

# Temat: Rodzaje roztworów.

Proszę przeczytać lekcję w podręczniku str. 170 – 176 i przepisać notatkę oraz zapoznać się z wiadomościami na podanej stronie <https://epodreczniki.pl/a/roztwory/DW1V5h1tp>.

1. **Roztwór** to mieszanina jednorodna co najmniej dwóch składników- **substancji rozpuszczonej** (np. cukier, sól) i **rozpuszczalnika** (np.: woda).
2. **Krystalizacja** to wydzielenie substancji rozpuszczonej z roztworu nasyconego w postaci kryształów.
3. **Podział roztworów ze względu na:**

<b>ilość substancji rozpuszczonej</b>	<b>wielkość cząstek substancji rozpuszczonej</b>
<p><b>roztwór nienasycony</b> – roztwór, w którym w danej temperaturze można jeszcze rozpuścić pewną ilość danej substancji,</p> <p><b>roztwór nasycony</b> – roztwór, w którym w danej temperaturze nie można już rozpuścić więcej substancji (substancja opada na dno).</p>	<p><b>roztwór właściwy</b> – roztwór, w którym cząstki substancji rozpuszczonej mają rozmiary mniejsze od <math>10^{-9}</math> m, np.: woda i sól kuchenna, czy woda i cukier, ocet,</p> <p><b>koloid</b> – mieszanina, w której cząstki substancji rozpuszczonej mają rozmiary od <math>10^{-9}</math> m do <math>10^{-7}</math> m, np.: woda i białko jaja, roztwór żelatyny, mleko,</p> <p><b>zawiesina</b> – mieszanina cieczy i substancji rozpuszczonej, której cząstki mają rozmiary większe od <math>10^{-7}</math> m, np.: woda i mąka, woda i rozdrobniona kreda.</p>