

Chemia klasa VII – 6 kwietnia 2020r.

Temat: Rozpuszczalność substancji gazowych w wodzie.

Uruchomcie stronę:

<https://www.gov.pl/web/zdalnelekcje/przedmioty6>

wybercie chemię

Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie.

Obejrzyjcie: Film z YouTube 1

Wybierzcie lekcję z e-podrecznika i obejrzyjcie materiał tam zamieszczony.

Przeczytajcie uważnie temat z podręcznika str. 177, 180.

Zapamiętajcie:

Rozpuszczalność substancji – maksymalna liczba gramów substancji, jaką można rozpuścić w 100 g rozpuszczalnika w danej temperaturze i pod danym ciśnieniem, aby otrzymać roztwór nasycony.

Roztwór nasycony – roztwór, w którym w danej temperaturze nie można rozpuścić więcej danej substancji.

Rozpuszczalność gazów w wodzie zmniejsza się wraz ze wzrostem temperatury.

Korzystając z krzywych rozpuszczalności zamieszczonych w podręczniku str. 179 rozwiąż zadania.

1. Określ, który z podanych gazów ma największą rozpuszczalność w temperaturze 10 °C
2. Jaką ilość CO₂ można rozpuścić w temperaturze 30°C w 100 g wody?
3. Oblicz, ile gramów tlenu trzeba rozpuścić w 200 g wody o temperaturze 40 °C, aby powstał roztwór nasycony.

Rozwiązania zadań zanotujcie w zeszytach i prześlijcie na adres:

ewagnilka-matematyka@wp.pl.

S.P. Mastowice