

Chimica Con Elementi Di Chimica Organica

Right here, we have countless books **Chimica Con Elementi Di Chimica Organica** and collections to check out. We additionally find the money for variant types and afterward type of the books to browse. The enjoyable book, fiction, history, novel, scientific research, as skillfully as various new sorts of books are readily friendly here.

As this Chimica Con Elementi Di Chimica Organica, it ends going on subconscious one of the favored book Chimica Con Elementi Di Chimica Organica collections that we have. This is why you remain in the best website to look the incredible books to have.

Downloaded from
Chimica Con Elementi Di Chimica Organica
jonianfriendstv.org by
quest

GIANCARLO CASSANDRA

Chimica organica Società Editrice
Esculapio

Con questo nuovo libro di Chimica, destinato espressamente agli studenti delle Facoltà di Ingegneria, si intende fornire loro un utile strumento didattico, indirizzato soprattutto alla preparazione dell'esame di Chimica, con particolare riferimento alla prova scritta: a tale scopo vengono riportati numerosi quesiti, sia di teoria che di calcolo, tutti dettagliatamente risolti e commentati. I primi sono o del tipo "multiscelta" (per i quali occorre individuare la risposta esatta tra le cinque proposte) o del tipo "numerico" o ancora "a formula", ai quali lo studente stesso dovrà fornire la soluzione. Seguono altri quesiti, definiti di calcolo, per la risoluzione dei quali lo studente deve invece sviluppare dei semplici calcoli matematici. Tutti i quesiti formulati, si basano sui concetti e sulle leggi principali della Chimica Generale, Inorganica e Organica, oggetto dell'insegnamento nel corso, e quelli di calcolo, in particolare, sono suddivisi in cinque famiglie, relative ad alcuni argomenti fondamentali della Chimica Generale quali, nell'ordine: lo stato gassoso, l'equilibrio chimico, lo stato liquido, l'elettrochimica e la termochimica. Conclude il testo, una parte dedicata ad esercizi numerici di autovalutazione, pensati quale utile autoverifica per lo studente alla vigilia dell'esame.

L'università italiana rivista dell'istruzione superiore libreriauniversitaria.it Edizioni
A brief version of the best-selling physical chemistry book. Its ideal for the one-semester physical chemistry course, providing an introduction to the essentials of the subject without too much math.

Fondamenti di chimica. Corso introduttivo di chimica generale e organica con elementi di biochimica

Società Editrice Esculapio
Come ben noto a chi si occupa di qualunque tipo di progettazione (ad es. di una struttura, di una "macchina", di un dispositivo, ecc.), questa non può

assolutamente prescindere dalle proprietà dei materiali a disposizione. Inoltre, la conoscenza delle correlazioni proprietà-struttura consente di scegliere, ed anche ideare, materiali adatti a specifiche applicazioni. E' proprio l'utilizzo di materiali avanzati (citiamo un esempio noto a tutti, quello dei materiali nanostrutturati, che oggi sono oggetto di approfondite ricerche) che sta consentendo grandi balzi in avanti in quasi tutti i campi dell'Ingegneria. Ciò è particolarmente vero nel campo dell'elettronica, dove la necessità di una sempre maggiore miniaturizzazione dei circuiti e dei dispositivi si sta tuttavia scontrando con la difficoltà di reperire materiali adatti, tenendo conto che passando dalla microelettronica alla nanoelettronica si manifestano sempre più rilevanti gli effetti quantistici. E' quindi necessario che agli studenti delle Facoltà di Ingegneria siano fornite le basi di Chimica e di Fisica che consentano loro innanzitutto di comprendere la struttura di un materiale; a queste devono essere poi aggiunte nozioni più approfondite e specifiche, per collegare le diverse proprietà alla struttura stessa. In quest'ottica, il presente testo, rivolto agli studenti dei Corsi di Laurea in Ingegneria Elettronica (che nelle diverse Sedi hanno oggi assunto varie denominazioni), si propone di fornire, in modo semplice ed utilizzando strumenti matematici relativamente poco complessi, le nozioni indispensabili per lo studio e l'interpretazione delle proprietà elettriche ed ottiche dei materiali di largo impiego nel campo dell'elettronica, con particolare riguardo ai semiconduttori. Esso nasce dall'esperienza didattica maturata dagli Autori nello svolgimento di un corso sulle proprietà chimico-fisiche dei materiali rivolto agli allievi ingegneri elettronici, che ha avuto come titolari prima A. Desalvo, ora a riposo, e poi, sino ad oggi, A. Munari. Il testo si articola nel modo seguente. Dopo aver richiamato le caratteristiche fondamentali delle onde elettromagnetiche e delle onde di materia, con particolare riferimento a quelle relative agli elettroni (Cap. I), viene presentata la risoluzione dell'equazione di Schrödinger in alcuni casi particolari (Cap.

II): il gradino e la barriera di potenziale, con particolare riferimento all'effetto tunnel, la buca di potenziale a pareti infinite e l'oscillatore armonico monodimensionale. Successivamente (Cap. III) viene analizzato il legame covalente puro e quello polarizzato nelle molecole biatomiche mediante il metodo degli Orbitali Molecolari, ottenendo risultati che saranno successivamente utilizzati per la descrizione del legame nei solidi tramite la teoria del tight-binding. Nel Capitolo IV vengono introdotte le nozioni fondamentali di cristallografia, la nozione di reticolo reciproco e sono quindi analizzati i fenomeni di diffrazione dei raggi X e degli elettroni da parte dei reticoli cristallini, con le relative applicazioni allo studio della struttura dei cristalli e alla microscopia elettronica. Nel Capitolo V vengono studiate le vibrazioni nelle molecole e nei cristalli, con accenni alle tecniche spettroscopiche infrarosse e Raman per l'analisi di queste proprietà nei materiali, mentre nel Capitolo VI viene analizzato il legame nei cristalli mediante il modello dell'elettrone quasi libero e quello del tight-binding. Entrambi i metodi vengono estesi al caso dei semiconduttori ed in particolare è analizzata la dipendenza del gap di energia proibita dalla composizione per i semiconduttori composti. Osserviamo che la trattazione dei semiconduttori mediante il metodo del tight-binding, che mette in evidenza la relazione tra il gap di energia proibita e la forza del legame covalente, non si trova comunemente nei testi più diffusi. Tale trattazione è comunque indispensabile per comprendere la struttura a bande dei semiconduttori amorfi, sui quali ha lavorato uno di noi (A. D.), che altrimenti risulta inspiegabile utilizzando gli usuali metodi validi per un reticolo periodico. Sono poi studiate le proprietà elettriche dei metalli e dei semiconduttori (Cap. VII), con particolare attenzione alla dipendenza dalla temperatura del numero dei portatori e della mobilità in questi ultimi, ed infine, nel Capitolo VIII, vengono esaminate le proprietà ottiche dei metalli, dei semiconduttori e degli isolanti nell'infrarosso, nel visibile e nell'ultravioletto. Vogliamo sottolineare che nei casi semplici la trattazione matematica è stata

sviluppata per intero, mentre in quelli più complessi ci si è limitati a riportare e commentare il risultato finale. Il lettore potrà a limitarsi a ciò anche nei casi più semplici, mentre lo studente più portato alla matematica potrà seguire senza difficoltà le dimostrazioni. Nel testo si è usato il sistema di unità SI, salvo che nel capitolo VIII, relativo alle proprietà ottiche, dove si è preferito l'uso del sistema CGS, perché in questo caso è quello più diffuso, dato che molte espressioni matematiche risultano in tal modo più semplici.

Quesiti di Chimica risolti e commentati
Società Editrice Esculapio

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.
Chimica. Compendio per l'Università.
Elementi di chimica inorganica e organica.
Riassunti e schemi W. H. Freeman
The Elements of Physical Chemistry
libreriauniversitaria.it Edizioni

Elementi di chimica per le scienze naturali. Con espansione online. Per le Scuole superiori

Elementi di chimica organica

Chimica industriale

Elementi di chimica filosofico-sperimentale di Domenico Mamone Capria

Chimica industriale con elementi di chimica organica e di elettrochimica

Lezioni di Chimica

Fondamenti di chimica. Con esercizi

Giornale di chimica industriale ed applicata

Elementi di chimica. Con espansione online. Per le Scuole superiori

Chimica generale e inorganica, con elementi di chimica organica

Chimica generale

Chimica generale e inorganica, con elementi di chimica organica

Chimica generale

Trasporto di materia con elementi di reattoristica chimica e biochimica