

Corinth - Największa biblioteka modeli 3D do nauki

Wizualne biblioteki modeli 3D zawierają wszystkie treści z programu nauczania szkoły podstawowej i średniej. Stworzone i zweryfikowane we współpracy z uznanymi w świecie uczelniami .

Przez 5 lat automatyczne, bezpłatne modyfikacje programu.

Zasoby programu Corinth- Chemia

Ołów	Cykloheksan - tóдка
1,3-Butadien	Cynk
Aceton	Cytozyna
Acetylen	Cząsteczki cieczy
Adenina	Cząsteczki siarki i siarki S ₂ i S ₈
Alanina	Cząsteczki substancji gazowych
Aldehyd octowy	Cząsteczki substancji stałych
Alkohol etylowy	Dekompozycja substancji
Alkohol metylowy	D-fruktoza
Aluminium	D-glukoza
Amoniak	Diament
Amoniak (azany)	Diastereoizomery
Anilina	Diboran
Arsen	Disfosforan adenozyiny (ADP)
autoprotoliza wody	DNA
Azot i molekula azotu	D-ryboza
Azotan potasu	dwutlenek azotu - dimer
Azotan sodu	dwutlenek azotu - monomer
Baza DNA Komplementarność C≡G w DNA	Dwutlenek krzemu
Benzaldehyd	dwutlenek siarki
Benzen	dwutlenek węgla
Benzopiren	Elektroujemność
Bezwodnik octowy	Enancjomery
Biegunowość cząsteczek wody	Etan
Brom i cząsteczka bromu	Eter
Bromek tert-butylowy	Etylen
Butan	fenol
Chlor i molekula chloru	Fluor i molekuł Fluoru
Chloran potasu	Fluorek wapnia
Chlorek potasu	Fluoryt
Chlorek sodu	Formaldehyd
Chlorek winylu	Fosfor i jego modyfikowanie
Chlorowodór	fosforowodór
Chrom	Fuleren
Cykloheksan - krzesło	German

Gęstość
Glicerol
Glicyna
Glikol etylenowy
Glutaminian sodu
Grafit
Guanina
Halit
Heksaborek wapnia
Hel i Atomy Helu
Hybrydyzacja orbitalna - sp
Hybrydyzacja orbitalna - sp²
hybrydyzacja orbitalna - sp³
hydrazyna
Izometria trans-cis
Izopropen
Izotopy wodoru
Jod i molekuł jodu
Jodobenzen
Kalcyt
Kobalt
Komparatywność bazy DNA A = T w DNA
Komplementarność z bazą RNA A = U w RNA
Komplementarność zasad RNA C≡G w RNA
Krzemowodór
Kwantowy model mechaniczny wodoru Atom
Kwarc
Kwas acetylosalicylowy
kwas azotowy
Kwas benzoesowy
kwas borowy
Kwas chlorowy
Kwas cytrynowy
Kwas fluorowodorowy (fluorowodór)
kwas fosforowy
Kwas masłowy
Kwas mlekowy
Kwas mrówkowy
kwas nadchlorowy
Kwas nadtlenosiarkowy
Kwas octowy
Kwas oleinowy
Kwas palmitynowy
Kwas peroksymonosiarkowy
kwas siarkowy
Kwas stearynowy
Kwas szczawiowy
kwas węglowy
łączenie substancji
laktoza
Lit
Iód
Magnezyt
Magnez
Maltoza
Mechaniką kwantową atomu Helu
Metan
Mezofomy
Miedź
Mocznik
Model atomu Helu według Bohra
Model atomu Tlenu według Bohra
Model atomu wodoru według Bohra
Nadchloran potasu
Nadmanganian potasu
NADP⁺
NADPH
nadtlenek wodoru
Naftalen
Naprzeciwległa i naprzemianległa konformacja etanu
Nikiel
Nitrobenzen
Nukleozydy i nukleotydy
Obrót elektronu wokół jądra wodoru
Oksydacyjne właściwości azotanów
Oksydacyjne właściwości chloranów
Oksydacyjne właściwości nadtlenku wodoru
Ozon
pentatlenek fosforu
Pierwsza energia jonizacji
Pirymidyna
Piryt
Platyna
Płonięcie amoniaku
Płonięcie gazu ziemnego
Płonięcie siarku
Potas
powinowactwo elektronowe
Powłoka wilgoci wokół anionu chlorkowego

Powłoka wilgoci wokół kationu amonowego
Powłoka wilgoci wokół kationu sodu
Powstanie wiązań kowalencyjnych CO₂ molekulu
Powstawania wiązań wodorowych z cząsteczek wody
Powstawania Wiązanie kowalencyjne w cząsteczce azotu
Powstawania Wiązanie kowalencyjne w cząsteczce fluoru
Powstawania Wiązanie kowalencyjne w cząsteczkę chlorowodoru
Proch
Promień kowalencyjny
Propan
prosta sześcienna podstawowa komórka
Przejście fazowe - Kondensacja
Przejście fazowe - odparowanie
Przejście fazowe - sublimacja i desublimacja
Przejście fazowe - topienie
Przejście fazowe - zamrażanie
Przygotowanie tlenu z nadtlenu wodoru
Purin
Reakcja fosforu z chloranem
Reakcja magnezu z suchym lodem
Reakcja manganianu z glicerolem
Reakcja miedzi z kwasem azotowym
RNA
rozkład gęstości elektronowej podwójnego wiązania w cząsteczce Ethene
Rozkład gęstości elektronowej pojedynczego wiązania w cząsteczce molekularnej
Rozkład gęstości elektronowej potrójnego wiązania molekuly Etylenu
Rozpad dichromianu amonu
Roztwór wodny amoniaku (wodorotlenek amonu)
Roztwór wodny kwasu chlorowodorowego
Roztwór wodny wodorotlenku sodu
Rtęć
Ruda miedzi - powiększenie
Sacharoza
Samozapłon białego fosforu
Siarczan wapnia i gips
Siarczanu miedzi i Bluestone
Siarkowodór
Silikon
Sód
Sól rozpuszczona w wodzie
Srebro
Struktura atomu
Styren
Substytucja nukleofilowa 2 (SN₂)
Sylwin
sześcienna płasko wyśrodkowana komórka
sześcienna przestrzennie wyśrodkowana komórka
Temperatura topnienia
Temperatura wrzenia
tert-Butanol
Tetrachlorometan
Tetrafluoroetylen
Tlen i cząsteczka (molekuła) Tlenu
tlenek fosforu
Tlenek wapnia
Tlenek wapnia
tlenek węgla
Toluen
Trichlorfluorometan
Trinitrotoluen
tritenek siarki - monomer
tritenek siarki - trimer
Trójfosforan adenozyiny (ATP)
Tworzenia kationów
Tworzenie anionów
Tworzenie wiązań kowalencyjnych w cząsteczce H₂
Tworzenie wiązania jonowego CaCl₂
Tworzenie wiązania jonowego NaCl
Tworzenie wiązania kowalencyjnego H₂O
Tworzenie wiązania kowalencyjnego O₂
Tworzenie wiązania kowalencyjnego w cząsteczce chloru
Tymina
Tytan
Układ okresowy pierwiastków
Uracyl
Utleniające właściwości nadchloranów
Wapń
Węgiel i jego modyfikacje

Węgiel i jego modyfikacje
Węglan sodu
Węglan wapnia
Wiązanie fosfodiesterowe w cząsteczce kwasu nukleinowego
Witamina A₁
Witamina B₁
Witamina C
Witamina D₂
Właściwości ciekłego tlenu
Właściwości dehydratacyjne stężonego kwasu siarkowego

Woda
Wodorotlenek potasu
Wodorotlenek sodu
Wodorotlenek wapnia
Wodorowęglan sodu
Wodorowęglanu wapnia
Wybuch wodoru
Wymiana chemiczna
Wytwarzanie mosiądzu
Względna masa atomowa
Żelazo
Złoto