QUIMIFIRST – EQUILÍBRIO QUÍMICO

Reação _____ é a reação na qual os reagentes se transformam nos produtos, e estes, à medida que se formam, regeneram os reagentes iniciais.

Uma reação química atinge o equilíbrio quando as _____ de consumo dos reagentes e aparecimento dos produtos são **IGUAIS**.

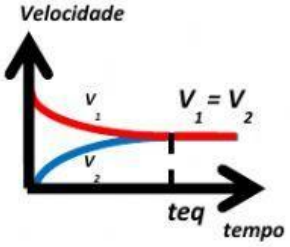
$$aA + bB \underset{V_2}{\overset{V_1}{\rightleftharpoons}} cC + dD$$

V_1= Velocidade direta
V_2= Velocidade Inversa
$V_1 = V$

Constante de equilíbrio em relação a concentração (K_c)

$$aA + bB \underset{V_2}{\overset{V_1}{\rightleftharpoons}} cC + dD \qquad K_c = \frac{[C]^c[D]^d}{[A]^a[B]^b}$$

Veja o gráfico em termos de Velocidade:



Agora é sua vez: Arraste e Solte os itens na posição correta (pode ter caixinhas sem preenchimento)

3 $H_{2(g)}$ + 1 $N_{2(g)}$ → 2 $NH_{3(g)}$

Kc = ( ) x ( ) / ( ) x ( )

$Zn_{(s)}$ + $Cu^{2+}_{(aq)}$ → $Zn^{2+}_{(aq)}$ + $Cu_{(s)}$

Kc = ( ) x ( ) / ( ) x ( )

Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)

LIVEWORKSHEETS

QUIMIFIRST – EQUILÍBRIO QUÍMICO

$C(s) + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$

$$Kc = \frac{\square \times \square}{\square \times \square}$$

$CaO(s) + CO_{2(g)} \rightarrow CaCO_{3(s)}$

$$Kc = \frac{\square \times \square}{\square \times \square}$$

$N_2O_{4(g)} \rightarrow 2\ NO_{2(g)}$

$$Kc = \frac{\square^{\square}}{\square^{\square}}$$

Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)

LIVEWORKSHEETS