

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



## Corinth 3D Multimedialna Biblioteka - Chemia

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

### 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 <sup>+</sup>  |
| 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                       |
| chlorowódór                         | powstanie wiązań kowalencyjnych CO <sub>2</sub> molekulu |

chrom  
cykloheksan - krzesło  
cykloheksan - łódka  
cynk  
cytozyna  
cząsteczki cieczy  
cząsteczki siarki i siarki S<sub>2</sub> i S<sub>8</sub>  
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 - sp<sup>2</sup>  
hybrydyzacja orbitalna - sp<sup>3</sup>  
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  
sacharozą  
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 H<sub>2</sub>  
tworzenie wiązania jonowego CaCl<sub>2</sub>  
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 H<sub>2</sub>O  
tworzenie wiązania kowalencyjnego O<sub>2</sub>  
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 A<sub>1</sub>  
witamina B<sub>1</sub>  
witamina C  
witamina D<sub>2</sub>  
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](mailto:malgorzata.kolodziej@epax.pl)  
tel. 533 331 456