**Zajęcia indywidualne**

**Chemia klasa VII b**

***Temat: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie. Proces dysocjacji jonowej zasad.***

**Termin realizacji**: 24.06.2020r.

**Cele lekcji:**

* Odróżnianie zasad od wodorotlenków
* Poznanie wodorotlenków trudno rozpuszczalnych i praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie – ich wzorów sumarycznych oraz sposobów otrzymywania
* Omówienie procesu dysocjacji jonowej zasad
* Zapisywanie równań dysocjacji jonowej zasad

**Po tej lekcji będziesz umiała:**

* Wyjaśnić różnicę między wodorotlenkiem a zasadą
* Podać przykłady zasad i wodorotlenków na podstawie analizy tabeli rozpuszczalności wodorotlenków
* Zaplanować doświadczenia otrzymywania wodorotlenków trudno rozpuszczalnych w wodzie
* Wyjaśnić na czym polega dysocjacja jonowa
* Zapisać równania reakcji dysocjacji jonowej zasad
* Dlaczego wszystkie zasady barwią dany wskaźnik na taki sam kolor

1. Zapisz temat w zeszycie.
2. Wejdź w link:

<https://www.youtube.com/watch?v=mO6xJtp5Lz0>

1. Zacznij oglądać od 1:15:12 do 1:22:00.
2. Otwórz podręcznik na str. 219, napisz do zeszytu temat doświadczenia 35 ,,Otrzymywanie wodorotlenku miedzi (II) i wodorotlenku glinu z odpowiednich chlorków i wodorotlenku sodu”.

- Obejrzyj doświadczenie wchodząc na docwiczenia.pl i wpisz kod: **C7EPDV**

- Narysuj schemat doświadczenia, podaj obserwacje, wnioski, zapisz odpowiednie równania reakcji.

1. Na podstawie filmu napisz do zeszytu definicję zasad.
2. Przeczytaj z podręcznika ze str. 222 ,, Na czym polega dysocjacja jonowa zasad” (przeanalizuj schemat).
3. Wejdź w linki:

a)

<https://www.youtube.com/watch?v=mO6xJtp5Lz0>

- Zacznij oglądać od 1:22:05 do 1:25:42.

b)

<https://www.youtube.com/watch?v=RWxJ0EVC9f4>

1. Na podstawie obejrzanych filmów napisz:
2. Definicję dysocjacji jonowej
3. Ogólne równanie dysocjacji
4. Przykładowe równania dysocjacji (pisz przykłady razem z nauczycielem)

* **To nasza ostatnia lekcja, życzę przyjemnego wypoczynku w czasie wakacji.**

Jeśli będziesz miała kłopoty z opanowaniem materiału, wykonaniem ćwiczeń skontaktuj się ze mną mailowo lub na Messengerze.

Mój adres e - mail to:

[n.zdalna.es@gmail.com](mailto:n.zdalna.es@gmail.com)

Życzę owocnej pracy.

Pozdrawiam Ewa Spasińska.