|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| chemia: Roztwory  | Powtórzenie przed sprawdzianem | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz, ile gramów siarczanu(VI) miedzi należy rozpuścić w 150 g wody w temperaturze $40^{o}C$, 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 $60^{o}C$.

  |  |
| chemia: Roztwory  | Powtórzenie przed sprawdzianem | GRUPA | IMIĘ I NAZWISKO |
| 1. Oblicz stężenie molowe roztworu o objętości $350 cm^{3},$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 $1,5 \frac{mol}{dm^{3}}$.

  |  |