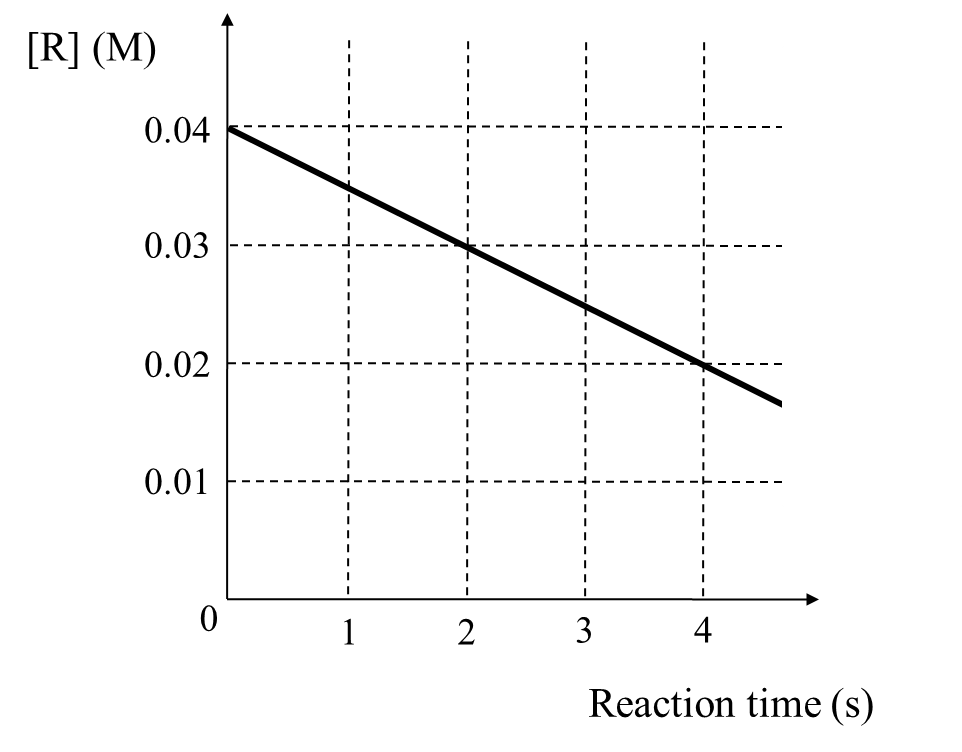
De reactiesnelheid is de concentratieverandering van een beginstof of eindstof met de tijd. De eenheid is . De reactiesnelheid is afhankelijk van de *n*-de macht van de concentratie van reactant, [R]:

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

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

C. 1 1/s

D. 1

**Answer: B**