni contenuti anche perché, nel frattempo, gli ordinamenti didattici dei corsi di laurea avevano subito delle modifiche, soprattutto per quanto riguardava il numero dei crediti formativi assegnati alle varie discipline. Sostanzialmente, nelle successive due edizioni, oltre all'aggiunta, in capitoli esistenti, di nuovi argomenti e approfondimenti, furono inseriti due nuovi capitoli sulla chimica degli elementi, cioè un capitolo di chimica inorganica e un capitolo, tra l'altro molto breve e sintetico, di chimica organica. Nella quarta edizione furono poi inseriti esercizi svolti e da svolgere alla fine di molti capitoli. E' infatti nostra convinzione che lo svolgimento di questi problemi aiuti gli studenti non solo a preparare la prova scritta, ma soprattutto a comprendere a fondo gli argomenti della chimica di base, che spesso sono difficili da assimilare se non sono accompagnati da esempi e calcoli numerici. Sempre nello spirito di aiutare lo studente a verificare il suo grado di apprendimento sono stati inseriti nella quinta edizione 30 test di autovalutazione strutturati sulla falsariga dei compiti assegnati agli studenti del primo anno dei corsi dei quali gli autori sono titolari. Questa sesta edizione è ulteriormente arricchita da una nuova serie di esercizi e test di autovalutazione disponibili online.

Problemi di Chimica

La Ricerca scientifica

Host Bibliographic Record for Boundwith Item Barcode 30112111593536 and Others

Un problema esemplare della ricerca scientifica

Chimica. Preparazione e autovalutazione per l'esame

Teoritest 6

Siamo soliti spiegare, nella prima lezione agli studenti, il processo logico induttivo, e far vedere quale è la procedura che viene seguita per ricavare una teoria scientifica: Osservazione del fenomeno La sua interpretazione La formulazione di una Ipotesi La verifica sperimentale dell'ipotesi fatta La formulazione della Teoria Per quanto riguarda l'osservazione del fenomeno possiamo dire che questo consiste nel fornire attraverso misure sperimentali le grandezze (variabili di stato) che determinano l'oggetto dell'osservazione e le loro eventuali modificazioni durante una qualsiasi trasformazione che l'oggetto dell'osservazione può subire. Questo vuol dire che le misure sperimentali non devono contenere errori (ovvero devono essere sempre minimizzati) e si devono fornire tutte le informazioni per poter riprodurre in qualsiasi momento l'esperimento oggetto dell'osservazione. Prendiamo come esempio il gas, l'oggetto dell'osservazione è quindi un certo numero di moli di un gas contenute in un recipiente di volume V alla temperatura T che esercitano sulle pareti del recipiente che lo contiene una pressione pari a P . Come è facilmente intuibile l'oggetto della mia osservazione è determinato dalla misura accurata delle variabili di stato n° mol, V , T e P , così che chiunque possa riprodurre l'oggetto della mia osservazione.

L'osservazione del fenomeno e soprattutto alcune sue regolarità inducono a esprimere l'interpretazione del fenomeno attraverso delle leggi. Per capire quanto ora detto torniamo all'esempio dei gas; possiamo dire che l'osservazione della variazione della pressione al variare del volume di un qualsiasi gas a temperatura costante è espressa dall'equazione $P V = \text{cost}$ che è nota come legge di Boyle. L'interpretazione del fenomeno non spiega comunque il perché di tale comportamento per i gas.

Commentario della Farmacopea italiana e dei medicinali in generale: pt. 1. Tecnica farmaceutica. Legislazione farmaceutica

Bollettino ufficiale. 2, Atti di amministrazione

Elementi di fisico-chimica

opera originale

Rasori opere complete precedute dalla vita del medesimo di G. Chiappa