

Chemia-poniedziałek-15.06.: Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie.

Witajcie! Kochani pracujemy do końca, bo te tamaty będą nam potrzebne w klasie 8. Proszę też czasem nie wyrzucać zeszytów z klasy 7, bo Wam się przydadzą.

Do tej pory mówiliśmy o **zasadach**, czyli wodorotlenkach rozpuszczalnych w wodzie, które można otrzymać na dwa sposoby:

w reakcji metal z wodą lub tlenku metalu z wodą.

Dziś poznacie wodorotlenki, które nie rozpuszczają się w wodzie tzn., że strąca się osad w wodzie, taki jak np w podręczniku na stronie 220 (u góry dwie próbówki)

Jak sprawdzić, czy wodorotlenek się rozpuszcza w wodzie, czy nie?

Na końcu podręcznika macie **tabelę rozpuszczalności wodorotlenków i soli**. Na razie interesuje nas pierwszy wiersz tzn OH<sup>-</sup>. Na skrzyżowaniu metalu z grupą wodorotlenową pojawia się literka R, N lub T-sprawdźcie obok w legendzie co to oznacza...

Obejrzyjcie film pokazujący reakcje otrzymywania :

<https://www.youtube.com/watch?v=g0F8xCORbwg>

[https://www.youtube.com/watch?v=o7l1AS\\_7nB4](https://www.youtube.com/watch?v=o7l1AS_7nB4)

<https://www.youtube.com/watch?v=8cGFWD8cEqU>

i zapiszcie reakcje w zeszycie....( również barwy osadów)-sprawdźcie w tabeli ROZPUSZCZALNOŚCI czy zgadzają się kolory wodorotlenków:)

Dla chętnych : rozwiąż krzyżówkę <https://learningapps.org/5485879>

Na czwartek:

Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

Moi drodzy dziś zapoznacie się z pojęciem dysocjacji jonowej (elektrolitycznej)

Na początku jednak sprawdźcie ile pamiętacie z ostatniej lekcji o wodorotlenku wapnia

<https://learningapps.org/11460868> <https://learningapps.org/5250370>

Na czym polega dysocjacja jonowa zasad? Jest to rozpad wodorotlenków rozpuszczalnych w wodzie na jony dodatnie (kationy metalu) i jony ujemne (aniony wodorotlenkowe) pod wpływem cząsteczek wody .

Przeczytajcie informacje ze str.222 w podręczniku. Obejrzyjcie też filmik <https://www.youtube.com/watch?v=bslnaTk5pKc>

I zróbcie krótką notatkę w zeszytcie