Koronawirus3 Zadania – chemia 1B 27.04.20

Witam Was Kochani.

Dziękuję za Wasze zaangażowanie w przygotowaniu, rozwiązaniu i przesłaniu zadań.

Nie zdążyłam jeszcze wszystkich poprawić, za co przepraszam, ale to cały czas robię.

Dzisiaj przesyłam Wam materiały do nowego tematu o reakcjach i nieorganicznych związkach chemicznych.

W związku z tym, że nie wszyscy z Was piszą zadania a ja poprawiam je powoli, proponuję spotkanie na **lekcji on-line** w programie ZOOM we wtorek **05. 05. o godz.11. –** obecność obowiązkowa. Omówię wcześniejsze zadania i przeglądniemy zadania z dzisiejszego materiału i poćwiczymy kolejne treści a ja nie będę zadawać teraz pisemnych zadań i czekać na maile z kolejnymi zadaniami od Was. Proszę przygotować układ okresowy pierwiastków, zeszyt i „pisadło” oraz przeglądnąć ten materiał.

Jeśli nie odpowiada Wam termin to bardzo proszę o kontakt ze mną przewodniczącą / ego klasy przez komunikator Messenger. Można mnie w nim znaleźć pod moim imieniem i nazwiskiem Ewa Statek w razie pytań, problemów i zmian – inne teminy też wchodzą w grę tylko proszę o kontakt !!!

Uważajcie i dbajcie o siebie. Pozdrawiam Was i życzę zdrowia. Do zobaczenia na ekranie.

Ewa Statek

MATERIAŁ DO LEKCJI

Temat: Reakcje chemiczne.

1. Równanie chemiczne – to zapis reakcji chemicznej:

SUBSTRATY 🡪 PRODUKTY

Substraty i produkty to też reagenty reakcji lub składniki równania chemicznego

Nad strzałką (lub znakiem równości) mogą siępojawićwarunki w których zachodzi reakcja ewentualnie informacja o katalizatorze.

2. Typy reakcji chemicznych (niektóre):

a). klasyfikacja ze względu na ilość reagentów reakcji

* Synteza (łączenie)

A + B 🡪 AB

Powstaje 1 produkt

* Analiza (rozkład)

AB 🡪 A + B

1 substrat

* Wymiana pojedyncza

AB + C 🡪 A + CB

Pierwiastek 1+ związekchemiczny1=pierwiastek2 +związek chem.2

* Wymiana podwójna

AB + CD 🡪 AD + CB

2 związki chemiczne dają 2 inne zwiazk ichemiczne

b). ze wzgl. na odwracalność reakcji

* odwracalne
* nieodwracalne

c). inny podział:

* + reakcje utleniania i redukcji (REDOX)
  + reakcje nie będące reakcjami redox

Zadanie:

1. Proszę uzgodnić następujące równania reakcji oraz określić ich typ *(analiza, synteza, wymiana pojedyncza, wymiana podwójna )* uzgadniając tabelę:
2. N2O5 + H2O = HNO3
3. Ca + H2O = Ca(OH)2 + H2
4. Mg + HCl = MgCl2 + H2
5. Ca(OH)2 + H3PO4 = Ca3(PO4)2 + H2O
6. CaCO3 = CaO + CO2
7. BaCl2 + NaOH = Ba(OH)2  + NaCl

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Reakcje syntezy | Reakcje analizy | Reakcje wymiany pojedynczej | Reakcje wymiany podwójnej |
|  |  |  |  |