

Moi Drodzy!

Uwaga! We wtorek tj. 12.05.2020 wszyscy uczniowie klasy 7 zasiadają przed komputerami o godz. 8.50. Po kliknięciu na link, który będzie zamieszczony w materiałach na wtorek otworzy się test. Na stronie startowej testu należy wpisać swoje dane.

Uaktywnienie testu nastąpi o godz. 9.00. Czas na jego rozwiązanie: 60 minut. Po upływie wyznaczonego czasu będzie już nieaktywny. Test zawiera zadania zamknięte – polegające na wybraniu prawidłowej odpowiedzi oraz otwarte – polegające na rozwiązaniu zadań tekstowych związanych z obliczaniem stężenia procentowego i rozpuszczalności.

Już dziś życzę Wam powodzenia !

.....

8.05.2020 piątek

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

Wiemy już, jak można podzielić związki chemiczne (tlenki, kwasy, wodorotlenki, sole).

Dzisiaj poznamy nowe pojęcia: elektrolity i nieelektrolity. Z nimi spotykamy się na co dzień.

1. **Elektrolity** – to substancje, których wodne roztwory przewodzą prąd elektryczny.

Zaliczamy do nich: wodę, kwasy, wodorotlenki i sole.

2. **Nieelektrolity** – to substancje, których wodne roztwory nie przewodzą prądu elektrycznego.

Zaliczamy do nich: wodę destylowaną, substancje organiczne np. cukier, alkohol, benzynę.

3. **Elektrochemia** – to nauka zajmująca się badaniem procesów zachodzących w roztworach elektrolitów

4. **Galwanizacja** – to procesy pokrywania metali mniej szlachetnych – czyli takich, które łatwo ulegają korozji- metalami bardziej szlachetnymi: niklowanie, cynkowanie, chromowanie

/chłopcy – pięknie się prezentuje motor na str. 204 w podręczniku! /

Zadanie

- Zobacz film o badaniu przewodnictwa elektrycznego roztworów – obowiązkowo!

<https://docwiczenia.pl/kod/C7S6K7>

- Przeczytaj opis doświadczenia w podręczniku / doświadczenie 30 str. 203/
- Opisz go w zeszycie
 - co badamy
 - narysuj schemat doświadczenia
 - obserwację
 - wnioski

Ze względu na test nie przysyłacie mi notatki /poproszę o nią w późniejszym terminie/