**WYMAGANIA EDUKACYJNE. KLASA 7 CHEMIA**

1. Uczeń jest obowiązany posiadać na każdej lekcji chemii: zeszyt i zeszyt ćwiczeń.
2. Na zajęciach chemii ocenie podlegają:

* sprawdziany (obejmujące materiał nauczania z całego działu)
* kartkówki (obejmujące materiał nauczania z trzech ostatnich lekcji)
* odpowiedzi ustne (z trzech ostatnich lekcji)
* udział w konkursach
* prowadzenie zeszytu przedmiotowego
* praca w grupach
* samodzielna praca na lekcji.

1. Prace pisemne są punktowane. Przy ustalaniu oceny przyjmuje się skalę przeliczaną wg. kryteriów wynikających z zapisów Statutu Szkoły.
2. Uczeń musi przystąpić do poprawy oceny niedostatecznej ze sprawdzianu, w **terminie dwóch tygodni** od daty oddania prac. Termin ten obowiązuje również uczniów nieobecnych na sprawdzianie.
3. Inne kryteria obowiązują podczas sprawdzania nabytych umiejętności posługiwania się symbolami i wartowościami pierwiastków chemicznych i wzorami chemicznymi. – 10 przykładów; brak jednego ocena w dół.
4. Ogólne Kryteria oceniania osiągnięć edukacyjnych:

**stopień celujący** otrzymuje uczeń, który w bardzo dobrym stopniu opanował pełen zakres wiedzy i umiejętności objętych programem nauczania chemii i biegle się nimi posługuje (ze sprawdzianów otrzymywał oceny celujące i bardzo dobre, z przewagą celujących), rozwiązuje zadania o dużym stopniu trudności, proponuje nietypowe rozwiązania, osiąga sukcesy w konkursach przedmiotowych, przejawia szczególne zainteresowania przedmiotem,

**stopień bardzo dobry** otrzymuje uczeń, który opanował i sprawnie wykorzystuje pełen zakres wiedzy i umiejętności określony programem nauczania chemii, samodzielnie rozwiązuje problemy teoretyczne i praktyczne, potrafi zastosować posiadaną wiedzę do rozwiązywania zadań w nowych sytuacjach, sumiennie przygotowuje się do zajęć,

**stopień dobry** otrzymuje uczeń, który w znacznym stopniu opanował wiadomości i umiejętności określone programem nauczania i stosuje je w praktyce, samodzielnie rozwiązuje i wykonuje typowe zadania teoretyczne i praktyczne, systematycznie pracuje na lekcji,

**stopień dostateczny** otrzymuje uczeń, który opanował podstawowe wiadomości i umiejętności określone w programie nauczania chemii, samodzielnie wykonuje typowe zadania o niewielkim stopniu trudności, współpracuje w grupie, sporadycznie jest nieprzygotowany do lekcji,

**stopień dopuszczający** otrzymuje uczeń, który ma braki w opanowaniu wiedzy i umiejętności na poziomie podstawowym, które jednak nie przekreślają możliwości dalszego kształcenia w zakresie chemii, wykonuje typowe zadania teoretyczne i praktyczne o niewielkim stopniu trudności, także z pomocą nauczyciela, niechętnie angażuje się w prace na lekcji, często jest nieprzygotowany do zajęć,

**stopień niedostateczny** otrzymuje uczeń, który nie opanował podstawowych wiadomości i umiejętności z zakresu chemii, co przekreśla możliwości dalszego kształcenia, nawet z pomocą nauczyciela nie wykonuje zadań o niewielkim stopniu trudności, nie pracuje na lekcji i często jest nieprzygotowany do zajęć.

**SZCZEGÓŁOWE KRYTERIA OCENIANIA**

| Nr | Temat | Wymagania | | | | |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ocena dopuszczająca | ocena dostateczna | ocena dobra | ocena bardzo dobra | ocena celująca |
| Uczeń: | | | | |
| 1 | Czym zajmuje się chemia | ► wymienia sytuacje z życia codziennego, w których spotyka chemię  ►podaje przykłady zastosowań chemii w życiu codziennym  ►zna zasady oceniania  ►wymienia elementy podręcznika i wskazuje ich rolę | ►podaje przykłady wykorzystania wiedzy chemicznej w innych dyscyplinach naukowych | ► wymienia reakcje chemiczne zachodzące w organizmie człowieka | ► podaje przykłady technik laboratoryjnych wykorzystywanych w kryminalistyce, których w podstawie działania jest chemia | ► wyszukuje przykłady badań, dzięki którym można było rozwiązać zagadki z przeszłości  ►podaje przykłady wykorzystania nanotechnologii  ►wskazuje zdarzenia historyczne, w których chemia odegrała znaczącą rolę  ►przedstawia chemię jako nowoczesną dyscyplinę naukową |
| 2 | Karta charakterystyki i piktogramy. Regulamin pracowni chemicznej | ► zna regulamin pracowni chemicznej i go przestrzega  ► zna piktogramy informujące o zagrożeniu dla zdrowia | ► zna piktogramy informujące o zagrożeniu fizykochemicznym oraz o zagrożeniu dla środowiska  ►wie, czym są karty charakterystyki | ► podaje przykłady dobrych praktyk laboratoryjnych i uzasadnia, że powinny być stosowane w laboratoriach  ►rozpoznaje znaki ostrzegawcze (piktogramy)  ►wskazuje, w której części sali znajdują się: apteczka pierwszej pomocy, gaśnica, koc gaśniczy, myjka do oczu, prysznic bezpieczeństwa i wyjście ewakuacyjne | ► odczytuje informacje z karty charakterystyki | ►wymienia i charakteryzuje kolejne sekcje karty charakterystyki  ► potrafi udzielić pierwszej pomocy |
| 3 | Wyposażenie pracowni chemicznej. Podstawowe czynności laboratoryjne | ► wymienia podstawowe wyposażenie pracowni chemicznej  ► wymienia nazwy podstawowych czynności laboratoryjnych | ► rozpoznaje i nazywa naczynia i sprzęt laboratoryjny oraz wskazuje ich zastosowanie  ► opisuje sączenie i krystalizację | ► potrafi dobrać do doświadczenia odpowiednie naczynia i sprzęt laboratoryjny  ► opisuje rozdzielanie cieczy w rozdzielaczu | ► potrafi posługiwać się naczyniami i sprzętem laboratoryjnym  ► potrafi dobrać do czynności odpowiednie naczynia i sprzęt laboratoryjny | ► bezbłędnie posługuje się naczyniami i sprzętem laboratoryjnym, a po doświadczeniu wie, gdzie utylizować odczynniki  ► opisuje destylację  ►definiuje pojęcie: hydrolat  ►samodzielnie potrafi wykonać hydrolat |
|  |  |  |  |  |  |  |
| 4 | Opisywanie doświadczeń chemicznych | ► wymienia elementy opisu doświadczenia chemicznego | ► opisuje elementy opisu doświadczenia chemicznego  ► zna schematyczne oznakowanie na schemacie doświadczenia takich czynności jak: dodawanie substancji, mieszanie i ogrzewanie | ► potrafi zapisać obserwacje  ►odróżnia obserwacje od wniosków  ►rysuje i interpretuje proste schematy doświadczeń | ► potrafi postawić hipotezę do przeprowadzanego eksperymentu  ►powiązuje celowość obserwacji z wyciąganiem wniosków | ► wyciąga wnioski po przeprowadzonym eksperymencie  ►odwołując się do wydarzeń historycznych, uzasadnia, że dokładny opis doświadczenia jest ważny  ►uzasadnia poprawność kolejności etapów w wykonywaniu doświadczeń chemicznych |
| 5 | Podsumowanie  działu I / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 1–4 | | | | |
| 6 | Substancje – podział i właściwości | ►opisuje budowę materii  ►dzieli materię na substancje i mieszaniny  ►podaje przykłady substancji prostych izłożonych  ► odróżnia substancje proste od złożonych  ►definiuje pojęcia: pierwiastek, związek chemiczny, właściwości substancji | ►definiuje pojęcia: właściwości fizyczne, właściwości chemiczne  ►dzieli właściwości na fizyczne i chemiczne | ► wymienia właściwości fizyczne i chemiczne | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, wktórych bada właściwości substancji  ► wymienia właściwości fizyczne wybranej substancji | ► wie, czym jest reaktywność  ► bada właściwości wybranych produktów  ►identyfikuje substancje na podstawie ich właściwości |
| 7 | Metale i niemetale | ► dzieli substancje proste na metale i niemetale  ► podaje przykłady metali i niemetali | ► wymienia wybrane właściwości fizyczne metali i niemetali | ► podaje właściwości wybranych metali i niemetali | ► projektuje i przeprowadza doświadczenia, wktórych bada właściwości metali iniemetali  ► podaje przykłady zastosowań wybranych metali i niemetali | ►definiuje pojęcie: stop metali  ►wymienia przedmioty z własnego otoczenia, które są wykonane ze stopów  ►wymienia cechy odróżniające stopy metali od metali  ►porównuje właściwości metali i niemetali |
| 8 | Mieszaniny | ►definiuje pojęcia: mieszanina, mieszanina jednorodna, mieszanina niejednorodna | ► dzieli mieszaniny na jednorodne i niejednorodne  ►podaje przykłady mieszanin jednorodnych i niejednorodnych | ► projektuje i przeprowadza doświadczenia, wktórych sporządza mieszaniny | ► opisuje przebieg sporządzania różnych mieszanin | ► sporządza różne mieszaniny, stawia hipotezę do eksperymentu i przedstawia wnioski do doświadczeń związanych ze sporządzaniem mieszanin  ►podaje przykłady substancji polarnych i niepolarnych |
| 9 | Rozdzielanie mieszanin | ►potrafi wymienić metody rozdzielania mieszanin  ►opisuje metody rozdzielania mieszanin jednorodnych i niejednorodnych | ► wie, którą technikę zastosować do rozdziału konkretnej mieszaniny | ►na podstawie różnicy we właściwościach fizycznych składników dobiera metodę rozdzielania mieszaniny  ► dobiera odpowiednie naczynia i sprzęt do rozdzielenia składników podanej mieszaniny | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, wktórych rozdziela mieszaniny na składniki  ► sprawnie posługuje się naczyniami i sprzętem podczas rozdzielenia składników wybranej mieszaniny | ►definiuje pojęcie: emulsja  ►wymienia elementy zestawu do destylacji |
| 10 | Zjawiska fizyczne i reakcje chemiczne | ►dzieli przemiany substancji na fizyczne i chemiczne  ►definiuje pojęcia: zjawiska fizyczne, reakcje chemiczne  ► zna trzy stany skupienia: gazowy, ciekły i stały | ► podaje przykłady zjawisk fizycznych i reakcji chemicznych  ►klasyfikuje przemiany do zjawisk fizycznych i reakcji chemicznych  ►opisuje stany skupienia materii | ► potrafi scharakteryzować krzepnięcie, topnienie, parowanie, skraplanie, sublimację i resublimację  ► zna ułożenie drobin w trzech stanach skupienia | ►definiuje pojęcie dyfuzji i podaje przykłady tej przemiany  ►projektuje i przeprowadza doświadczenia ilustrujące przemiany fizyczne i chemiczne  ► bada przebieg procesu dyfuzji oraz przemiany stearyny | ► wymienia kategorie różnicujące między mieszaniną a związkiem chemicznym  ► bada zmiany stanu skupienia jodu  ►wyjaśnia wpływ stanu skupienia stykających się ciał na szybkość dyfuzji  ►projektuje i przeprowadza doświadczenia pokazujące wpływ różnych czynników na szybkość procesu dyfuzji  ►opisuje dyfuzję tlenu i tlenku węgla(IV) w pęcherzykach płucnych |
| 11 | Gęstość | ► podaje wzór na gęstość  ► przekształca wzór na gęstość i rozwiązuje proste zadania obliczeniowe związane z gęstością | ►zna jednostki gęstości i potrafi je przeliczać  ►mając pozostałe dane, oblicza ze wzoru gęstość, objętość lub masę substancji | ►posługuje się tabelami chemicznymi podczas rozwiązywania zadań związanych z gęstością | ► rozwiązuje trudniejsze zadania związane z gęstością  ► bada gęstość przedmiotów i wykorzystuje je w obliczeniach | ►uzasadnia różną masę substancji o takiej samej objętości  ►wyjaśnia, dlaczego gazy na ogół mają największą gęstość  ►wyjaśnia wpływ spadku ciśnienia i energii cieplnej na gęstość i objętość gazów  ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, na podstawie których wyznacza gęstość z substancji |
| 12 | Podsumowanie działu II / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 6–11 | | | | |
| 13 | Symbole i nazwy pierwiastków. Układ okresowy | ► wie, że pierwiastki mogą mieć jedno- lub dwuliterowy symbol  ► wskazuje w układzie okresowym grupy i okresy  ► potrafi odnaleźć pierwiastek w układzie okresowym  ►określa położenie pierwiastków w układzie okresowym | ► zna osiągnięcia Mendelejewa  ► definiuje prawo okresowości  ► odczytuje z układu okresowego informacje o pierwiastku takie jak: symbol, nazwa, numer grupy, numer okresu, liczba atomowa (*Z*), masa atomowa, rodzaj pierwiastka (metal lub niemetal) | ► nazywa grupy w układzie okresowym  ► na układzie okresowym wskazuje metale i niemetale | ► omawia pochodzenie nazw pierwiastków | ► wyjaśnia, jak tworzy się symbole pierwiastków  ►wskazuje pochodzenie łacińskich nazw pierwiastków  ►uzasadnia, dlaczego współczesnego układu okresowego nie należy nazywać tablicą Mendelejewa |
| 14 | Budowa atomu. Właściwości pierwiastka a jego położenie w układzie okresowym | ► wie, jaki jest najmniejszy element substancji prostej, zachowujący jej właściwości  ►definiuje pojęcia: atom, masa atomowa, jednostka masy atomowej, powłoka elektronowa, elektron walencyjny, powłoka walencyjna  ►opisuje budowę atomu  ► na rysunku atomu wskazuje protony, neutrony, elektrony, elektrony walencyjne (lub elektron walencyjny) | ► podaje symbole, masy i ładunki elektronu, protonu i neutronu  ► na rysunku atomu wskazuje powłokę walencyjną  ► określa budowę atomu pierwiastka z grup 1. i 2. oraz 13.‒18. na podstawie jego położenia w układzie okresowym | ► rysuje atom wybranego pierwiastka z grup 1. i 2. oraz 13.‒18. z zaznaczeniem jądra atomu, protonów, neutronów i elektronów  ► ustala liczby protonów, elektronów i neutronów | ► zna jednostkę masy atomowej  ► stosuje i interpretuje zapisAZE  ►wyjaśnia związek między podobieństwem właściwości pierwiastków należących do tej samej grupy układu okresowego oraz stopniową zmianą właściwości pierwiastków leżących w tym samym okresie (metale‒niemetale) a budową atomów | ► przeliczna jednostkę masy atomowej na gramy; wynik podaje w notacji wykładniczej  ► podaje rozmieszczenie elektronów w powłokach  ► dla atomów pierwiastków grup 1. i 2. oraz 13.‒18. zapisuje konfigurację elektronową powłoki walencyjnej  ► opisuje zmiany poglądów na temat materii; potrafi wskazać nazwiska uczonych, którzy interesowali się budową materii |
| 15 | Izotopy. Masa atomowa | ►definiuje pojęcie: izotopy  ► potrafi zapisać skład izotopu | ►opisuje różnice w budowie atomów izotopów danego pierwiastka  ►odczytuje z układu okresowego masę atomową i zaokrągla ją do liczby całkowitej | ► wyjaśnia, czym są izotopy promieniotwórcze i radioaktywność | ► przedstawia podział izotopów na stabilne i niestabilne  ► przedstawia podział izotopów niestabilnych na naturalne i sztuczne  ►wyszukuje w różnych źródłach informacji zastosowania izotopów promieniotwórczych | ►wyjaśnia, na czym polegają zjawiska promieniotwórczości naturalnej i sztucznej |
| 16 | Wiązanie jonowe | ► definiuje pojęcia: wiązanie chemiczne, oktet elektronowy, dublet elektronowy, wiązanie jonowe, kation, anion, elektroujemność | ► potrafi zapisać wzór kationu i anionu  ►określa ładunek jonów metali i niemetali  ►odczytuje elektroujemność, np. z układu okresowego | ► opisuje powstawanie jonów (kationów i anionów)  ► opisuje powstawanie wiązań jonowych  ► na wybranym przykładzie opisuje powstawanie wiązania jonowego | ► wyjaśnia znaczenie elektronów walencyjnych w tworzeniu wiązań chemicznych  ► wyjaśnia, dlaczego gazy szlachetne są bierne chemiczne  ►na podstawie różnicy elektroujemności atomów tworzących wiązanie szacuje rodzaj wiązania między atomami | ►wyjaśnia, co to znaczy, że atom jest elektrododatni i elektroujemny  ►przedstawia równania powstawania jonów  ►przedstawia graficznie powstawanie wiązania jonowego |
| 17 | Wiązania kowalencyjne | ►definiuje pojęcia: wiązania kowalencyjne, dipol, cząsteczka  ►odróżnia zapis wzoru sumarycznego od wzoru strukturalnego | ►opisuje powstawanie wiązania kowalencyjnego niespolaryzowanego i spolaryzowanego  ►definiuje pojęcia: wzór sumaryczny, wzór strukturalny | ► na wybranym przykładzie opisuje powstawanie wiązania kowalencyjnego | ►zapisuje wzory elektronowe kropkowe i kreskowe | ►definiuje pojęcia: alotropia, cząsteczka homoatomowa  ► rysuje schematy powstawania wiązań kowalencyjnych we wskazanych substancjach |
| 18 | Wartościowość pierwiastka | ►definiuje pojęcie: wartościowość  ►określa na podstawie układu okresowego wartościowość względem wodoru i maksymalną względem tlenu dla pierwiastków grup 1. i 2. oraz 13.‒17. | ► na podstawie budowy związku chemicznego ustala wartościowość budujących go pierwiastków  ► ustala wzory sumaryczne tlenków | ► ustala nazwy tlenków | ► przedstawia wzory strukturalne cząsteczek H2, Cl2, N2, CO2, H2O, HCl i NH3 | ► wyjaśnia, dlaczego nie rysuje się wzorów strukturalnych związków jonowych |
| 19 | Właściwości związków jonowych i kowalencyjnych | ► wie, że chlorek sodu to związek jonowy  ► wyszukuje właściwości związków jonowych i kowalencyjnych | ► porządkuje właściwości związków jonowych i kowalencyjnych | ► porównuje właściwości związków jonowych i kowalencyjnych | ► prezentuje właściwości związków jonowych i kowalencyjnych  ► na podstawie właściwości klasyfikuje substancje do związków jonowych i kowalencyjnych | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, na podstawie których bada właściwości związków jonowych i kowalencyjnych  ►przewiduje właściwości związku na podstawie rodzaju wiązań występujących w tym związku |
| 20 | Podsumowanie działu III / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 13–19 | | | | |
| 21 | Typy reakcji chemicznych | ► definiuje pojęcia: reakcja chemiczna, substraty, produkty  ► zna elementy równania reakcji chemicznej | ►na podstawie równania reakcji lub zapisu przebiegu reakcji odróżnia substraty od produktów  ► wie, że substraty zapisuje się po prawej stronie równania, a produkty – po lewej stronie równania | ► opisuje elementy, z których składa się równanie reakcji chemicznej | ► podaje przykłady reakcji chemicznych ze swojego otoczenia | ► bada reakcję spalania magnezu w powietrzu  ► identyfikuje produkt gazowy powstający w wyniku ogrzewania węglanu sodu  ► bada reakcję kwasu solnego z żelazem |
| 22 | Reakcje endotermiczne i egzotermiczne | ► dokonuje podziału reakcji chemicznych na reakcje endotermiczne i egzotermiczne  ►definiuje pojęcia: reakcja endotermiczna, reakcja egzotermiczna | ► wymienia efekty towarzyszące reakcjom chemicznym  ► definiuje pojęcie: katalizator | ► podaje przykłady reakcji endotermicznych i egzotermicznych  ► podaje przykłady katalizatorów | ► bada i interpretuje efekty energetyczne reakcji tlenku miedzi(II) z węglem  ► bada i interpretuje efekty energetyczne reakcji sodu z wodą  ► bada wpływ katalizatora na szybkość przebiegu rozkładu nadtlenku wodoru | ►definiuje pojęcie: układ reakcyjny  ►podaje przykłady procesów chemicznych, w których stosuje się katalizatory  ►opisuje zmiany zabarwienia alkoholowego roztworu fenoloftaleiny w obecności roztworów o odczynie zasadowym |
| 23 | Zapisywanie przebiegu reakcji chemicznej | ► zapisuje przebieg reakcji chemicznej za pomocą równania reakcji  ► definiuje pojęcia: współczynnik stechiometryczny, indeks stechiometryczny | ► przedstawia podział sposobów przedstawiania przebiegu reakcji chemicznej  ► wymienia pierwiastki, które w stanie wolnym występują w postaci dwuatomowych cząsteczek | ► uzgadnia równania reakcji różnego typy | ► przedstawia przebieg reakcji chemicznej za pomocą zapisu słownego, równania reakcji i modeli | ►uzasadnia, dlaczego niektóre pierwiastki w równaniach reakcji chemicznych są zapisywane w postaci dwuatomowych cząsteczek |
| 24 | Prawo zachowania masy | ► podaje treść prawa zachowania masy | ► definiuje pojęcie: układ zamknięty | ► potrafi modelowo zinterpretować prawo zachowania masy | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, na podstawie których uzasadnia spełnienie prawa zachowania masy  ►podaje przykłady układów zamkniętych w swoim otoczeniu | ►zna odkrywców prawa zachowania masy |
| 25 | Obliczenia chemiczne | ► podaje treść prawa zachowania masy | ► zapisuje równania reakcji chemicznej | ► odczytuje równania reakcji chemicznej | ► stosuje prawo zachowania masy w obliczeniach w prostych obliczeniach | ► uzasadnia, dlaczego obliczenia w chemii są ważne |
| 26 | Podsumowanie działu IV / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 21–25 | | | | |
| 27 | Powietrze jako mieszanina | ►definiuje powietrze jako jednorodna mieszanina gazów  ►wymienia składniki powietrza  ►podaje skład procentowy powietrza | ► dzieli właściwości powietrza na fizyczne i chemiczne | ► wymienia właściwości fizyczne i chemiczne powietrza | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, które potwierdzają, że powietrze jest jednorodną mieszaniną gazów | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, w których bada się skład i właściwości powietrza  ►zna dokonania Johna Mayowa  ►opisuje proces destylacji powietrza |
| 28 | Tlen | ► odczytuje z różnych źródeł informacji właściwości tlenu  ► podaje wzór sumaryczny cząsteczki tlenu  ►opisuje budowę cząsteczki tlenu | ► podaje wzór strukturalny cząsteczki tlenu  ► dzieli właściwości tlenu na fizyczne i chemiczne  ► zapisuje równania reakcji otrzymywania tlenu | ► odczytuje z różnych źródeł informacji zastosowania tlenu  ► wymienia właściwości fizyczne i chemiczne tlenu  ► odczytuje z różnych źródeł informacji zastosowania tlenu | ► zapisuje wzory elektronowy kropkowy i kresowy cząsteczki tlenu  ► podaje metody otrzymywania tlenu  ► podaje metodę identyfikacji tlenu podczas doświadczeń | ► bada i interpretuje rozkład nadtlenku wodoru oraz opisuje funkcje katalazy  ► bada i interpretuje termiczny rozkład manganianu(VII) potasu |
| 29 | Związki tlenu z metalami i niemetalami. Tlenek węgla(IV) i jego rola w przyrodzie | ► przedstawia wzór ogólny tlenków  ►dzieli tlenki na tlenki metali i niemetali  ►podaje metody otrzymywania tlenków  ►wyszukuje informacje o właściwościach fizycznych i zastosowaniach tlenków węgla(IV), węgla(II), siarki(IV), magnezu, glinu i krzemu(IV) | ► ustala wzór sumaryczny tlenku na podstawie nazwy  ► przedstawia reakcje chemiczne, w wyniku których otrzymuje się tlenki metali i niemetali  ►zapisuje równania reakcji otrzymywania tlenku węgla(IV)  ►porządkuje informacje o właściwościach fizycznych i zastosowaniach tlenków węgla(IV), węgla(II), siarki(IV), magnezu, glinu i krzemu(IV) | ► tworzy wzory strukturalne tlenków niemetali  ►zapisuje równania reakcji tlenu z metalami i niemetalami  ►opisuje właściwości fizyczne i chemiczne tlenku węgla(IV)  ►porównuje informacje o właściwościach fizycznych i zastosowaniach tlenków węgla(IV), węgla(II), siarki(IV), magnezu, glinu i krzemu(IV) | ► wymienia właściwości wybranych tlenków  ► podaje metodę identyfikacji tlenku węgla(IV)  ►prezentuje informacje o właściwościach fizycznych i zastosowaniach tlenków węgla(IV), węgla(II), siarki(IV), magnezu, glinu i krzemu(IV) | ►opisuje wpływ tlenków węgla(IV), węgla(II), siarki(IV), magnezu, glinu i krzemu(IV) na organizm człowieka  ►zna nazwy zwyczajowe tlenku magnezu, tlenku węgla(II), tlenku krzemu(IV) i tlenku wapnia  ► bada i interpretuje otrzymywanie tlenków magnezu, węgla(IV) i siarki (IV)  ► bada i interpretuje wykrywanie tlenku węgla(IV) w powietrzu wydychanym z płuc  ► bada i interpretuje badanie palności tlenku węgla(IV) |
| 30 | Wodór paliwo przyszłości | ► odczytuje z różnych źródeł informacji właściwości wodoru  ► podaje wzór sumaryczny cząsteczki wodoru  ► definiuje pojęcie: wodorki  ►opisuje budowę cząsteczki wodoru | ► podaje wzór strukturalny cząsteczki wodoru  ► dzieli właściwości wodoru na fizyczne i chemiczne  ►zapisuje równania reakcji otrzymywania amoniaku, chlorowodoru i siarkowodoru | ► wymienia właściwości fizyczne i chemiczne wodoru  ► odczytuje z różnych źródeł informacji zastosowania wodoru | ► podaje wzory elektronowy kropkowy i kresowy cząsteczki wodoru  ► podaje metody otrzymywania wodoru  ► podaje metodę identyfikacji wodoru  ► powiązuje sposoby zbierania gazów z ich gęstością | ►wyjaśnia, dlaczego zbiorniki z wodorem należy przechowywać z dala od źródeł ciepła  ► bada i interpretuje reakcję cynku z kwasem chlorowodorowym |
| 31 | Pozostałe składniki powietrza. Korozja | ► odczytuje z układu okresowego informacje o azocie i gazach szlachetnych  ► podaje wzór sumaryczny cząsteczki azotu  ►wyszukuje, informacje o:  ●zastosowaniach gazów szlachetnych  ●korozji  ●czynnikach wpływające na szybkość korozji  ●metodach ochrony przed korozją | ► podaje wzór strukturalny cząsteczki azotu  ► porównuje informacje o:  ●zastosowaniach gazów szlachetnych  ●korozji  ●czynnikach wpływające na szybkość korozji  ●metodach ochrony przed korozją | ► omawia powstawanie wiązań w cząsteczce azotu  ► wymienia zastosowania azotu  ►prezentuje informacje o:  ●zastosowaniach gazów szlachetnych  ●korozji  ●czynnikach wpływające na szybkość korozji  ●metodach ochrony przed korozją | ► podaje wzory elektronowy kropkowy i kresowy cząsteczki azotu  ► opisuje obieg azotu w przyrodzie  ► wyszukuje, porównuje i prezentuje informacje o zastosowaniach azotu | ► wymienia właściwości fizyczne i chemiczne azotu  ► bada i interpretuje wykrywanie azotu w fasoli i mięsie  ► bada i interpretuje wpływ różnych czynników na szybkość korozji |
| 32 | Zanieczyszczenia powietrza | ► wyszukuje informacje o:  ● przyczynach i skutkach spadku stężenia ozonu w stratosferze ziemskiej  ● źródłach, rodzajach i skutkach zanieczyszczeń powietrza  ● sposobach postępowania pozwalających chronić powietrze przed zanieczyszczeniami | ► porządkuje informacje o:  ● przyczynach i skutkach spadku stężenia ozonu w stratosferze ziemskiej  ● źródłach, rodzajach i skutkach zanieczyszczeń powietrza  ● sposobach postępowania pozwalających chronić powietrze przed zanieczyszczeniami | ► porównuje informacje o:  ● przyczynach i skutkach spadku stężenia ozonu w stratosferze ziemskiej  ● źródłach, rodzajach i skutkach zanieczyszczeń powietrza  ● sposobach postępowania pozwalających chronić powietrze przed zanieczyszczeniami | ►wyjaśnia, w jaki sposób w atmosferze powstaje ozon  ►opisuje działania, które doprowadziły do rozwiązania problemu ,,dziury ozonowej”  ►prezentuje informacje o:  ● przyczynach i skutkach spadku stężenia ozonu w stratosferze ziemskiej  ● źródłach, rodzajach i skutkach zanieczyszczeń powietrza  ● sposobach postępowania pozwalających chronić powietrze przed zanieczyszczeniami | ► przedstawia schemat modelowy powstawania ozonu  ► bada i interpretuje wpływ tlenku azotu(IV) na rośliny  ►na podstawie karty charakterystyki opisuje, jak należy postępować z osobą, która została narażona na wdychanie tlenku azotu(IV) |
| 33 | Podsumowanie działu V / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 27–32 | | | | |
| 34 | Woda właściwości i jej rola w przyrodzie | ► podaje wzór sumaryczny wody  ► wymienia właściwości wody | ► opisuje występowanie wody na Ziemi  ► opisuje obieg wody w przyrodzie | ►wymienia sposoby racjonalnej gospodarki wodnej  ► opisuje zależność właściwości fizycznych wody (temperatura topnienia, gęstość) od warunków atmosferycznych | ►wyjaśnia zależność ułożenia cząsteczek wody od stanu skupiania  ► bada i interpretuje wpływ spadku temperatury na objętość wody  ► przedstawia równanie rozkładu wody | ► definiuje pojęcie: wiązanie wodorowe  ► bada i interpretuje rozpad wody pod wpływem prądu elektrycznego  ►wyjaśnia, dlaczego zimą ryby gromadzą się na dnie zbiorników wodnych  ►wyjaśnia, dlaczego góry lodowe unoszą się na powierzchni wody |
| 35 | Rodzaje mieszanin. Roztwory | ►definiuje pojęcia: mieszanina jednorodna, mieszanina niejednorodna, roztwór właściwy, koloid, zawiesina, roztwór nasycony, roztwór nienasycony, krystalizacja  ► dzieli mieszaniny na roztwory właściwe, koloidy i zawiesiny  ► wie, z czego składa się roztwór | ► rozróżnia roztwory właściwe, koloidy i zawiesiny  ► podaje definicję roztworu nasyconego i nienasyconego  ►podaje przykłady substancji, które z wodą tworzą roztwory właściwe, koloidy i zawiesiny | ► podaje przykłady roztworów właściwych, koloidów i zawiesin | ► wie, jak otrzymać roztwór nasycony  ► bada i interpretuje rozpuszczanie się wybranych produktów w wodzie | ► opisuje etapy krystalizacji |
| 36 | Rozpuszczalność substancji w wodzie | ► wymienia czynniki wpływające na szybkość rozpuszczania się substancji stałych w wodzie  ► definiuje pojęcie: rozpuszczalność  ► z krzywej rozpuszczalności albo z tabeli potrafi odczytać rozpuszczalność substancji stałej lub gazowej | ► opisuje zależność rozpuszczalności substancji stałych i gazowych w wodzie w zależności od temperatury | ► interpretuje krzywe rozpuszczalności  ► wykonuje obliczenia z wykorzystaniem krzywej rozpuszczalności  ► wymienia kolejne etapy rozpuszczania chlorku sodu w wodzie | ► na podstawie budowy substancji przewiduje jej zdolność do rozpuszczania się w wodzie  ► uzasadnia, że woda wodociągowa to jednorodna mieszanina | ► bada i interpretuje rozpuszczanie się wybranych produktów w wodzie  ► bada i interpretuje wpływ wybranych czynników na szybkość rozpuszczania substancji stałej w wodzie  ► bada, czy w wodzie wodociągowej są rozpuszczone substancje |
| 37 | Stężenie procentowe roztworu | ► podaje definicję i wzór stężenia procentowego roztworu  ► potrafi ujednolicać jednostki wykorzystywane podczas obliczeń  ► oblicza stężenie procentowe roztworu, znając masę substancji i masę roztworu | ► przekształca wzór na stężenie procentowe roztworu  ► oblicza masę substancji zawartej w roztworze, znając stężenie roztworu  ► oblicza stężenie procentowe roztworu, znając masę substancji i masę rozpuszczalnika  ► podaje definicję roztworu stężonego i rozcieńczonego | ► oblicza stężenie procentowe roztworu, znając masę substancji oraz objętość i gęstość rozpuszczalnika  ► oblicza stężenie procentowe roztworu z wykorzystaniem krzywej rozpuszczalności | ► podaje metody otrzymywanie roztworu stężonego z roztworu rozcieńczonego i roztworu rozcieńczonego z roztworu stężonego | ► podaje przykłady roztworów stężonych i rozcieńczonych, które zna z życia codziennego  ►rozwiązuje zadania z wykorzystaniem tzw. metody krzyżowej |
| 38 | Skala pH i odczyn roztworu | ► definiuje pojęcia: skala pH, wskaźnik kwasowo-zasadowy  ► wymienia rodzaje odczynu roztworu  ►posługuje się skalą pH i interpretuje jej wartości | ► na podstawie wartości pH określa odczyn produktu  ► dzieli wskaźniki kwasowo-zasadowe na naturalne i sztuczne | ► podaje przykłady wskaźników kwasowo-zasadowych naturalnych i sztucznych | ► zna barwy wskaźnika uniwersalnego w zależności od pH  ► podaje przykłady substancji ze wskazaniem ich odczynu | ► bada i interpretuje odczyn produktów codziennego użytku  ►wie, od jakich słów pochodzi skrót pH  ►potrafi wskazać pH zdrowej skóry i żołądka oraz uzasadnia, w jaki sposób ta wartość wpływa na zdrowie człowieka |
| 39 | Podsumowanie działu VI / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 34–38 | | | | |
| 40 | Wzory i nazewnictwo wodorotlenków | ► definiuje pojęcie: wodorotlenek  ► przedstawia wzór ogólny wodorotlenków  ► zna wzory wodorotlenków sodu, potasu i wapnia | ► ustala wzór wodorotlenku na podstawie nazwy | ► ustala nazwę wodorotlenku na podstawie wzoru  ► wie, kiedy w nazwie należy podać informację o wartościowości metalu | ►opisuje budowę wodorotlenków | ► uzasadnia, dlaczego nie rysuje się wzorów strukturalnych wodorotlenków  ►opisuje zastosowanie wodorotlenku wapnia w procesie barwienia tkanin indygo |
| 41 | Właściwości i zastosowania wodorotlenków | ►definiuje pojęcie: zasada  ►wyszukuje informacje o właściwościach i wynikających z nich zastosowań wybranych wodorotlenków | ►definiuje pojęcie: higroskopijność  ► dzieli wodorotlenki ze względu na ich rozpuszczalność w wodzie  ► porządkuje informacje o właściwościach i wynikających z nich zastosowań wybranych wodorotlenków | ►rozróżnia pojęcie wodorotlenku i zasady  ► porównuje informacje o właściwościach i wynikających z nich zastosowań wybranych wodorotlenków | ► odczytuje informacje o wodorotlenkach z tabeli rozpuszczalności  ►prezentuje informacje o właściwościach i wynikających z nich zastosowań wybranych wodorotlenków | ► bada i interpretuje właściwości wodorotlenku sodu  ►opisuje zastosowanie wodorotlenku sodu w kryminalistyce do wykrywania śladów krwi |
| 42 | Otrzymywanie wodorotlenków. Barwy wskaźników w roztworach wodorotlenków | ► wymienia metody otrzymywania wodorotlenków z uwzględnieniem ich rozpuszczalności w wodzie  ► zapisuje równania reakcji otrzymywania wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie | ► opisuje barwy roztworów fenoloftaleiny i oranżu metylowego w roztworach o różnym odczynie  ► zapisuje równania reakcji otrzymywania wodorotlenków nierozpuszczalnych w wodzie | ► wyjaśnia zależność przebiegu reakcji metali lub tlenków metali z wodą w zależności od liczby atomowej metalu  ► opisuje barwy uniwersalnego papierka wskaźnikowego w roztworze o odczynie zasadowym | ►wyjaśnia, co to metale aktywne i dlaczego należy je przechowywać np. pod naftą | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, w których otrzymuje wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie; zapisuje odpowiednie reakcje w formie cząsteczkowej |
| 43 | Dysocjacja elektrolityczna wodorotlenków | ►definiuje pojęcia: dysocjacja elektrolityczna (jonowa), elektrolit, nieelektrolit  ► przedstawia ogólne równanie dysocjacji elektrolitycznej wodorotlenków | ►wyjaśnia, na czym polega dysocjacja elektrolityczna wodorotlenków  ► przedstawia równania dysocjacji wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie | ► odczytuje równania dysocjacji wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie | ►podaje przykłady substancji, które są elektrolitami  ►podaje przykłady substancji, które są nieelektrolitami  ► opisuje przebieg dysocjacji wodorotlenku sodu | ►projektuje i przeprowadza doświadczenia, w których bada przewodnictwo elektryczne roztworów substancji  ►zna sylwetkę i dokonania Svante Arrheniusa |
| 44 | Podsumowanie działu VII / kontrola osiągnięć uczniów | wszystkie wymagania z lekcji 40–43 | | | | |