

WYMAGANIA EDUKACYJNE Z CHEMII
Rok szkolny 2018/2019

Klasa VII

Dział: Substancje i ich przemiany

Ocena	Wymagania
Dopuszczająca	<u>Uczeń:</u> - nazwa podstawowy sprzęt laboratoryjny i szkło - wymienia podstawowe substancje chemiczne - sporządza mieszaninę i zna podstawowe sposoby jej rozdzielania - wie co to jest pierwiastek i związek chemiczny, metal, niemetal - zna skład powietrza - wie co to są reakcje: syntezy, analizy, wymiany - zna rolę tlenu dla organizmów żywych - zna składniki zanieczyszczenia powietrza
Dostateczna	<u>Uczeń:</u> - zna zastosowanie poszczególnego sprzętu chemicznego - rozróżnia substancje na podstawie właściwości fizycznych - zna rodzaje mieszanin - potrafi rozróżniać zjawiska fizyczne od reakcji chemicznych - zna kilka symboli chemicznych - odszukuje symbole w układzie okresowym pierwiastków - zna właściwości fizyczne i chemiczne tlenu - potrafi zapisać proste reakcje chemiczne - słownie - zna zagrożenia wynikające z zanieczyszczeń powietrza
Dobra	<u>Uczeń:</u> - wie co to są mieszaniny jednorodne i niejednorodne - potrafi wykryć tlen w powietrzu - doświadczalnie - wie na czym polega obieg CO₂ w przyrodzie - zna występowanie i zastosowanie gazów szlachetnych - wie jak walczyć z zanieczyszczeniami powietrza - potrafi słownie zapisać reakcje syntezy, analizy i wymiany - wie co to są reakcje egzo i endoenergetyczne
Bardzo dobra	<u>Uczeń:</u> - potrafi prowadzić proste obliczenia chemiczne - wie co to są reakcje charakterystyczne np.: potrafi wykryć CO₂ w powietrzu - wie co to jest efekt cieplarniany, dziura ozonowa, kwaśne deszcze, smog
Celująca	<u>Uczeń:</u> - potrafi policzyć skład procentowy prostych związków chemicznych np.: CO₂, H₂O - wykonuje dodatkowe zadania w ćwiczeniach i zadane przez nauczyciela

Dział: Wewnętrzna budowa materii. Woda i roztwory wodne.

Ocena	Wymagania
Dopuszczająca	<u>Uczeń:</u> - zna pojęcia: atom, cząsteczka, wartościowość, roztwór, rozpuszczalność. - - potrafi wymienić składniki atomu, - umie pisać proste wzory chemiczne strukturalne i sumaryczne. - potrafi zapisać proste równania chemiczne.

Dostateczna	<u>Uczeń:</u> - potrafi odczytać masę atomu i policzyć masę cząsteczkową prostych związków (H_2O , CO_2). - wie co to jest prawo zachowania masy. - potrafi odczytać dane o pierwiastkach z układu okresowego. - rozwiązuje proste zadania ze stężenia % roztworu.
Dobra	<u>Uczeń:</u> - zna pojęcie izotopu - potrafi obliczyć masę cząsteczkową cząsteczek typu: H_2SO_4 , $Ca(OH)_2$. - potrafi omówić budowę atomu. - rozwiązuje trudniejsze zadania ze stężeniem %. - umie obliczyć rozpuszczalność.
Bardzo dobra	<u>Uczeń:</u> - rozwiązuje zadania na prawo zachowania masy i prawo stałości składu - rozwiązuje zadania ze stężenia procentowego - pełny zakres.
Celująca	<u>Uczeń:</u> - wylicza skład izotopów. - przelicza rozpuszczalność na stężenie % i odwrotnie.

Dział: Tlenki i wodorotlenki.

Ocena	Wymagania
Dopuszczająca	<u>Uczeń:</u> - wie co to jest tlenek - umie pisać reakcje otrzymywania tlenków, umie pisać wzory tlenków - wie co to są elektrolity i nieelektrolity - wie co to jest dysocjacja - wie co to są wodorotlenki - umie pisać ich wzory - zna zastosowanie wodorotlenków (po 2 przykłady)
Dostateczna	<u>Uczeń:</u> - zna wzory strukturalne tlenków, potrafi je podzielić - wie co to są kationy i aniony - umie zapisać reakcje otrzymywania wodorotlenków
Dobra	<u>Uczeń:</u> - umie pisać wzory strukturalne tlenków, potrafi je podzielić, - wie co to jest tlenek zasadowy - zna zastosowanie niektórych tlenków - umie pisać reakcje dysocjacji zasad
Bardzo dobra	<u>Uczeń:</u> - potrafi udowodnić za pomocą ćwiczenia co to są elektrolity i nieelektrolity - umie przeprowadzić dysocjacje zasad, - wie co to są roztwory zasadowe (potrafi to udowodnić)
Celująca	<u>Uczeń:</u> - rozwiązuje zadania: stężenie procentowe zasad, skład procentowy cząsteczki - rozwiązuje trudniejsze zadania: stechiometria, stężenie procentowe, rozpuszczalność substancji