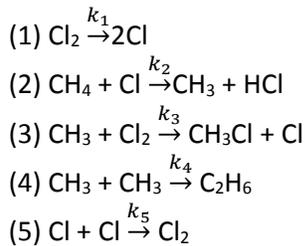


Auxiliar nº13

P1

Se postula que la reacción de cloración de metano, $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$, ocurre debido a un mecanismo iniciado por fotólisis de Cl_2 , que genera Cl muy reactivos:

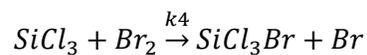
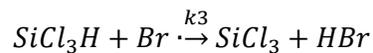
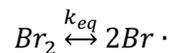


En la etapa (4) se generan cantidades muy pequeñas de C_2H_6 . CH_3 y Cl corresponden a radicales libres.

- (i) Establezca la velocidad de formación del producto principal CH_3Cl
- (ii) Establezca la velocidad de formación del producto lateral C_2H_6

P2

Considere el siguiente mecanismo de reacción, donde la primera etapa elemental se encuentra en equilibrio. Además, considere que el compuesto SiCl_3 es intermediario de la reacción.



Determine la velocidad del compuesto principal (SiCl_3Br)