

Chemia- Ewa Łapińska

Drukuj

Szczegóły

Opublikowano: 19 marzec 2020

Materiały do realizacji w tygodniu 16- 20.03.2020

Zapoznać się (można korzystać z innych dostępnych materiałów) i wykonać notatkę.

Sprawdzenie notatki po powrocie do zajęć stacjonarnych w szkole.

Klasy: 1b, 1cd, 1e- po szkole podstawowej

(str. 99)

Temat: Budowa soli i ich nazewnictwo.

<https://epodreczniki.pl/a/sole---podsumowanie/Dglee1PUa> (<https://epodreczniki.pl/a/sole---podsumowanie/Dglee1PUa>)

<https://epodreczniki.pl/a/inne-metody-otrzymywania-soli/DKhGgv1dB> (<https://epodreczniki.pl/a/inne-metody-otrzymywania-soli/DKhGgv1dB>)

KLASY: 1B, 1C, 1D, 1E- po gimnazjum

Temat: Środki czystości a środowisko przyrodnicze.

<https://epodreczniki.pl/a/srodki-czyszczace-i-ich-wplyw-na-srodowisko/D1GBMD25G> (<https://epodreczniki.pl/a/srodki-czyszczace-i-ich-wplyw-na-srodowisko/D1GBMD25G>)

Materiały do realizacji w tygodniu 23-27.03.2020

Termin dostarczenia pracy domowej- 31.03.2020 na adres mailowy: lapinskaewa24@gmai.com (<mailto:lapinskaewa24@gmai.com>) (może być zdjęcie)

KLASY: 1b, 1cd, 1e- po szkole podstawowej

podręcznik str. 113

Temat: Budowa, otrzymywanie i właściwości hydratów.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Jak zbudowane są hydraty?
2. Jak tworzymy nazwy hydratów?
3. Jak można otrzymać hydraty?
4. Jakie właściwości mają hydraty?

Materiały do wykorzystania:

Doświadczenie nr 1: Usuwanie wody z hydratów

<https://www.youtube.com/watch?v=LAKaQAqEu40>

Doświadczenie nr 2: Sporządzanie zaprawy gipsowej i badanie jej twardnienia.

<https://www.youtube.com/watch?v=FDQBa3bRjXk> (<https://www.youtube.com/watch?v=FDQBa3bRjXk>)

KLASY: 1B, 1C, 1D, 1E- po gimnazjum

Temat: Powtórzenie wiadomości z działu: Środki czystości i kosmetyki.

Należy rozwiązać ołówkiem zadania powtórzeniowe: Sprawdź czy potrafisz



Materiały do realizacji w tygodniu 30.03-03.04.2020

KLASY: 1b, 1cd, 1e- po szkole podstawowej

podręcznik str. 124

Temat: Mol i liczba Avogadra.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Czym jest mol ?
2. Czym jest liczba Avogadra ?
3. Jak zapisać liczbę w postaci potęgi o podstawie 10 ?
4. W jakich jednostkach wyraża się masę atomu?

Materiały do wykorzystania:

<https://chemiawp.pl/kurs/chemia-maturalna/lekcja/mol-masa-molowa-masa-czasteczkowa/probowka/mol-i-liczba-avogadro/> (<https://chemiawp.pl/kurs/chemia-maturalna/lekcja/mol-masa-molowa-masa-czasteczkowa/probowka/mol-i-liczba-avogadro/>)

KLASY: 1B, 1C, 1D, 1E- po gimnazjum

Temat: Wpływ składników żywności na organizm.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Funkcje składników odżywczych.

Materiały do wykorzystania:

https://www.youtube.com/watch?v=FPenyaRO_No (https://www.youtube.com/watch?v=FPenyaRO_No)

<https://www.youtube.com/watch?v=8awlUnJtWeE> (<https://www.youtube.com/watch?v=8awlUnJtWeE>)

https://www.youtube.com/watch?v=KMrqRj2MB_I (https://www.youtube.com/watch?v=KMrqRj2MB_I)



Materiały do realizacji w dniu 06.04.2020

KLASY: 1b, 1cd, 1e- po szkole podstawowej

podręcznik str. 129

Temat: Masa cząsteczkowa i masa molowa związków chemicznych. Objętość molowa gazów.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Czym jest masa cząsteczkowa i jak ją obliczamy?
2. Czym jest masa molowa pierwiastka, cząsteczki, związku chemicznego ?
3. Czym jest objętość molowa gazu ?

Praca domowa: Zadanie 1 a, b str 138, 2 a i b str 138 do 20.04.2020

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/obliczanie-mas-czasteczkowych/D1BibgbAf>
(<https://epodreczniki.pl/a/obliczanie-mas-czasteczkowych/D1BibgbAf>)

<https://epodreczniki.pl/b/dlaczego-chemicy-uzywaja-pojecia-mol/PfBlyMUtx> (<https://epodreczniki.pl/b/dlaczego-chemicy-uzywaja-pojecia-mol/PfBlyMUtx>)

<https://chemiawp.pl/kurs/chemia-maturalna/lekcja/mol-masa-molowa-masa-czasteczkowa/>
(<https://chemiawp.pl/kurs/chemia-maturalna/lekcja/mol-masa-molowa-masa-czasteczkowa/>)



Materiały do realizacji w dniu 08.04.2020

Termin dostarczenia pracy domowej 22.04.2020 na adres mailowy: lapinskaewa24@gmail.com
(<mailto:lapinskaewa24@gmail.com>) (może być zdjęcie)

W tytule wiadomości proszę wpisać: przedmiot, imię i nazwisko, klasa, krótki tytuł pracy np. lodowce, hydraty)

KLASY: 1B, 1D, 1E- po gimnazjum

Temat: Fermentacja i inne przemiany żywności.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Na czym polega fermentacja.
2. Sposoby konserwacji żywności.

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/fermentacje-w-procesach-przygotowywania-zywnosci/D16SKH5ht>
(<https://epodreczniki.pl/a/fermentacje-w-procesach-przygotowywania-zywnosci/D16SKH5ht>)

https://www.youtube.com/watch?v=h09Gi_KzCn8 (https://www.youtube.com/watch?v=h09Gi_KzCn8)

<https://www.youtube.com/watch?v=098REX7GW1A> (<https://www.youtube.com/watch?v=098REX7GW1A>)

Materiały do realizacji w dniu 15.04.2020

Termin dostarczenia pracy domowej 26.04.2020 na adres mailowy: lapinskaewa24@gmail.com
(<mailto:lapinskaewa24@gmail.com>) (może być zdjęcie)

W tytule wiadomości proszę wpisać: przedmiot, imię i nazwisko, klasa, krótki tytuł pracy np. lodowce, hydraty.

KLASY: 1B, 1D, 1E- po gimnazjum

Temat: Dodatki do żywności.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Jakie funkcje pełnią dodatki do żywności.

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/konserwacja-zywnosci-a-konsekwencje-zdrowotne/D75iMP6Gi> (<https://epodreczniki.pl/a/konserwacja-zywnosci-a-konsekwencje-zdrowotne/D75iMP6Gi>)

Materiały do realizacji w dniu 17.04.2020

Termin dostarczenia pracy domowej 26.04.2020 na adres mailowy: lapinskaewa24@gmail.com
(<mailto:lapinskaewa24@gmail.com>) (może być zdjęcie)

W tytule wiadomości proszę wpisać: przedmiot, imię i nazwisko, klasa, krótki tytuł pracy np. lodowce, hydraty)

KLASY: 1C

Temat: Dodatki do żywności.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Jakie funkcje pełnią dodatki do żywności.

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/konserwacja-zywnosci-a-konsekwencje-zdrowotne/D75iMP6Gi> (<https://epodreczniki.pl/a/konserwacja-zywnosci-a-konsekwencje-zdrowotne/D75iMP6Gi>)

KLASY: 1e

Temat: Prawo stałości składu. Wzory empiryczny i rzeczywisty związku chemicznego.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Jakie informacje można wyczytać ze wzoru sumarycznego?
2. Jak brzmi prawo składu?
3. Czym jest wzór empiryczny i wzór rzeczywisty związku chemicznego?

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W> (<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>)



Materiały do realizacji w dniu 20.04.2020

Termin dostarczenia pracy domowej 27.04.2020 na adres mailowy: lapinskaewa24@gmail.com (<mailto:lapinskaewa24@gmail.com>) (może być zdjęcie)

W tytule wiadomości proszę wpisać: przedmiot, imię i nazwisko, klasa, krótki tytuł pracy np. lodowce, hydraty)

KLASY: 1b, 1cd

Temat: Prawo stałości składu. Wzory empiryczny i rzeczywisty związku chemicznego.

Należy wykonać notatkę na podstawie planu:

1. Jakie informacje można wyczytać ze wzoru sumarycznego?
2. Jak brzmi prawo składu?
3. Czym jest wzór empiryczny i wzór rzeczywisty związku chemicznego?

Materiały do wykorzystania:

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W> (<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>)