Chemia klasa VII

Tematyka zajęć na dwa najbliższe dwa tygodnie 20.04

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Numer lekcji | Treści nauczania (temat lekcji) | Liczba godzin na realizację | Umiejętności – wymagania szczegółowe | zadania |
| 50.51.52. | Stężenie procentowe roztworu | 3 | * definiuje pojęcie *stężenie procentowe roztworu*
* wykonuje obliczenia z wykorzystaniem pojęć: *stężenie procentowe*, *masa substancji*, *masa rozpuszczalnika*, *masa roztworu*, *gęstość*
* oblicza stężenie procentowe roztworu nasyconego w danej temperaturze (z wykorzystaniem wykresu rozpuszczalności)
* wykonuje obliczenia z wykorzystaniem pojęć: stężenie procentowe, masa substancji, masa rozpuszczalnika, masa roztworu
* podaje sposoby zmniejszenia lub zwiększenia stężenia roztworów
 | Przykład 44. Jak obliczyć stężenie procentowe roztworu o podanej masie i znanej masie substancji rozpuszczonej?Przykład 45 Jak obliczyć stężenie procentowe roztworu o znanej masie substancji rozpuszczonej i rozpuszczalnika?Przykład 46. Jak obliczyć masę substancji rozpuszczonej w określonej masie roztworu o znanym stężeniu procentowym?Przykład 47.Jak obliczyć stężenie procentowe roztworu nasyconego w danej temperaturze?Przykład 48. Jak obliczyć masę substancji rozpuszczonej w roztworze o określonym stężeniu i gęstości? |