

KİMYA BİLİMİ	Tepkime denklemleri	SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Redoks
>Simyadan Kimyaya	Yanma tepkimesi	>Çözücü Çözünen Etkileşimleri	Standart elektrot potansiyeli
>Kimya Disiplinleri-Kimyacılar	Yüzde verim	>Derişim Birimleri	Tuz köprüsü
>Kimyanın Sembolik Dili		>Koliqatif Özellikler	Yarı hücre
>Kimya Uyg. İş Sağlığı-Güven	KARIŞIMLAR	>Çözünürlük	Yükseltgenme
Bileşik, bilim insanı, element	>Homojen-Heterojen Karışım	>Çözünürlüğe Etki Eden Faktör	KARBON KİMYASINA GİRİŞ
Formül, kimya	>Ayırma ve Safılaştırma Teknik	Çözünürlük	>Anorganik ve Organik Bileşik
Laboratuvarda güvenlik	Adi karışım, aerosol, çözücü	Dipol-dipol etkileşimleri	>Basit Formül ve Molekül For.
Madde, sembol, simya	Çözünen, çözünme, damıtma	Dipol-indüklenmiş dipol etkil.	>Doğada Karbon
	Derişim, diyaliz, emülsiyon	Hidrojen bağı	>Lewis Formülleri
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	Heterojen karışım	İndüklenmiş dipol-indüklenmiş dipol etkileşimleri	>Hibritleşme-Molekül Geom.
>Atom Modelleri	Homojen karışım (çözelti)	İyon-dipol etkileşimleri	Anorganik bileşik
>Atomun Yapısı	Koliqatif özellik, kolloid	Molalite	Basit formül
>Periyodik sistem	Kristallendirme	Molarite	Elmas
Absorbsiyon(soğurma), ametal	Özütleme (ekstraksiyon)		Grafit
Atom, atom modeli, atom yarıç	Ppm, süspansiyon, süzme		Hibritleşme
Elektron ilgisi, elektron	Yüzdürme (flotasyon)		Molekül formülü
Elektronegatiflik, emisyon		sonersadikoglu.com	Molekül geometrisi
Grup, iyon, iyonlaşma enerjisi	ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Organik bileşik
İzobar, izoelektronik	>Asitler ve bazlar	>Tepkimelerde Isı Değişimi	Yapı formülü
İzoton, İzotop, metal, nötron	>Asitlerin/bazların tepkimeleri	>Oluşum Entalpisi	(pi) bağı
Periyodik sistem, periyot	>Hayatımızda asitler ve bazlar	>Bağ Enerjileri	(sigma) bağı
Proton, teori, yarı metal	>Tuzlar	>Tepkime Isılarının Toplanabil	
	Aktif metal, amfoter metal	Bağ enerjisi	ORGANİK BİLEŞİKLER
sonersadikoglu.com	Asit, baz, indikatör	Ekzotermik tepkime	>Hidrokarbonlar
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	Nötralleşme, pH/pOH	Endotermik tepkime	>Fonksiyonel Gruplar
>Kimyasal Tür	Soy metal	Entalpi	>Alkoller
>Kimyasal Türler Arası Et Snf	KİMYA HER YERDE	Hess Yasası	>Eterler
>Güçlü Etkileşimler	>Yaygın Günlük Hayat Kimyası.	Standart oluşum entalpisi	>Karbonil Bileşikleri
>Zayıf Etkileşimler	>Gıdalar	Tepkime entalpisi	>Karboksilik Asitler
>Fiziksel-Kimyasal Değişimler	Ağartıcı		>Esterler
Apolar kovalent bağ	Apolar grup	KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Aldehit
Bağ enerjisi	Mer	1-Tepkime Hızları	Alifatik bileşik
Değerlik elektronu	Monomer	2-Tepkime Hızını Etkileyen Faktör	Alkan
Hidrojen bağı	Polimer	Aktivasyon enerjisi	Alken
İyon	Polar uç	Hız sabiti	Alkol
İyonik bağ	Yüzey aktif madde	İnhibitör	Aromatik bileşik
Kimyasal bağ	Hijyen	Katalizör	Ester
Kovalent bağ	Organik gıda	Ortalama tepkime hızı	Eter
Metalik bağ	Geri dönüşüm		Fonksiyonel grup
Molekül		KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Halkalı yapılar
Moleküller arası etkileşim	sonersadikoglu.com	>Kimyasal Denge	Hidrokarbon
Polar kovalent bağ	MODERN ATOM TEORİSİ	>Dengeyi Etkileyen Faktörler	İzomerlik
	>Atomun Kuantum Modeli	>Sulu Çözelti Dengeleri	Karboksilik asit
MADDENİN HALLERİ	>Periyodik Sis. ve Elctrn Dizilm	Asit-baz çifti	Keton
>Maddenin Fiziksel Hâlleri	>Periyodik Özellikler	Asitlik/bazlık sabiti	Yağ asidi
>Katılar	>Elementleri Tanıyalım	Brönsted-Lowry asidi/bazı	Yapısal izomerlik
>Sıvılar	>Yükseltgenme Basamakları	Çökeltme tepkimesi	Zincir yapılı bileşikler
>Gazlar	Atom	Çözünürlük çarpımı	
>Plazma	Atom modeli	Denge sabiti	ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER
Akışkanlık, Avogadro sayısı	Aufbau prensibi	Eşdeğerlik noktası	>Fosil Yakıtlar
Bağıl nem, basınç	Değerlik elektronu	İndikatör	>Alternatif Enerji Kaynakları
Buhar basıncı, buharlaşma	Değerlik orbital	Kimyasal denge	>Sürdürülebilirlik
Donma, erime	Elektron dizilimi	Kuvvetli asit/baz	>Nanoteknoloji
Genleşme	Elektron ilgisi	Le Chatelier ilkesi	Biyokütle
Hacim	Elektronegatiflik	Oto-iyonizasyon	Doğal gaz
Kaynama	Enerji düzeyi (katman)	pH/pOH	Fosil yakıt
Kırağılaşma (geri süblimleşme)	Hund Kuralı	Tampon çözelti	Ham petrol
Mol	İyonlaşma enerjisi	Titrasyon	Jeotermal
Mutlak sıcaklık, nem	Kuantum sayıları	Zayıf asit/baz	Kömür
Plazma	Küresel simetri		Nanoteknoloji
Süblimleşme	Orbital (dalga fonksiyonu)	KİMYA VE ELEKTRİK	Sürdürülebilirlik
Viskozite	Pauli İlkesi	>İndirgenme-Yükseltgenme	
Yoğuşma	Periyodik sistem	Tepkimelerinde Elektrik Akımı	
	Teori	>Elektrotlar ve Elektrokimyasal Hücreler	
DOĞA VE KİMYA	Yörünge	>Elektrot Potansiyelleri	
>Su ve Hayat	Yükseltgenme basamağı	>Kimyasallardan Elektrik Üretimi	
>Çevre Kimyası		>Elektroliz	
Kimyasal kirletici	GAZLAR	>Korozyon	
Kirillik	>Gazların Özell ve Gaz Yasal.	Anot	
Küresel ısınma	>İdeal Gaz Yasası	Elektirik yükü	
Sera etkisi	>Gazlarda Kinetik Teori	Elektrolit	
Sert/yumuşak su	>Gaz Karışımları	Elektrolitik hücre	
	>Gerçek Gazlar	Elektroliz	
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMA	Basınç	Elektrot	
>Kimyanın Temel Kanunları	Difüzyon	Elektroliz	
>Mol Kavramı	Doğun buhar basıncı	Elektrot	
>Kimyasal Tepkime ve Denkl.	Efüzyon	Faraday sabiti	
>Kimyasal Tep. Hesaplamalar	Faz diyagramı	Galvanik hücre	
Analiz (ayırma) tepkimesi	Hacim	İndirgenme	
Asit-baz tepkimesi	İdeal gaz	Katodik koruma	
Çözünme-çökeltme tepkimesi	Gerçek gaz	Katot	sonersadikoglu.com
Kanun, kimyasal tepkime, mol	Kısmi basınç	Korozyon	
Sentez (oluşum) tepkimesi	Kritik basınç	Metal kaplamacılık	
Sınırlayıcı bileşen	Mutlak sıcaklık	Metallerin aktiflik sırası	
	Standart-normal şartlar		