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? |