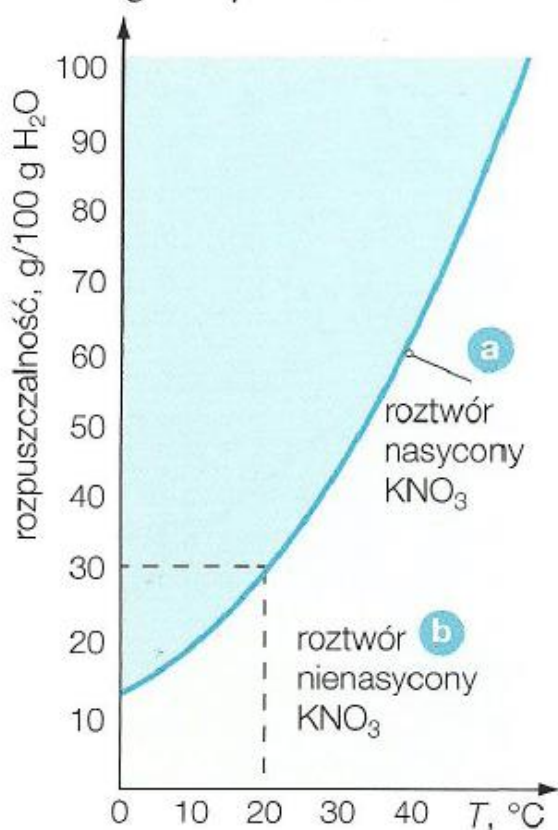


Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie. 16.06.2020 r

1. Rozpuszczalność substancji jest to maksymalna liczba gramów substancji, którą można rozpuścić w 100 g rozpuszczalnika w danej temperaturze i pod danym ciśnieniem, aby otrzymać roztwór nasycony.
2. Analiza wykresów rozpuszczalności umożliwia stwierdzenie, że rozpuszczalność substancji w wodzie zależy od rodzaju substancji i temperatury.

Krzywe rozpuszczalności przedstawiają rozpuszczalność substancji w roztworze nasyconym (rys. 24.a). Obszar pod krzywą rozpuszczalności przedstawia liczbę gramów substancji rozpuszczonej w 100 g wody, w roztworze nienasyconym (rys. 24.b).



Z krzywej rozpuszczalności KNO₃ można odczytać rozpuszczalność tej substancji. Rozpuszczalność KNO₃ w wodzie w temperaturze $T = 20^{\circ}\text{C}$ wynosi 30 g. To oznacza, że w 100 g wody rozpuści się maksymalnie 30 g soli. Powstanie **roztwór nasycony a**.

Jeżeli w 100 g wody ($T = 20^{\circ}\text{C}$) zostanie rozpuszczona mniejsza ilość KNO₃ (< 30 g), to powstanie **roztwór nienasycony b**.

Rys. 24. Krzywa rozpuszczalności KNO₃.

3. Rozpuszczalność większości substancji stałych w wodzie zwiększa się wraz ze wzrostem temperatury.
4. Rozpuszczalność gazów w wodzie zmniejsza się wraz ze wzrostem temperatury.

Termin realizacji: 16.06.2020 r
Powodzenia.