

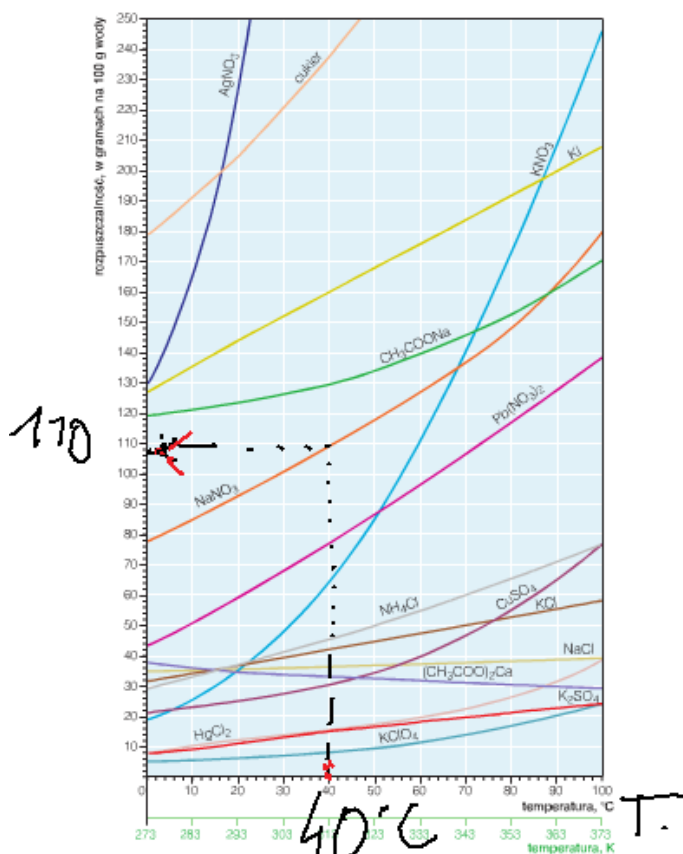
TEMAT: Rozpuszczalność substancji w wodzie.

Obejrzyj film: <https://www.youtube.com/watch?v=3ikjpLRqhV8>

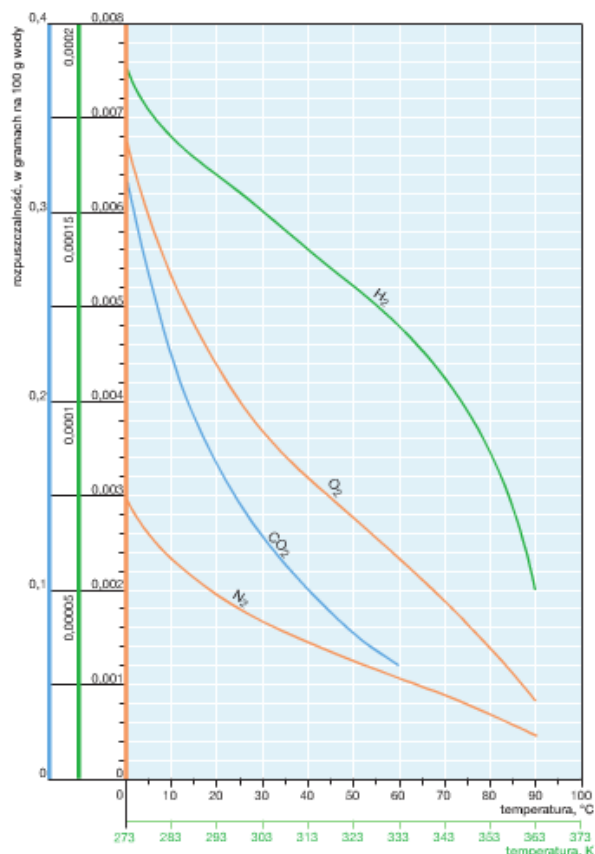
1. Roztwór – to mieszanina jednorodna, składająca się z substancji rozpuszczonej i rozpuszczalnika.
2. Roztwór nasycony – to
3. Roztwór nienasycony – to
4. Rozpuszczalność substancji to nie jest to samo co rozpuszczanie. A więc co to jest?

ROZPUSZCZALNOŚĆ substancji to maksymalna liczba gramów substancji, jaką można rozpuścić w 100 g rozpuszczalnika, w danej temperaturze, aby otrzymać roztwór nasycony.

5. Krzywa rozpuszczalności – to wykres przedstawiający zależność rozpuszczalności od temperatury str.178 i 179.



Rys. 22. Krzywe rozpuszczalności – zależność rozpuszczalności substancji stałych w wodzie od temperatury AgNO₃ – azotan(V) srebra; KI – jodek potasu; NaNO₃ – azotan(V) sodu; KNO₃ – azotan(V) potasu; Pb(NO₃)₂ – azotan(II) ołowiu; NH₄Cl – chlorek amoniaku; CuSO₄ – siarczan(VI) miedzi; K₂SO₄ –



Rys. 23. Krzywe rozpuszczalności – zależność rozpuszczalności gazów w wodzie od temperatury.

Zadanie. 1. Odczytaj z krzywej jaka jest rozpuszczalność NaNO_3 w temperaturze 40°C .

Rozwiązanie – jest na zdjęciu powyżej **$R = 110\text{g} / 100\text{g}$ wody**

6. Rozpuszczalność ciał stałych ze wzrostem temperatury ZWIĘKSZA SIĘ↑

7. Rozpuszczalność gazów ze wzrostem temperatury ZMNIJSZA SIĘ.↓

PRACA DOMOWA

- 1) Zapoznaj się z powyższym materiałem. Wykonaj notatkę w zeszycie lub wydrukuj i dołącz do zeszytu (nie przesyłaj).
- 2) Rozwiąż w zeszycie zadania z podręcznika - nie przesyłaj.
Str. 183 zad. 1, 2

Pamiętaj, aby przesłać PROJEKT UCZNIOWSKI „Woda i mieszaniny w moim otoczeniu” termin przysłania 25 maja (poniedziałek) godz. 14.00 !!!

- miejsce dołączenia pracy: Teams – zadania – lekcja estry albo poczta elektroniczna podana rodzicom w edzienniku

- W piątki co tydzień będę prowadzić lekcje online na platformie TEAMS w Office 365.

9.00 klasa **7a**

11.40 klasa **7b**