

Temat: Rozpuszczalność substancji

Ilość substancji stałej rozpuszczonej w wodzie zależy od temperatury i najczęściej rośnie wraz z jej wzrostem.

Wraz ze wzrostem temperatury maleje ilość rozpuszczonego w wodzie gazu.

Roztwór rozcieńczony zawiera co najmniej kilkakrotnie mniej substancji niż roztwór stężony.

W roztworze stężonym ilość substancji rozpuszczonej jest taka sama jak w roztworze nasyconym lub niewiele mniejsza.

Maksymalna ilość substancji, jaka może rozpuścić się w ustalonej masie lub objętości rozpuszczalnika w danej temperaturze i pod stałym ciśnieniem, **nazywa się rozpuszczalnością**. Może być wyrażana jako liczba gramów substancji, jaką można rozpuścić w 100 g rozpuszczalnika w danej temperaturze i pod stałym ciśnieniem.

Wykres przedstawiający zależność rozpuszczalności danej substancji od temperatury nazywa się krzywą rozpuszczalności.

Rozpuszczalność zależy od:

- Rodzaju substancji
- Rodzaju rozpuszczalnika
- Temperatury

Przeanalizuj wykresy rozpuszczalności znajdujące się w podręczniku str.178 i 179.