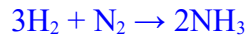


Problema502: Escribe a expresión da velocidade de reacción en función da concentración de cada unha das especies que interveñen no proceso de obtención de amoníaco, segundo a reacción:



a) A velocidade dunha reacción é a variación da concentración dos reactivos ou produtos respecto do tempo.

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{\Delta[H_2]}{\Delta t} = -\frac{\Delta[N_2]}{\Delta t} = \frac{1}{2} \cdot \frac{\Delta[NH_3]}{\Delta t}$$

Este será o valor da velocidade media, podemos utilizar a variación de calquera das especies que participan na reacción para calculala.

Se se quere calcular a velocidade instantánea derivamos as concentracións respecto do tempo.

$$v = -\frac{1}{3} \cdot \frac{d[H_2]}{dt} = -\frac{d[N_2]}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d[NH_3]}{dt}$$

Para calcular a velocidade dunha reacción podemos utilizar a variación de concentración de calquera das substancias que participan na mesma.