De reactiesnelheid is de concentratieverandering van een beginstof of eindstof met de tijd. De eenheid is $\frac{mol}{L s}$. De reactiesnelheid is afhankelijk van de *n*-de macht van de concentratie van reactant, [R]:

reactiesnelheid = *k*[R]n

Hierin is *k* de reactiesnelheid; zo’n reactie is van de *n*-de orde. De volgende grafiek laat [R], de concentratie van de beginstof als functie van de tijd zien voor de chemische reactie

R → P. (P is de eindstof)

 

[R$] \left(\frac{mol}{ L}\right)$

 Reactietijd (s)

Kruis het juiste antwoord aan voor zowel *n* als de eenheid van *k* voor de reactie R → P.

 *n* *k*

A. 0 1/s

B. 0 $\frac{mol}{L s}$

C. 1 1/s

D. 1 $\frac{mol}{L s}$

**Answer: B**