

Drodzy uczniowie, na ten tydzień proszę abyście zapoznali się z tematem „Rozpuszczalność substancji”. Możecie skorzystać z papierowego podręcznika lub e-podręczników na stronie <https://epodreczniki.pl/a/rozpuszczalnosc-substancji/DYLjUQ1XO>. Następnie wykonajcie ćwiczenie 1 i 2 z tej strony (e-podręczniki) i zapiszcie je w zeszycie.

Ćwiczenie 1

Uzupełnij luki w tekście. Wybierz właściwe określenia spośród podanych.

Rozpuszczalność to ilość znajdującej/ego się w 100 g . Krzywa rozpuszczalności przedstawia zależność od .

Ćwiczenie 2



Oceń, czy podane zdania są prawdziwe, czy fałszywe.

	Prawda	Fałsz
Wszystkie substancje w tej samej temperaturze mają jednakową rozpuszczalność.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Rozpuszczalność zależy od mieszania substancji podczas sporządzania roztworu.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Rozdrobnienie substancji użytej do sporządzenia roztworu nasyconego ma wpływ na jej rozpuszczalność. W 100 g wody rozpuści się więcej substancji rozdrobnionej niż nierozdrobnionej.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Nie wszystkie substancje tworzą roztwory nasycone.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Każdy roztwór nienasycony jest roztworem rozcieńczonym.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Rozpuszczalność gazów rośnie wraz z obniżaniem temperatury.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Każdy roztwór nasycony jest roztworem stężonym.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>