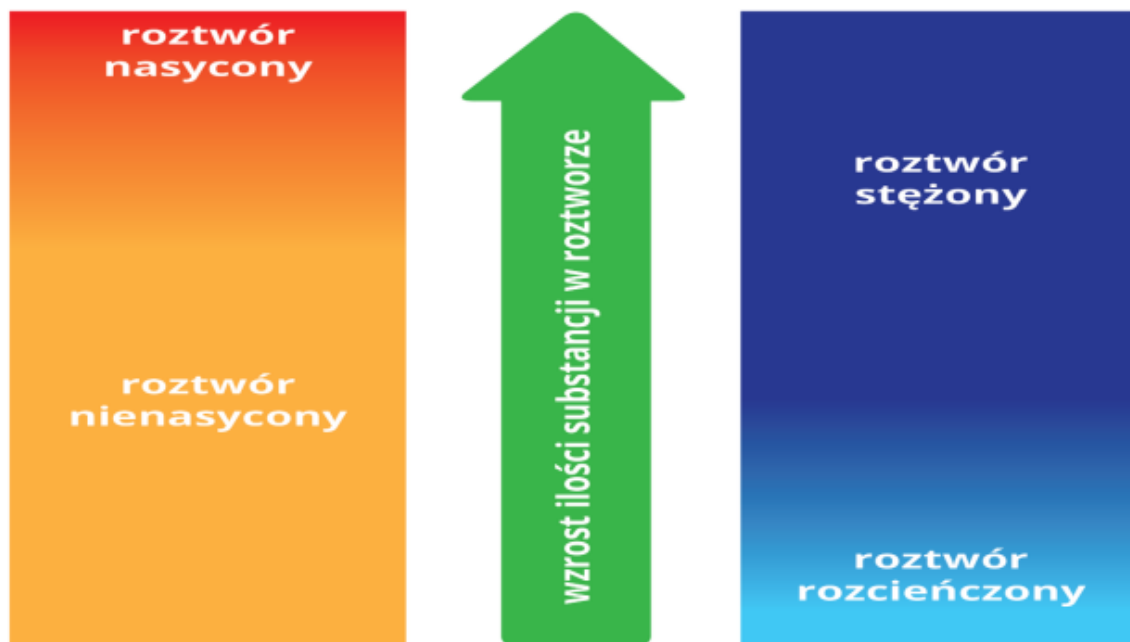


Temat: Rodzaje roztworów. (6.04.2020 r)

Wykonując doświadczenie 27.str.171 zaobserwowaliście, że nawet dobrze rozpuszczalna w wodzie substancja nie rozpuszcza się w niej w nieograniczonej ilości. Dodając kolejną porcję soli do wody zauważyliście, że ona się nie rozpuściła- nawet po gwałtownym mieszaniu. Powstał roztwór nasycony.

Notatka do zeszytu:

1. Rodzaje roztworów:
 - a) **roztwór nasycony**- to taki roztwór, w którym w danej temperaturze nie można rozpuścić więcej substancji.
 - b) **roztwór nienasycony**- otrzymamy wówczas, gdy w 100 g wody o danej temperaturze można by jeszcze rozpuścić daną substancję.
 - c) **roztwór stężony**- roztwór, w którym ilość substancji rozpuszczonej w stosunku do rozpuszczalnika wynosi kilkadziesiąt procent.
 - d) **Roztwór rozcieńczony**- roztwór, w którym ilość rozpuszczalnika jest znacznie większa od substancji rozpuszczonej.



2. W zależności od wielkości cząsteczek substancji rozpuszczonej w wodzie rozróżnia się:

- a) **Roztwór właściwy** – cząstki substancji są niewidoczne, średnica cząstek poniżej 10^{-9} m.
- b) **Roztwór koloidalny** – średnica cząstek: od 10^{-9} m do 10^{-7} m.
- c) **Zawiesina** – średnica cząstek: od 10^{-6} m do 10^{-5} m.

3. Roztwór właściwy zawsze jest przezroczysty np. woda + sól kuchenna, koloidem jest woda + białko jaja, a zawiesiną np. woda z mąką.

4. Zad. domowe.

Str. 176 ćw. 4 – Po powrocie do szkoły każdy z Was przyniesie skryształizowaną sól wraz z zapisanymi obserwacjami. Zamiast szklanki można użyć mały słoik.

Termin realizacji: 6.04.2020 r

Powodzenia!