**Materiał do samodzielnej nauki dla klasy VII**

**Dodane 23.04.2020**

**TEMATY:**

1. **Stężenie procentowe.**

**MATERIAŁ NAUCZANIA**

Określenia: „roztwór stężony”, „roztwór rozcieńczony” lub „roztwór nasycony” informują tylko, czy danej substancji rozpuszczonej w roztworze jest dużo, czy mało. Czasami potrzebne jest dokładne podanie jej zawartości. Istnieje kilka sposobów przedstawiania składu roztworu, czyli jego stężenia.

Jednym z nich jest [stężenie procentowe](https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-roztworu/DKDywpMJi#DKDywpMJi_pl_main_concept_1). Określa ono, ile części masowych (wagowych) rozpuszczonej substancji znajduje się w 100 częściach masowych (wagowych) **roztworu**.

 **Zapis 5% oznacza, że w 100 gramach roztworu znajduje się 5 gramów substancji rozpuszczonej.**

Stężenie procentowe można obliczyć, korzystając z wzoru:

**Cp= ms mr ⋅100%**

w którym poszczególne symbole oznaczają:
Cp – stężenie procentowe,
ms – masę substancji,
mr – masę roztworu.

Przypomnijmy, że masa roztworu wodnego jest sumą masy rozpuszczalnika **(mrozp. ),** najczęściej wody

 **(mr)** i masy rozpuszczonej w nim substancji **(ms):**

**mr = mrozp. + ms**

| Interpretacja 4‑procentowego roztworu o masie 100 g |
| --- |
|

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Wielkość | Stężenieprocentowe | Masasubstancji | Masaroztworu | Masarozpuszczalnika |
| oznaczenie wielkości | Cp | ms | mr | mrozp. |
| wartość | **4%** | **4g** | **100g** | 100g-4g= **96g** |

 |  |  |  |  |

|  |
| --- |
|  |

**Obliczanie stężenia procentowego roztworu**

[**https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-roztworu/DKDywpMJi**](https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-roztworu/DKDywpMJi)

**Zadanie domowe: brak**