

pH i stężenie jonów

LO

klasa LO

podstawa: matura z chemii: roztwory i pH

POLECENIE**Oblicz.** $\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$; $\text{pH} + \text{pOH} = 14$. Dla $[\text{H}^+] = 10^{-n}$ $\text{pH} = n$. $[\text{H}^+] = 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$ — pH $[\text{H}^+] = 0,01 \text{ mol/dm}^3$ — pH $\text{pH} = 5$ — $[\text{H}^+]$ $[\text{OH}^-] = 10^{-4} \text{ mol/dm}^3$ — pHHCl o stężeniu $0,001 \text{ mol/dm}^3$ — pHNaOH o stężeniu $0,01 \text{ mol/dm}^3$ — pH $\text{pH} 2$ i $\text{pH} 4$ — ile razy więcej H^+ przy $\text{pH} 2$?HCl $0,1 \text{ mol/dm}^3$ rozcieńczono 10 razy — pH**1 Miejsce na obliczenia**

Jak mi poszło?

