

## TABLA ESTEQUIOMÉTRICA

Reacción química:

Expresión de velocidad de reacción:

Especie química base:

Especie química limitante:

Reacción con coeficiente base = 1:

Especies inertes:

Tipo de reactor:       Batch (usar número de moles  $N$ )       Continuo (usar flujo molar  $F$ )

$i$	Especies (incluyendo inertes)	Entrada ( $N_{i0}$ o $F_{i0}$ )	Cambio con conversión	Salida ( $N_i$ o $F_i$ )
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
TOTAL				

Fracción mol de la especie base en la entrada:  $y_{A0} =$

Cambio número de moles:  $\delta =$

(a partir de estequiometría de la reacción con coeficiente base = 1)

Factor de expansión:  $\varepsilon = y_{A0}\delta =$

	Volumen o flujo volumétrico	Concentración
<b>Batch</b>	$\frac{V}{V_0} = (1 + \varepsilon x) \frac{P_0}{P} \frac{T}{T_0}$	$C_i = \frac{N_i}{V}$
<b>Flujo</b>	$\frac{v}{v_0} = (1 + \varepsilon x) \frac{P_0}{P} \frac{T}{T_0}$	$C_i = \frac{F_i}{v}$

**Encontrar la expresión de velocidad de reacción en términos de la conversión de la especie base, presión y temperatura**