

Actividad 1

Nombre: _____ Fecha: _____

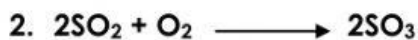
I. Selecciona la expresión de velocidad de reacción de las siguientes reacciones:



A) $V = k [\text{H}_2] [\text{Br}_2]$

B) $V = k [\text{HBr}]^2$

C) $V = k [\text{A}]^\alpha [\text{B}]^\beta$



A) $V = k [\text{O}_2] [\text{SO}_2]$

B) $V = k [\text{SO}_3]^2$

C) $V = k [\text{SO}_2]^2 [\text{O}_2]$

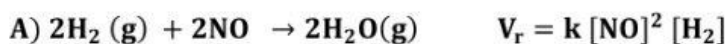


A) $V = k [\text{NO}]^2 [\text{H}_2]^2$

B) $V = k [\text{SO}_3]^2$

C) $V = k [\text{N}_2] [\text{H}_2\text{O}]^2$

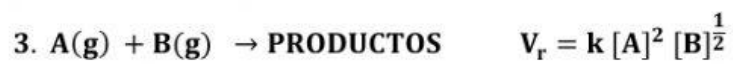
II. Calcula el orden de reacción con respecto a cada una de las especies y el orden total de cada una de las reacciones siguientes:



Orden de reacción: _____



Orden de reacción: _____



Orden de reacción: _____