

Klasa VII

07.04.2020

Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

Drodzy Uczniowie w związku z tym, że na samym początku okresu zawieszenia zajęć w szkole, zaleciłam Wam realizację kolejnych tematów i jeżeli wykonaliście to polecenie, to teraz będziecie tylko musieli sprawdzić, czy dobrze wykonaliście notatkę. Jeżeli macie pytania proszę o kontakt na adres e-mail: irmina.sosnowska@zsp.goniadz.pl

Proszę o przeczytanie tematu z podręcznika ze strony 165-169.

W zeszytcie proszę zapisać temat oraz zrobić notatkę, która powinna zawierać wyjaśnienia następujących zagadnień:

1. Co to jest rozpuszczalność?

Rozpuszczanie polega na wnikaniu cząsteczek jednej substancji między cząsteczki drugiej.

2. Jak zbudowana jest cząsteczka wody?

W cząsteczce wody występuje wiązanie kowalencyjne spolaryzowane. Wspólne pary elektronowe są przesunięte w stronę atomu tlenu, co powoduje wytworzenie w cząsteczce 2 biegunów.

3. Co to jest dipol?

Dipol – cząsteczka mająca dwa bieguny: dodatni i ujemny.

4. Co to jest emulsja?

Emulsja to mieszanina niejednorodna dwóch wzajemnie nierozpuszczalnych cieczy, z których jedna jest rozproszona w drugiej w postaci małych kropli.

5. Dlaczego nie wszystkie substancje dobrze rozpuszczają się w wodzie?

W wodzie dobrze rozpuszczają się tylko substancje o budowie polarnej.

6. Od czego zależy szybkość rozpuszczania się substancji w wodzie?

Szybkość rozpuszczania się substancji w wodzie zależy od:

-temperatury,

-mieszania,

-stopnia rozdrobnienia substancji rozpuszczanej.

7. Czym jest mieszanina oziębiająca?

Mieszanina oziębiająca to roztwór pochłaniający ciepło z otoczenia.

Proszę wykonać z podręcznika zadanie 3 ze strony 169 i przesać zdjęcie na adres e-mail:

irmina.sosnowska@zsp.goniadz.pl

z wykonanego doświadczenia oraz napisać co zaobserwowaliście.

Drodzy uczniowie życzę zdrowych i spokojnych świąt dla Was i Waszych rodzin.

Irmina Sosnowska

