

Równanie kinetyczne

LO

klasa LO

podstawa: matura z chemii: kinetyka i równowaga

POLECENIE**Jak zmieni się szybkość reakcji?**

Podnieś krotność zmiany stężenia do potęgi z równania kinetycznego; zmniejszenie objętości 2 razy podwaja stężenia gazów.

 $v = k[A]^2[B]$; [A] wzrasta 2 razy $v = k[A]^2[B]$; [B] wzrasta 3 razy $v = k[A]^2[B]$; [A] i [B] rosną 2 razy $v = k[A]^2[B]$; [A] maleje 2 razy $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$, $v = k[NO]^2[O_2]$; objętość maleje 2 razy $v = k[A]$; [A] rośnie 5 razy**1 Miejsce na obliczenia**