

Klasa 7a i 7b – CHEMIA lekcja z dnia 08. 06. 2020r.

Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

CEL :Wyjaśnienie pojęcia: rozpuszczalnik, dipol, emulsja. Poznasz, jakie czynniki wpływają na szybkość rozpuszczania substancji w wodzie.

Przeczytaj uważnie materiał zawarty w podręczniku str. 165- 169

PROSZĘ OBEJRZEĆ –WAŻNE!!!

<https://www.youtube.com/watch?v=bOrmHh8JnNU>

<https://www.youtube.com/watch?v=iTl8vrVxgPQ>

Notatka do zeszytu

1. Woda jest doskonałym rozpuszczalnikiem wielu substancji.
2. Emulsja to mieszanina niejednorodna dwóch wzajemnie nierozpuszczalnych cieczy, z których jedna jest rozproszona w drugiej w postaci małych kropelek.
3. Dipol – cząsteczka mająca dwa bieguny dodatni (+) i ujemny (-).

Cząsteczka wody jest dipolem, czyli ma budowę polarną.
4. Rozpuszczanie polega na wnikaniu cząsteczek jednej substancji między cząsteczki drugiej substancji.
5. Czynniki przyspieszające rozpuszczanie:
 - a) temperatura roztworu
 - b) mieszanie
 - c) rozdrobnienie substancji rozpuszczanej.

Zadanie – korzystając z podręcznika postaraj się uzupełnić w ćwiczeniach str.87 – 89 ćw. 6,7,8,9,10

Uzupełnionych ćwiczeń i notatki nie wysyłamy !!!!