

Drogi Uczniu!

Takie same zasady nauczania zdalnego, o których pisałam w materiale z matematyki, dotyczą również naszych relacji na chemii. I tak zmienia się:

1. materiały edukacyjne z danego przedmiotu, które otrzymasz będą dotyczyły nowych treści nauczania,
2. wprowadza się monitorowanie i ocenianie Twojej pracy.

Bez zmian pozostaje „droga”, którą dotrą do Ciebie materiały (strona szkoły – zakładka *Praca zdalna* – klasa – lekcja z określonego przedmiotu). Oczywiście pojawiają się też nowe kanały porozumiewania, np. platforma Eduelo – zachęcam, ZAJRZYJ tam! W dzienniku elektronicznym jest wiadomość z loginem i hasłem, dzięki którym każdy z Was zaloguje się na platformę Eduelo. Ci, którzy nie czytali jeszcze tej wiadomości proszeni są o dopełnienie obowiązku, a następnie zalogowanie się i rozwiązanie dedykowanego Wam testu. Tym, którzy próbowali już swoich sił gratuluję. Jeżeli wynik testu jest dla Was niewidoczny, to dajcie znać, a ja każdemu indywidualnie prześlę informację.

No dobrze, to już wszystko ze spraw organizacyjnych i czas ruszać dalej. Dzisiaj jeszcze raz równania reakcji chemicznych – zapisywanie i bilansowanie, ponieważ ta umiejętność jest bazą, podstawą obliczeń stechiometrycznych.

Temat: Zapisywanie i uzupełnianie równań reakcji chemicznych – podstawa obliczeń stechiometrycznych.

Klikając poniższy link „przeniesiesz się” w świat zachodzących procesów chemicznych – reakcji chemicznych. Wiesz, że otaczająca nas przyroda to wielkie laboratorium, a w nim zjawiska fizyczne i reakcje chemiczne. Jest to materiał *W jaki sposób można opisać przebieg reakcji syntezy?* podzielony na działy:

- Wprowadzenie
- Film
- Interaktywne ćwiczenia multimedialne
- Podsumowanie
- Słowniczek.

Czego nauczysz się i o czym będzie ten materiał dowiesz już na wstępie. Uważnie oglądaj, notuj to co wg Ciebie jest ważne, ćwiczenia rozwiąż on-line, a *do zeszytu wpisz (wszyscy obowiązkowo) objaśnienia dwóch pojęć: indeks stechiometryczny, współczynnik stechiometryczny.*

<https://epodreczniki.pl/b/w-jaki-sposob-mozna-opisac-przebieg-reakcji-syntezy/PHw2RtEbK>

Uzupełnieniem i powtórzeniem wiadomości będą poniższe filmiki, obejrzyj je.

1. Uzupełnianie równań reakcji chemicznych 1
<https://www.youtube.com/watch?v=qSV34rV1Uwc>
2. Uzupełnianie równań reakcji chemicznych 2
https://www.youtube.com/watch?v=b_qQtGCB4sQ
3. Uzupełnianie równań reakcji chemicznych 3
<https://www.youtube.com/watch?v=ooI7OhbOsvY>

DLA DOCIEKLIWYCH

Typy reakcji chemicznych – synteza i analiza

<https://www.youtube.com/watch?v=9zNNGewR8kg>

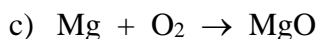
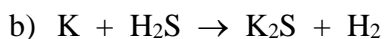
PODSUMOWANIE

Podsumowanie lekcji i jednocześnie sprawdzenie, jak biegły(a) jesteś w zapisywaniu i bilansowaniu równań reakcji zrobimy w następujący sposób:

1. jeszcze raz uważnie przeczytaj temat lekcji *Równania reakcji chemicznych* w podręczniku (str. 142-147);
2. rozwiąż poniższe zadania. *Treści zadań przepisuj do zeszytu, rozwiąż i wyślij.*

Zadanie 1. Odczytaj i zapisz podane równanie reakcji: $2 \text{FeO} + \text{C} \rightarrow 2 \text{Fe} + \text{CO}_2$.

Zadanie 2. W poniżej podanych równaniach reakcji brakuje współczynników stechiometrycznych. Ustal je i wpisz, czyli zbilansuj równania reakcji.



Rozwiązania (najlepiej w pliku pdf, jeżeli z jakiejś przyczyny nie, to może być w edytorze tekstu – jako tekst lub zrzuty ekranu, jeżeli i to zawiedzie, to pozostaje zdjęcie) **zadań domowych** proszę odsyłać na adres e-mail: becherk69@gmail.com. Nie przysyłacie rozwiązań zadań, które w toku lekcji mają tylko polecenie: *rozwiązanie zadania zapisz w zeszycie lub rozwiąż on-line*. Dotyczy to również matematyki.

Wykorzystane zasoby:

- ✓ <https://epodreczniki.pl/>
- ✓ <https://www.youtube.com/>
- ✓ Podręcznik. *Chemia Nowej Ery. Klasa 7, Nowa Era*

*Życzę powodzenia podczas zgłębiania tajników chemii.
Pozdrawiam*

