

chemia: Roztwory	Powtórzenie przed sprawdzianem	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
1. Oblicz, ile gramów siarczanu(VI) miedzi należy rozpuścić w 150 g wody w temperaturze $40^{\circ}C$, aby otrzymać roztwór nasycony.			
2. Oblicz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 230 g chlorku sodu z 470 g wody.			
3. Określ stężenie procentowe nasyconego roztworu azotanu(V) potasu w temperaturze $60^{\circ}C$.			

chemia: Roztwory	Powtórzenie przed sprawdzianem	GRUPA	IMIĘ I NAZWISKO
4. Oblicz stężenie molowe roztworu o objętości 350 cm^3 , w którym znajduje się 4,5 g wodorotlenku sodu.			
5. Oblicz stężenie procentowe roztworu sacharozy, powstałego w wyniku zmieszania 80 g 30-procentowego roztworu z 140 g roztworu o stężeniu 12%.			
6. Jaką objętość 0,5-molowego roztworu kwasu azotowego(V) należy dodać do 240 ml 3-molowego roztworu tego kwasu, aby uzyskać roztwór o stężeniu $1,5\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$.			