

Domácí úkol č. 2

1. Koncentrace 2,4,4'-trichlorbifenyly (PCB 28) v atmosféře je $1,9 \text{ pg m}^{-3}$ a rychlostní konstanta reakce této látky s $\cdot\text{OH}$ je $1,1 \times 10^{-12} \text{ cm}^3 \text{ molekul}^{-1} \text{ s}^{-1}$. Jaká je doba života PCB 28 v atmosféře s ohledem na tuto reakci? Předpokládejte, že koncentrace $\cdot\text{OH}$ ($9,4 \times 10^5 \text{ molekul cm}^{-3}$) je v čase neměnná. Molární hmotnost 2,4,4'-trichlorbifenyly (PCB) 28 je 256 g mol^{-1} .