Chemia - materiały do zdalnej pracy

**Klasa I LO (po gimnazjum),**

**klasa I TI/TL (po gimnazjum)**

*Temat: Wpływ składników żywności na organizm.*

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Podział składników żywności ze względu na pełnione funkcje.
2. Produkty spożywcze będące głównym źródłem a) białka, b) węglowodanów, c) tłuszczów.
3. Podział węglowodanów (wraz z przykładami).
4. Rola wody w organizmach żywych.
5. Makro i mikroelementy
6. Rola wody w organizmach żywych
7. W jaki sposób można wykryć a)białko w twarogu, b) glukozę w owocach, c)skrobię w ziemniakach.

Rozwiązać zadanie 1 i 2 pod tematem. Dla chętnych zadania od nr 1 do 6 ze zbioru zadań na końcu książki z działu „Żywność”.

Chemia – materiały do zdalnej pracy

**Klasa I LO (po podstawówce) profil europejski**

**Klasa I TB/TI (po podstawówce)**

**Klasa I TL (po podstawówce)**

*Temat: Tlenki kwasowe, tlenki zasadowe.*

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Podaj definicję a)tlenków kwasowych, b) tlenków zasadowych oraz po 4 przykłady do każdej grupy tlenków (wzory i nazwy)
2. Napisz równania reakcji:
3. Tlenku sodu z wodą , a następnie z kwasem solnym
4. Tlenku wapnia z wodą , a następnie z kwasem azotowym(V)
5. Tlenku siarki (VI) z wodą , a następnie z zasadą potasową
6. Dwutlenku węgla z woda a następnie z wodorotlenkiem wapnia.
7. Wypisz właściwości i zastosowania tlenku krzemu
8. Z czego i w jaki sposób otrzymuje się szkło?

Rozwiąż zadania 31, 32, 33 str. 287

Chemia – materiały do zdalnej pracy

**Klasa I LO (po podstawówce) profil biol – chem.**

*Temat: Wodorki*

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Metody otrzymywania wodorków.
2. Wodorki metali i niemetali – wzory i nazwy dla kilku przykładowych związków
3. Charakter chemiczny wodorków

Rozwiązać zadania 1,2,3,4,5 str.132 ( podręcznik). Zadania: 234, 235, 237, 239, 245 (zbiór zadań)

Chemia – materiały do zdalnej pracy

**Klasa II LO**

Temat: Szybkość reakcji chemicznych.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Szybkość reakcji chemicznych – definicja, wzór, jednostka.
2. Równanie kinetyczne reakcji.
3. Czynniki wpływające na szybkość reakcji
4. Reguła Van’t Hoffa.

Zrobić zadania 1,2,3,4,5 pod tematem z podręcznika (str. 257)

Temat: Katalizatory i reakcje katalityczne.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Pojęcie katalizatora
2. W jaki sposób działa katalizator
3. Wykres zmian energii w reakcji egzo- lub endotermicznej z udziałem katalizatora i bez jego udziału.
4. Rodzaje katalizy.

Zadanie 1,2,3 pod tematem (str . 262)

Temat: Powtórzenie działu” Kinetyka”

Zrobić zadania powtórzeniowe na końcu działu oraz zadania ze zbioru zadań z działu 4.5 „Szybkość reakcji , efekty energetyczne” (zadania które będą sprawiały trudność zrobimy po przyjściu do szkoły)

Chemia – materiały do zdalnej pracy.

**Klasa II TB**

Temat: Kwasy tlenowe i beztlenowe.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Otrzymywanie kwasów beztlenowych np. kwasu solnego , kwasu siarkowodorowego.
2. Otrzymywanie kwasów tlenowych, np. kwasu fosforowego(V), kwasu siarkowego(VI), kwasu azotowego (V).
3. Kwasy mocne i słabe.
4. Pojęcie elektrolitu.
5. Napisać równania reakcji dysocjacji elektrolitycznej wybranych pięciu kwasów.
6. Porównywanie mocy kwasów
7. Właściwości kwasów.

Zadania: 1,2,3,7,8 ( z podręcznika pod tematem str. 120)

Chemia – materiały do zdalnej pracy

**Klasa III TB**

Temat: Dysocjacja elektrolityczna.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Elektrolity a nieelektrolity – jak jest różnica, przykłady jednych i drugich.
2. Równania reakcji dysocjacji elektrolitycznej kwasów, zasad i soli (zapisać po pięć przykładowych równań reakcji do każdej grupy związków).
3. Kwasy i zasady według teorii Arrheniusa, Bronsteda i Lewisa.

Zadania 1,2,3,4,5 (str. 284 pod tematem z podręcznika)

Chemia – materiały do zdalnej pracy.

**Klasa IV TB**

Temat: Aminy i amidy.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Wzór ogólny i grupa funkcyjna amin
2. Rzędowość amin (wzory i nazwy przykładowych amin.
3. Właściwości amin.
4. Amidy i grupa amidowa.
5. Wzory i nazwy dwóch przykładowych amidów.
6. Mocznik- wzór, właściwości i zastosowanie.

Zadanie 2,3,4 str. 227 z podręcznika.

Temat: Hydroksykwasy.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Wzór ogólny i grupy funkcyjne hydroksykwasów
2. Wzory przykładowych hydroksykwasów: kwas hydroksyoctowy, kwas salicylowy, kwas winowy, kwas mlekowy.
3. Właściwości hydroksykwasów

Zadanie 2,4 str 264 (pod tematem z podręcznika)

Temat: Aminokwasy.

Sporządzić notatkę w zeszycie według następujących punktów:

1. Wzór ogólny i grupy funkcyjne aminokwasów.
2. Aminokwasy białkowe.
3. Wzory półstrukturalne i skróty nazwy zwyczajowej przykładowych aminokwasów: glicyny, alaniny, seryny, cysteiny.
4. Właściwości aminokwasów (na przykładzie glicyny)
5. Reakcja kondensacji aminokwasów

Zadanie 1,2,7 / str.273 ( pod tematem z podręcznika ).