

Chemia klasa 7a_08.05

Temat: Woda jako rozpuszczalnik. Rodzaje roztworów.

Kochani, dział o wodzie zaczęliśmy już realizować w marcu – poznawaliśmy właściwości wody i jej rolę w przyrodzie. Dzisiaj wracamy do tego działu. Lekcję realizujemy w oparciu o wykonane przez Was proste doświadczenie oraz zaobserwowane na filmie. Tych kart nie przysyłajcie do mnie. Wiem, że jest tego trochę więcej jak zwykle, ale chciałabym dział o wodzie zakończyć w tym roku szkolnym. DZISIAJ o godzinie 8.30 do 9.15 NAPISZCIE SPRAWDZIAN !

Przebieg lekcji:

1. Przeprowadź samodzielnie doświadczenie i zapisz go na karcie.

Potrzebujesz: 3 szklanki lub słoiczki (przeźroczyste), sól, cukier, olej – benzyny nie używaj! Do naczyń wlej do połowy letniej wody, do każdego z osobna dodaj po małej łyżeczce soli, cukru, oleju i wymieszaj. Zapisz obserwacje i wniosek.

2. W oparciu o tekst z podręcznika (strona 166 -167) uzupełnij informacje dotyczące budowy wody.

3. Obejrzyj doświadczenie - Badanie wpływu różnych czynników na szybkość rozpuszczania się substancji w wodzie <https://www.youtube.com/watch?v=vZzrLm5f4vM> (czas 3,04). Wyniki obserwacji i wniosek wpisz na kartę nr 1.

4. Skorzystaj z publikacji e-podręcznik <https://epodreczniki.pl/a/roztwory/DW1V5hltP> Dział 1 - Czym jest roztwór? Obejrzyj filmik Jak powstają roztwory (czas 0.38) i wykonaj zadanie 1 i 2 na karcie pracy nr 2.

5. Zanotuj do zeszytu - **Roztwory** ze względu na to czy substancja w danym roztworze rozpuszcza się jeszcze czy nie dzielimy na:

a/ **nienasycone** – roztwór w którym, w danej temperaturze możemy jeszcze rozpuścić pewną ilość substancji

b/ **nasycone** – roztwór w którym w danej temperaturze nie rozpuści się już więcej substancji

6. Wykorzystaj filmik – Zawiesiny, koloidy i roztwory <https://www.youtube.com/watch?v=kxILj1YgOVE> oraz podręcznik strona 174 -175 uzupełnij tabelkę na karcie pracy nr 2 - zadanie 3.

7. **Krystalizacja** – wydzielenie substancji rozpuszczonej z roztworu nasyconego w postaci kryształów. Krystalizacja zazwyczaj zachodzi wolno, to zależy od rodzaju użytej substancji.

Obejrzyjcie filmik - Natychmiastowa krystalizacja

https://www.youtube.com/watch?v=_mZRH9Tdzs (czas 4,48) co pozwoli Wam lepiej zrozumieć ten proces.

8. Ze względu na ilość substancji w roztworze rozróżniamy roztwory stężone i rozcieńczone.

Roztwór stężony – ilość substancji w stosunku do rozpuszczalnika jest duża (znaczna)

Roztwór rozcieńczony – ilość substancji w stosunku do rozpuszczalnika jest niewielka

Pozdrawiam serdecznie.

Krystyna Oliwa

