**Temat : Utrwalanie wiadomości z działu „Woda i roztwory wodne”.**

**Drodzy Uczniowie,**

Dziękuję za Waszą pracę i zaangażowanie. Proszę pamiętajcie o odsyłaniu prac   
w wyznaczonym terminie, ponieważ biorę to pod uwagę zaliczając zadanie i wystawiając oceny. W ten sposób oceniam Waszą systematyczność pracy. Wiem, że czasami są utrudnienia różnego typu, jednak myślę że dwa tygodnie czasu na wykonanie kilku zadań to dużo czasu. Pierwszą część zadań ze stężenia procentowego należało wysłać **do 17.04**.,   
**a drugą do 25.04**.

**W tym tygodniu proszę przyswoić i utrwalić bieżący materiał z działu „Woda i roztwory wodne”.**

**Na początku przyszłego tygodnia wyślę Wam test z zadaniami zamkniętymi na portalu quizizz. com.**

**Zagadnienia na test:**

- budowa cząsteczki wody, rozpuszczanie substancji w wodzie, stany skupienia wody

- czynniki wpływające na szybkość rozpuszczania się substancji w wodzie,

- rodzaje roztworów ( nasycony i nienasycony),

- w jaki sposób z roztworu nasyconego otrzymać nienasycony i odwrotnie,

- rodzaje mieszanin : koloid, zawiesina, roztwór właściwy,

- rozpuszczalność substancji w wodzie (umiejętność odczytywania rozpuszczalności

z wykresu ),

- stężenie procentowe roztworu – proste zadania obliczeniowe.

**Osoby, które mają zaległą kartkówkę z nazewnictwa i wzorów sumarycznych związków chemicznych również będą miały do wykonania test w kolejnym tygodniu. Przypominam:**

- tworzenie wzorów na podstawie nazwy, np.

Chlorek magnezu – MgCl2, tlenek siarki VI – SO3

- tworzenie nazw na podstawie wzorów sumarycznych, np.

FeCl3 – chlorek żelaza III, K2O – tlenek potasu