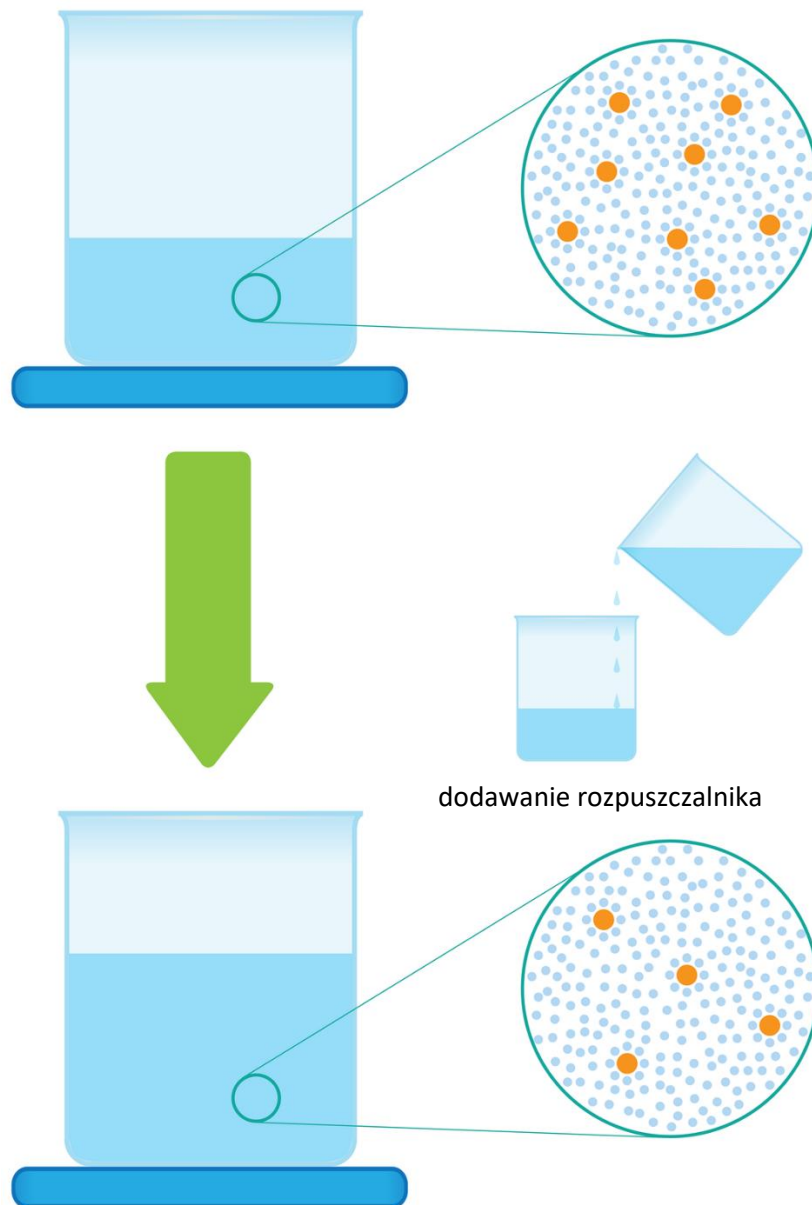


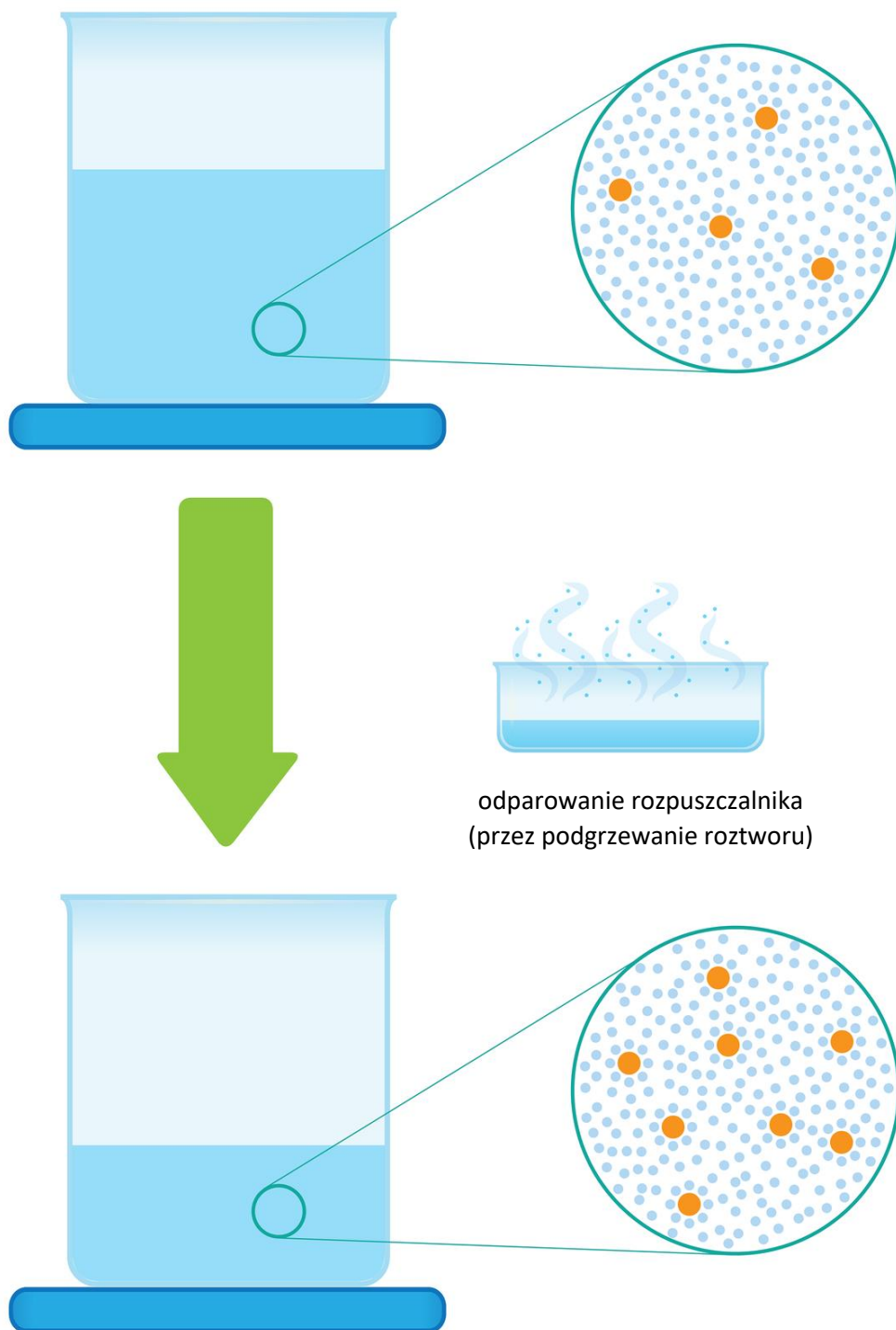
Temat: Roztwory stężone i rozcieńczone.

1. Stężenie procentowe roztworu można zmienić w wyniku rozcieńczania lub zatężania.
2. Podczas wielu czynności związanych z codziennym życiem dodajemy do różnych płynów (roztworów substancji) wodę lub inny rozpuszczalnik. Na przykład kiedy zupa jest zbyt słona, albo herbata zbyt słodka dolewamy do niej wody. Proces, który wtedy wywołujemy, nazywa się **rozcieńczaniem**. W wyniku rozcieńczania zwiększamy ilość (masę) rozpuszczalnika, natomiast ilość (masa) substancji rozpuszczonej nie ulega zmianie

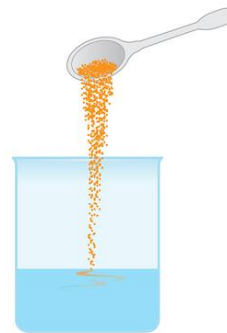
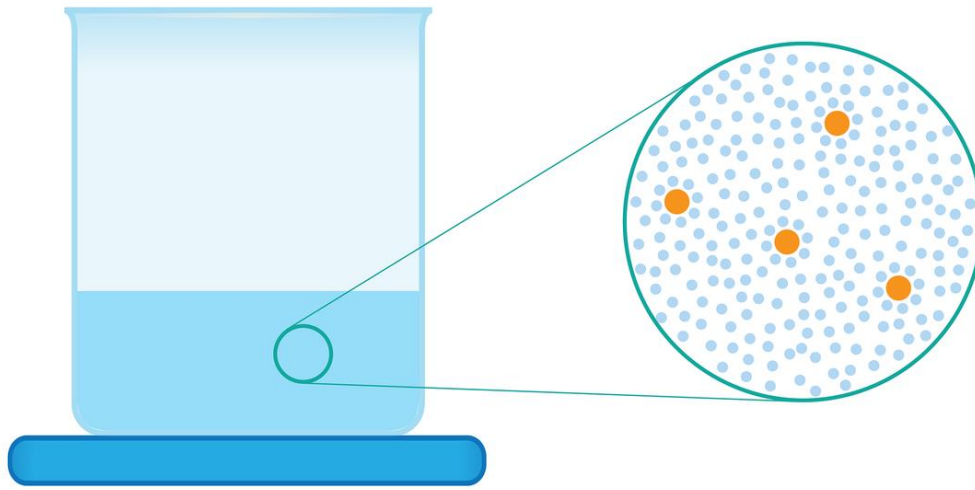


Podczas dodawania do roztworu kolejnej porcji rozpuszczalnika zwiększa się liczba drobin rozpuszczalnika przypadających na drobiny substancji rozpuszczonej. Tym samym rośnie masa rozpuszczalnika w stosunku do masy substancji rozpuszczonej. **Stężenie procentowe roztworu maleje** (zupa robi się mniej słona, a herbata mniej słodka).

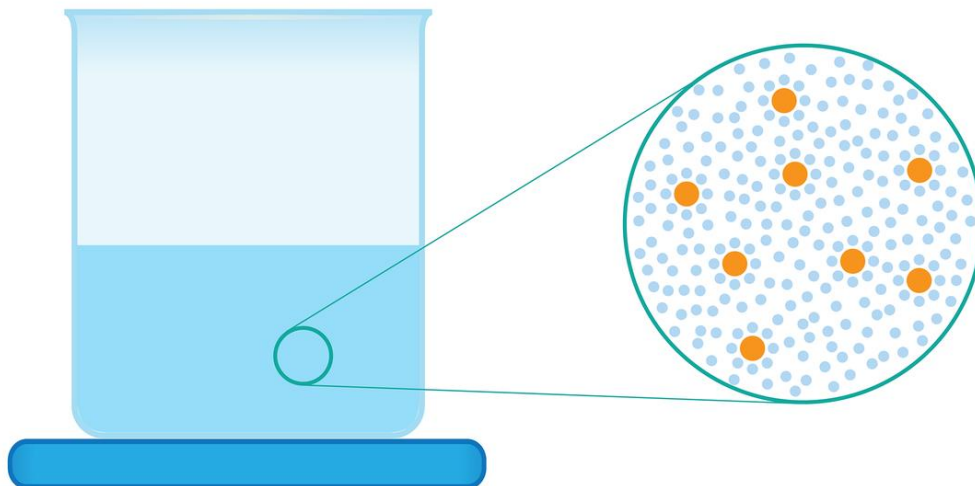
2. Zdarza nam się czasem podczas picia herbaty lub innego napoju stwierdzić, że nie są one wystarczająco słodkie. Wtedy dosypujemy do nich kolejną porcję cukru. Tak samo postępujemy z zupą, którą uważamy za nie dość słoną – dodatkowo ją dosalamy. W każdym przypadku dostarczamy substancji rozpuszczonej do jej roztworów. Podczas tych zabiegów ilość wody nie zmienia się. Czynność, którą wykonujemy, jest przykładem **zateżenia**. Zateżenie roztworu można wykonać dwoma sposobami: Przez zwiększenie masy (ilości) substancji rozpuszczanej lub przez odparowanie rozpuszczalnika.



Po odparowaniu rozpuszczalnika **stężenie** roztworu **wzrasta**.



Dodawanie substancji rozpuszczonej



Po dodaniu do roztworu dodatkowej porcji substancji rozpuszczonej **stężenie** roztworu **wzrasta**.