

Arrheniova rovnice

$$k = A e^{-(E_A/RT)}$$

Zadání - data	
T [°C]	k
298	1.10E-12
320	1.32E-12
360	1.70E-12
380	1.90E-12

$$R = 8.3143 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$$

linearizuje vztah zlogaritmováním rovnice!!!

vytvořte graf závislosti ln k na hodnotách 1/T!!!

1/T	ln k

vypočítejte hodnotu aktivační energie v kJ/mol!!!

směrnice $-E_A/R =$
akt. energie $E_A =$
akt. energie $E_A =$

J/mol
kJ/mol