

TYDZIEŃ 23.03 – 27.03.2020

Klasa VII 26.03.2020

Drodzy uczniowie!

Proszę o zapisanie do zeszytu daty, tematu i celów lekcji.

Zdalne nauczanie

Dział: Woda i roztwory wodne

Lekcja 1

T: Woda – właściwości i rola w przyrodzie.

Cele:

- poznasz właściwości fizyczne wody, jej rolę i występowanie w przyrodzie;
- dowiesz się, jakie są sposoby racjonalnego gospodarowania wodą;

Zapoznaj się z materiałem w podręczniku strony: 160 – 164, aby móc uzupełnić notatkę. Przepisz ją do zeszytu.

1. Odparowanie wody wodociągowej – doświadczenie.
 - a) przerysuj schemat doświadczenia z podręcznika

 - b) Obserwacja: na szkiełku zegarkowym powstał osad
 - c) Wniosek:.....
2. Stany skupienia wody:
 - a) stały jako
 - b) ciekły jako.....
 - c) gazowy jako.....
3. Dokończ zdania.
 - a) największą gęstość woda ma w temperaturze.....
 - b) wraz ze zmianą temperatury gęstość wody się.....
 - c) pod ciśnieniem 1013hPa woda w temperaturze 0⁰C
 - d) podczas zamarzania woda..... swoją objętość

4. Wymień 4 sposoby racjonalnego gospodarowania wodą:

-

-
-
-

Klasa VII 27.03.2020

Lekcja 2

Proszę o zapisanie do zeszytu daty, tematu i celów lekcji.

T: Woda jako rozpuszczalnik.

Cele:

- poznasz pojęcia tj. rozpuszczalnik, dipol;
- zapoznasz się z budową cząsteczki wody i procesem rozpuszczania;

Zapoznaj się z materiałem w podręczniku strony: 165 – 167, aby móc uzupełnić notatkę.
Przepisz ją do zeszytu.

1. **Rozpuszczanie substancji w wodzie – doświadczenie** (proszę wykonać je samodzielnie w oparciu o instrukcję zawartą w podręczniku i opisać, do doświadczenia można użyć np. szklanek)

a) przerysuj schemat doświadczenia z podręcznika

b) obserwacja:

c) wniosek:.....

2. Wyjaśnij, co to jest emulsja.

.....

3. Napisz na czym polega rozpuszczanie.

.....

4. Zapisz wzory wody:

a) sumaryczny:

b) strukturalny:

c) elektronowy kropkowy:

5. Dokończ zdania:

a) w cząsteczce wody występuje wiązanie.....spolaryzowane;

b) w wyniku przesunięcia wspólnych par elektronowych w cząsteczce wody wytwarzają się 2 bieguny:..... i

c) cząsteczka wody jest, czyli ma budowę polarną;

d) w wodzie dobrze rozpuszczają się związki o budowie

[Koniecznie obejrzyj animację „Woda jako rozpuszczalnik” kopiując poniższy link](https://docwiczenia.pl/kod/C77KLP)

<https://docwiczenia.pl/kod/C77KLP>

Tak jak się zorientowaliście zaczęliśmy nowy dział. W razie jakichkolwiek pytań proszę kontaktować się ze mną mailowo albo przez aplikacje Messenger.

Na bieżąco będę Was informować w jaki sposób będzie sprawdzana Wasza wiedza i systematyczność wykonywania notatek w zeszytach.

I to wszystko w tym tygodniu. Do usłyszenia w następnym.

Miłej pracy.

Pozdrawiam