

XXXV OLIMPIADA FIZYCZNA (1985/1986). Stopień I, zadanie teoretyczne –T1-C.

Źródło: Fizyka w Szkole nr 3, 1986

Autor: Waldemar Gorzkowski

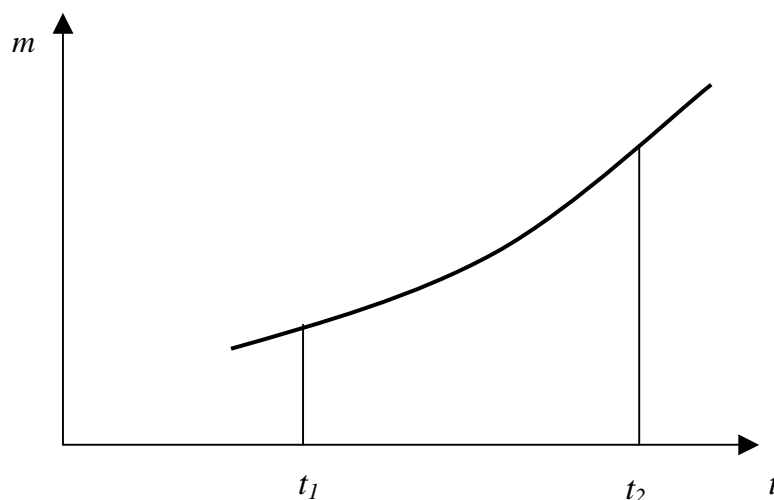
Nazwa zadania: Roztwory

Działy: Termodynamika

Słowa kluczowe: rozpuszczalność substancji, roztwór nasycony, temperatura, stężenie, ciepło właściwe

Zadanie teoretyczne – T1-C, zawody I stopnia, XXXV OF.

Rozpuszczalność pewnej substancji w wodzie zmienia się zgodnie z wykresem pokazanym na rys. 1



Rys.1.

Jeżeli do nasyconego roztworu o temperaturze t_2 wlejemy taką samą objętość nasyconego roztworu o temperaturze t_1 , to roztwór

- stanie się przesycony
- będzie nasycony
- stanie się nienasycony

Zmiany objętości związane ze zmianami temperatury zaniedbujemy. Przyjmujemy też, że suma objętości roztworów nasyconych równa jest objętości roztworu otrzymanego na końcu.