|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| chemia: Roztwory | Powtórzenie przed sprawdzianem | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, ile gramów siarczanu(VI) miedzi należy rozpuścić w 150 g wody w temperaturze , aby otrzymać roztwór nasycony. | | |  |
| 1. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 230 g chlorku sodu z 470 g wody. | | |  |
| 1. Określ stężenie procentowe nasyconego roztworu azotanu(V) potasu w temperaturze . | | |  |
| chemia: Roztwory | Powtórzenie przed sprawdzianem | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz stężenie molowe roztworu o objętości w którym znajduje się 4,5 g wodorotlenku sodu. | | |  |
| 1. Oblicz stężenie procentowe roztworu sacharozy, powstałego w wyniku zmieszania 80 g 30-procentowego roztworu z 140 g roztworu o stężeniu 12%. | | |  |
| 1. Jaką objętość 0,5-molowego roztworu kwasu azotowego(V) należy dodać do 240 ml 3-molowego roztworu tego kwasu, aby uzyskać roztwór o stężeniu . | | |  |