Actividad 1

Nombre:_____ Fecha:_____

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

1. $2\,HBr \longrightarrow H_2 + Br_2$

A) $V=k\,[H_2]\,[Br_2]$

B) $V=k\,[HBr]^2$

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

2. $2SO_2 + O_2 \longrightarrow 2SO_3$

A) $V=k\,[O_2]\,[SO_2]$

B) $V=k\,[SO_3]^2$

C) $V=k\,[SO_2]^2\,[O_2]$

3. $2NO + 2H_2 \longrightarrow N_2 + 2H_2O$

A) $V=k\,[NO]^2\,[H_2]^2$

B) $V=k\,[SO_3]^2$

C) $V=k\,[N_2]\,[H_2O]^2$

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

A) $2H_2\,(g) + 2NO \rightarrow 2H_2O(g)$ $\quad V_r = k\,[NO]^2\,[H_2]$

Orden de reacción:_____

LIVEWORKSHEETS

2. $Cl_2\ (g) + 2NO(g) \rightarrow 2NOCl(g)$ $\quad V_r = k\,[NO]^2\,[Cl_2$

Orden de reacción:_____

3. $A(g) + B(g) \rightarrow$ **PRODUCTOS** $\quad V_r = k\,[A]^2\,[B]^{\frac{1}{2}}$

Orden de reacción:_____

LIVEWORKSHEETS