

Link do produktu: <https://epax.pl/corinth-3d-multimedialna-biblioteka-chemia-p-123.html>



Corinth 3D Multimedialna Biblioteka - Chemia

Cena brutto	4 000,00 zł
Cena netto	3 252,03 zł
Dostępność	Dostępny
Czas wysyłki	24 godziny

Opis produktu

Aplikacji Corinth można używać na różnego rodzaju sprzętach: monitorach, tablicach interaktywnych, komputerach PC czy tabletach. Także offline.

Corinth to ponad 1000 niezwykle i interaktywnych modeli 3D, modeli w rozszerzonej rzeczywistości (AR), galeria zdjęć oraz materiałów video pozwala uczniom lepiej zrozumieć otaczający nas świat.

Praca z aplikacją pozwala nauczycielom na skuteczne i szybkie przekazanie uczniom wymaganej wiedzy. Dzięki wizualizacji trudnych zagadnień oraz szeregowi aktywności interaktywnych uczniowie łatwiej i chętniej opanują świat nauk przyrodniczych i ścisłych.

Zawarte w aplikacji interaktywne modele doskonale sprawdzają się na przedmiotach takich jak matematyka, biologia, fizyka czy chemia. Dzięki funkcji rozszerzonej rzeczywistości uczniowie mogą jeszcze lepiej zrozumieć zachodzące w wielu dziedzinach życia procesy oraz dostrzegać pewne detale. Oprogramowanie tablic interaktywnych Corinth pomaga m.in. poznać dokładnie skomplikowaną biologię człowieka czy lepiej zrozumieć geometrię - umożliwia więc zgłębienie wiedzy, która wykładana w podręcznikach okazuje się często zbyt trudna do przyswojenia.

Badania pokazują, że uczniowie korzystający z modeli 3D zwiększyli wyniki egzaminów o 86% oraz wzrósł u nich poziom zrozumienia tematu i koncentracji uwagi.

Corinth jest oficjalnym partnerem Microsoftu w edukacji.

Zalety aplikacji:

- **ponad 1000 modeli interaktywnych 3D**, w tym szczegółowe fragmenty
- możliwość wypuklenia dowolnej części modelu
- zoom i obrót 3D modeli
- funkcja rozszerzonej rzeczywistości (AR)
- wbudowana funkcja "ślepej mapy"
- narzędzie do wyszukiwania zgodnie z nazwą i słowami kluczowymi
- możliwość przełączania poszczególnych wersji językowych i wyświetlenia dwóch języków jednocześnie
- funkcję zdjęcia w celu stworzenia nieograniczonej liczby obrazków do pomocy naukowych na własne potrzeby
- możliwość wpisywania własnych uwag do modeli
- kompatybilność z MS Office 2013 i 2016 w celu zastosowania modeli w prezentacjach i dokumentach
- filmy instruktażowe dla nauczycieli
- pełny opis naukowy każdego elementu

Aplikacja Corinth to owoc międzynarodowej współpracy nauczycieli, studentów i specjalistów z renomowanych uniwersytetów. Stworzona przez nich pomoc dydaktyczna spełniająca nowoczesne standardy, doskonale wpisuje się w potrzeby i oczekiwania uczniów coraz bardziej ciekawych otaczającego ich świata. Bogactwo interaktywnych modeli zawartych w **aplikacji pozwala wykorzystywać je na wiele sposobów podczas przedmiotów takich jak: biologia, fizyka, matematyka i chemia.**

Uruchomienie funkcji rozszerzonej rzeczywistości pomaga dokładnie analizować zachodzące procesy, wnikliwie przyglądać się, na przykład, modelowi skóry ludzkiej i dostrzegać detale do tej pory dostępne dla uczniów jedynie w czasie pracy z mikroskopem. Precyzyjny i szczegółowy ogląd dostępnych modeli 3D umożliwia zoom i obrót. Aplikacja cieszy się uznaniem nauczycieli z ponad stu krajów świata. Od dziś mogą korzystać z niej nauczyciele tworzący kadrę w Państwa szkole.

Oprócz korzystania z funkcji rozszerzonej rzeczywistości, zoomu i obrotu, dzięki aplikacji Corinth można wypuklać dowolną część modelu 3D w celu dokładniejszej analizy. Każdy z dostępnych elementów jest wzbogacony pełnym opisem naukowym.

Aplikacja posiada narzędzie do wyszukiwania słów kluczowych oraz dodawania własnych uwag i komentarzy dotyczących konkretnego modelu. Ponadto daje możliwość wyświetlania dwóch języków jednocześnie, dzięki czemu idealnie nadaje się pracy w międzynarodowym środowisku uczniowskim. W ofercie znajdują się również filmy, które dostarczają informacji i cennych wskazówek na temat łatwego, szybkiego i skutecznego korzystania z aplikacji podczas zajęć lekcyjnych. Corinth to przełomowe rozwiązanie sprawdzające się jako oprogramowanie wykorzystywane w pracy z tablicą interaktywną zarówno w trakcie zdobywania nowej wiedzy, jak i powtarzania oraz utrwalania przerobionego już materiału. Interaktywne treści w technologii 3D angażują uczniów, mobilizują do nauki, ułatwiają zapamiętywanie, wspomagają myślenie przyczynowo-skutkowe oraz w znaczący sposób poprawiają uzyskiwane wyniki.

Oprogramowanie do nauki przedmiotów ścisłych (nauk przyrodniczych) dla szkoły podstawowej i ponadpodstawowej (licencja na 150 stanowisk z możliwością rozszerzenia).

Aplikacja edukacyjna 3D na tablicę interaktywną i inne urządzenia (monitory interaktywne, komputery).

Aplikacja kompatybilna z Windows 10 (i nowszym) oraz umożliwia integrację Microsoft Office.

Najważniejsze funkcje aplikacji:

- rozszerzona rzeczywistość AR (ang. Augmented Reality);
- interaktywne modele 3D (oraz galerie, zdjęcia, video);
- zoom i obrót 3D modeli;
- możliwość wpisywania własnych uwag do modeli;

Treści edukacyjne pakietu zawierają materiały do nauki m.in.:

- biologii (biologia człowieka, zwierząt i roślin),
- chemii (m. in. interaktywny układ okresowy pierwiastków, chemia ogólna, węglowodory, chemia nieorganiczna, pochodne węglowodorów, biochemia, substancje naturalne, struktury krystaliczne, reakcje chemiczne - video, stereochemia - animacja, podstawowe rodzaje reakcji organicznych),
- fizyki i astronomii (m.in. termodynamika, optyka, fale i oscylacje mechaniczne, mechanika, elektryczność i magnetyzm, narzędzia miernicze, transformacja energii, jak działają urządzenia, Układ Słoneczny, zaćmienie Słońca, zaćmienie Księżyca, planety, budowa i charakterystyka gwiazd, teleskopy, budowa galaktyki),
- geografii (m.in. minerały, skały, procesy ziemskie, cykl skalny, obieg wody w przyrodzie, atmosfera, strefy dywergencji, tworzenie się fali, rodzaje rzek, budowa lodowca, uskoki),
- matematyki (m.in. planimetria: kąty, odcinki, figury płaskie, stereometria: bryły foremne, ostrosłupy, bryły obrotowe, bryły platońskie, siatki, przekroje, projekcje, występowanie w otoczeniu, wzory matematyczne).

Licencja dla oprogramowania - dożywotnia.

Ograniczone bezpłatne aktualizacje oprogramowania.

Pakiet zawiera takie zagadnienia jak:

- | | |
|-------------------------------------|--|
| 1,3-butadien | model atomu helu według Bohra |
| 2-deoksy-D-ryboza | model atomu tlenu według Bohra |
| aceton | model atomu wodoru według Bohra |
| acetylen | nadchloran potasu |
| adenina | nadmanganian potasu |
| alanina | NADP ⁺ |
| aldehyd octowy | NADPH |
| alkohol etylowy | nadtlenek wodoru |
| alkohol metylowy | naftalen |
| aluminium | naprzeciwległa i naprzemianległa konformacja etanu |
| amoniak | nikiel |
| amoniak (azany) | nitrobenzen |
| anilina | nukleozydy i nukleotydy |
| arsen | obrót elektronu wokół jądra wodoru |
| autoprotoliza wody | oksydacyjne właściwości azotanów |
| azot i molekula azotu | oksydacyjne właściwości chloranów |
| azotan potasu | oksydacyjne właściwości nadtlenku wodoru |
| azotan sodu | ołów |
| baza DNA Komplementarność C≡G w DNA | ozon |
| benzaldehyd | pentatlenek fosforu |
| benzen | pierwsza energia jonizacji |
| benzopiren | pirymidyna |
| bezwodnik octowy | piryt |
| biegunowość cząsteczek wody | platyna |
| brom i cząsteczka bromu | płónięcie amoniaku |
| bromek tert-butylowy | Płónięcie gazu ziemnego |
| butan | płónięcie siarku |
| chlor i molekula chloru | potas |
| chloran potasu | powinowactwo elektronowe |
| chlorek potasu | powłoka wilgoci wokół anionu chlorkowego |
| chlorek sodu | powłoka wilgoci wokół kationu amonowego |
| chlorek winylu | powłoka wilgoci wokół kationu sodu |
| chlorowodór | powstanie wiązań kowalencyjnych CO ₂ molekulu |

chrom
cykloheksan - krzesło
cykloheksan - łódka
cynk
cytozyna
cząsteczki cieczy
cząsteczki siarki i siarki S₂ i S₈
cząsteczki substancji gazowych
cząsteczki substancji stałych
dekompozycja substancji
D-fruktoza
D-glukoza
diament
diastereoizomery
diboran
disfosforan adenozyiny (ADP)
DNA
D-ryboza
dwutlenek azotu - dimer
dwutlenek azotu - monomer
dwutlenek krzemu
dwutlenek siarki
dwutlenek węgla
elektroujemność
enantjomery
etan
eter
etylen
fenol
fluor i molekuł fluoru
fluorek wapnia
fluoryt
formaldehyd
fosfor i jego modyfikowanie
fosforowodór
fuleren
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
krzemowódór
kwantowy model mechaniczny wodoru Atom
kwarc
kwas acetylosalicylowy
kwas azotowy
kwas benzoowy
kwas borowy
kwas chlorowy

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 chlorkiem
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
siarczan miedzi i bluestone
siarkowodór
silikon
sól
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

kwasy cytrynowy
kwasy fluorowodorowy (fluorowodór)
kwasy fosforowy
kwasy masłowy
kwasy mlekowy
kwasy mrówkowy
kwasy nadchlorowy
kwasy nadtlenosiarkowy
kwasy octowy
kwasy oleinowy
kwasy palmitynowy
kwasy peroksymonosiarkowy
kwasy siarkowy
kwasy stearynowy
kwasy szczawiowy
kwasy węglowy
łączenie substancji
laktoza
lit
lód
magnetyt
magnez
maltoza
mechaniką kwantową atomu helu
metan
mezoformy
miedź
mocznik

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

W razie jakichkolwiek pytań prosimy o kontakt:

Małgorzata Kołodziej
Dyrektor Handlowy
malgorzata.kolodziej@epax.pl
tel. 533 331 456