

CHEMISTRY FOR CEnT-S



CEnT-S CHEMISTRY



Consorzio per
l'Educazione e i Test
Scienze

قابل توجه دانشپذیران: اگر این کتاب را از هر جایی به جز آکادمی
دان دریافت کرده اید به ما اطلاع دهید و هدیه آموزشی دریافت
کنید.

قابل توجه موسسات و وبسایت ها و فعالین شبکه های مجازی
و پیامرسان ها: در صورتی که این کتاب یا بخشی از آن را استفاده
کنید، این اجازه را به آکادمی دان می‌دهید که از خدمات شما به هر
نحوی کپی برداری یا استفاده کند.

هر گونه انتشار یا استفاده از این کتاب بدون اجازه و اطلاع
آکادمی دان از لحاظ شرعی مجاز نیست.

آکادمی دان

جدول تطبیق فارسی مباحث آزمون CEnT-S در شیمی با فصل‌ها و صفحات کتاب



مباحث آزمون CEnT-S

Chemistry)

صفحات تقریبی

فصل 5 - States of Matter : حالت‌های ماده (گاز، مایع،

جامد) و تغییرات فیزیکی

فصل 1 - Moles and Equations : واکنش‌های شیمیایی و

معادلات 1-23, 72-83, 106-

ویژگی‌های ماکروسکوپی ماده

فصل 7 - Redox Reactions : واکنش‌های شیمیایی با انتقال

112, 434-446

الکترون

فصل 29 - Analytical Chemistry : جداسازی مخلوط‌ها

(کروماتوگرافی)

فصل 2 - Atomic Structure : ساختار اتمی

فصل 4 - Chemical Bonding : پیوندهای یونی، کووالانسی،

ویژگی‌های میکروسکوپی ماده

فلزی و نیروهای بین‌مولکولی 1-14, 24-29, 48-66,

و ترکیب مواد

فصل 1 - Moles and Equations : جرم اتمی و مولکولی

193

فصل 14 - Introduction to Organic Chemistry :

هیدریداسیون و شکل مولکول‌ها

فصل 3 - Electrons in Atoms : پیکربندی الکترونی و

24-29, 37-41, 148-

جدول تناوبی و ساختار اتمی

ترازهای انرژی

154

فصل‌ها و موضوعات مربوط در کتاب (Cambridge)
مبحث آزمون CEnT-S
Chemistry)

صفحات تقریبی

فصل 10 - Periodicity: روندهای تناوبی مانند شعاع اتمی

و انرژی یونش

فصل 2 - Atomic Structure: ایزوتوپ‌ها

فصل 1 - Moles and Equations: تعادل معادلات، مفهوم

مول، محاسبات غلظت

5-18, 106-112

واکنش‌های شیمیایی و

استوکیومتری

فصل 7 - Redox Reactions: تعادل واکنش‌ها با عدد

اکسایش

فصل 6 - Enthalpy Changes: واکنش‌های گرماگیر و

گرماده

فصل 8 - Equilibrium: تعادل شیمیایی و ثابت تعادل

فصل 9 - Rates of Reaction: سرعت واکنش، انرژی

ترمودینامیک و سینتیک

فعال‌سازی و کاتالیزور

89-145, 324-360

فصل 23 - Entropy and Gibbs Free Energy: آنتروپی و

انرژی آزاد گیبس

فصل 22 - Reaction Kinetics: نرخ واکنش‌ها و قوانین

سرعت

فصل 7 - Redox Reactions: نام‌گذاری ترکیبات

فصل 10 - Periodicity: خواص ترکیبات معدنی

فصل 11 Group 2: و فصل 12 Group 17: فلزات و

156-178, 265-319

ترکیبات و محلول‌ها

هالوژن‌ها

فصل 19 - Lattice Energy: محلول‌پذیری و انرژی

شبکه‌ای

صفحات تقریبی

فصل‌ها و موضوعات مربوط در کتاب (Cambridge Chemistry)

مبحث آزمون CEnT-S

فصل 21 - *Further Aspects of Equilibria* : محلول‌ها.

بافرها، الکترولیت‌ها

فصل 8 - *Equilibrium* : تعادل اسید و باز

فصل 21-pH *Further Aspects of Equilibria* : K_a ، بافرها، اسیدها و بازها 316-304

و تیتراسیون‌ها

فصل 7 - *Redox Reactions* : عدد اکسایش، تعادل

واکنش‌ها

106-112, 274-284

اکسایش و کاهش

(واکنش‌های ردوکس)

فصل 20 - *Electrochemistry* : پتانسیل الکترودی و

سلول‌های گالوانی

فصل 14 - *Introduction to Organic Chemistry* : نام گذاری

و ایزومری

فصل 15 - *Hydrocarbons* : آلکان‌ها، آلکن‌ها و واکنش‌های

احتراق

فصل 17 - *Alcohols, Esters and Carboxylic Acids* : الکل‌ها

شیمی آلی

و اسیدهای کربوکسیلیک

192-241, 381-396

فصل 18 - *Carbonyl Compounds* : آلدئیدها و کتون‌ها

فصل 25 - *Benzene and Its Compounds* : ترکیبات

آروماتیک

فصل 26 - *Carboxylic Acids and Derivatives* : استرها و

مشتقات اسیدها

فصل P1 و P2: *Practical Skills* : اندازه گیری، عدم

180-185, 246-251,

شیمی کاربردی و ایمنی

قطعیّت، ایمنی آزمایشگاهی

434-468

صفحات تقریبی

فصل‌ها و موضوعات مربوط در کتاب (Cambridge)

مبحث آزمون-CEnt-S

Chemistry)

فصل 13 - Nitrogen and Sulfur: ترکیبات نیتروژن، گوگرد

و اسید سولفوریک (باران اسیدی)

فصل 15 - Hydrocarbons: گازهای گلخانه‌ای

فصل 29 - Analytical Chemistry: آنالیز مواد و محصولات

نکات تکمیلی:

- موضوعاتی مانند مخلوط‌ها و مسائل زیست‌محیطی به‌طور مستقیم در فهرست کتاب ذکر نشده‌اند، اما در فصل‌های مرتبط (به‌ویژه فصل‌های 13 و 15) بررسی می‌شوند.
- برای آموزش دقیق، می‌توان هر مبحث را با صفحات PDF کتاب) طبق نسخه Cambridge University Press

کامل‌ترین آموزش‌ها و دوره‌های سنت‌اس را آکادمی دان بخوانید.