

# Klasa 7a i 7b – CHEMIA lekcja z dnia 22- 23. 06. 2020r.

Temat: **STĘŻENIE PROCENTOWE ROZTWORU.**

Cel: Poznasz pojęcie stężenie procentowe roztworu i wzór na jego obliczanie.

**PROSZĘ OBEJRZEĆ :**

<https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-roztworu/DKDywpMJi>

NOTATKA

**Stężenie roztworu - podaje ilość substancji rozpuszczonej w określonej ilości roztworu.**

**Stężenie procentowe ( $c\%$ ) - podaje ilość gramów substancji rozpuszczonej w 100 g roztworu.**

Np. roztwór 10% zawiera 10 g substancji w 100 g roztworu, czyli 10 g substancji rozpuszczonej w 90 g rozpuszczalnika.

**STĘŻENIE PROCENTOWE –spotykamy w życiu codziennym**

np. 3,2% mleko oznacza ,że w stu gramach mleka znajduje się 3, 2 g tłuszczu i 96,8 g mleka

40% wódka oznacza, że w 100g wódki znajduje się 40 g spirytusu i 60g wody

**Stężenie procentowe ( $c\%$ ) - podaje ilość gramów substancji rozpuszczonej w 100 g roztworu.**

## WZÓR NA OBLICZANIE STĘŻENIA PROCENTOWEGO

$$c_{\%} = \frac{m_s}{m_r} \cdot 100\%$$

gdzie:  $c_{\%}$  – stężenie procentowe

$m_s$  – masa substancji rozpuszczonej

$m_r$  – masa roztworu (masa substancji + masa rozpuszczalnika)

$m_{\text{rozp.}}$  – masa rozpuszczalnika

NIC NIE ODSYŁAMY!

**DZIĘKUJĘ WSZYSTKIM ZA CIĘŻKĄ PRACĘ W  
NAUCZANIU ZDALNYM.**

**ODPOCZYWAJCIE I UDANYCH WAKACJI!!!**