

Wenn bei einem stationären CSTR die Konzentration eines Spurstoffs von c_0 auf c_1 geändert wird, wie lange muss man warten um $0,95c_1$ zu erhalten? Keine Reaktion!

$$\frac{dc}{dt} = \frac{c_1 - c}{\tau} \quad c(t=0) = c_0 = \text{der alte stationäre Wert}$$

$$\frac{dc}{c_1 - c} = \frac{dt}{\tau} \quad \int_{c_0}^{c(t')} \frac{dc}{c_1 - c} = \int_0^{t'} \frac{dt}{\tau} = \frac{t'}{\tau}$$

$$\frac{t'}{\tau} = -\ln(c_1 - c) \Big|_{c_0}^{c(t')} = -\ln\left(\frac{c_1 - c(t')}{c_1 - c_0}\right) \quad \frac{c_1 - c(t')}{c_1 - c_0} = e^{-\frac{t'}{\tau}}$$

Wenn bei einem stationären CSTR die Konzentration eines Spurstoffs von c_0 auf c_1 geändert wird, wie lange muss man warten um $0,95c_1$ zu erhalten? Keine Reaktion!

$$\frac{c_1 - c(t')}{c_1 - c_0} = e^{-\frac{t'}{\tau}} \quad c(t') = c_1 + (c_0 - c_1)e^{-\frac{t'}{\tau}}$$

$$\frac{t'}{\tau} = -\ln\left(\frac{c_1 - c(t')}{c_1 - c_0}\right) \quad t = -\tau \ln\left(\frac{c_1 - 0,95c_1}{c_1 - c_0}\right) \quad t = -\tau \ln\left(\frac{0,05}{1 - \frac{c_0}{c_1}}\right)$$

Wenn bei einem stationären CSTR, in dem eine volumenbeständige irreversible Reaktion 1. Ordnung abläuft, die Verweilzeit geändert wird, wie lange muss man warten um $0,95\Delta c_{\text{stat}}$ zu erhalten?

$$\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc \quad 0,95(\Delta c) \text{ !!!!!!!}$$

$$0 = \frac{c_0 - c_{\text{sta},1}}{\tau_1} - kc_{\text{sta},1} \quad c_{\text{sta}} = \frac{c_0}{1 + \tau k} \quad c_{\text{sta},1} = \frac{c_0}{1 + \tau_1 k}$$

$$\frac{dc}{dt} = \frac{1}{\tau_2} (c_0 - c - \tau_2 kc) \quad \frac{dc}{c_0 - c - \tau_2 kc} = \frac{1}{\tau_2} dt$$

$$\int_{c_{\text{sta},1}}^{0,95c_{\text{sta},2}} \frac{dc}{c_0 - c - \tau_2 kc} = \int_0^{t'} \frac{1}{\tau_2} dt = \frac{t'}{\tau_2}$$

$$\int_{c_{\text{sta},1}}^{0,95c_{\text{sta},2}} \frac{dc}{c_0 - c - \tau_2 kc} = \frac{t'}{\tau_2} \quad c_{\text{sta},1} = \frac{c_0}{1 + \tau_1 k}$$

$$\int_{c_{\text{sta},1}}^{0,95c_{\text{sta},2}} \frac{dc}{c_0 - (1 + \tau_2 k)c} = \frac{t'}{\tau_2} \quad \frac{1}{1 + \tau_2 k} \ln(c_0 - (1 + \tau_2 k)c) \Big|_{c_{\text{sta},1}}^{0,95c_{\text{sta},2}} = \frac{t'}{\tau_2}$$

$$t' = \frac{\tau_2}{1 + \tau_2 k} \ln\left(\frac{c_0 - 0,95(1 + \tau_2 k)c_{\text{sta},2}}{c_0 - (1 + \tau_2 k)c_{\text{sta},1}}\right)$$

$$t' = \frac{\tau_2}{1 + \tau_2 k} \ln\left(\frac{c_0 - (1 + \tau_2 k)\frac{0,95c_0}{1 + \tau_2 k}}{c_0 - (1 + \tau_2 k)\frac{c_0}{1 + \tau_1 k}}\right) \quad t' = \frac{\tau_2}{1 + \tau_2 k} \ln\left(\frac{0,05}{\frac{1 + \tau_1 k - \tau_2 k}{1 + \tau_1 k}}\right)$$

$$t' = \frac{\tau_2}{1 + \tau_2 k} \ln\left(\frac{0,05}{\frac{1 + \tau_1 k - \tau_2 k}{1 + \tau_1 k}}\right)$$

$$t' = \frac{\tau_2}{1 + \tau_2 k} \ln\left(\frac{0,05(1 + \tau_1 k)}{k(\tau_1 - \tau_2)}\right)$$

Dies ist die Zeit, die zu warten ist, bis nach einer Änderung von τ_1 auf τ_2 der Konzentrationswert von $0,95c_{\text{sta}}$ erreicht ist.

Umsatzverhalten von CSTR und PFR

$$\text{Umsatz } U = \frac{c_0 - c}{c_0}$$

Volumenbeständige, irreversible Reaktion 1. Ordnung

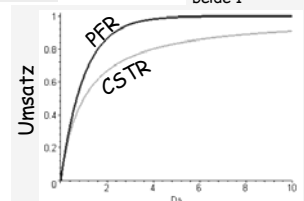
$$D_a \text{ Damköhlerzahl } D_a = \tau k$$

im Unendlichen beide 1

D_a -Umsatz-Beziehungen

$$\text{CSTR } U = \frac{D_a}{1 + D_a}$$

$$\text{PFR } U = 1 - e^{-D_a}$$



Aufgabe
Zwei Reaktor-Systeme sind gegeben, die jeweils aus einem idealen Durchflussrührkessel und einem idealen Strömungsrohr bestehen. Wenn eine irreversible Reaktion 1. Ordnung abläuft, welche Kombination ist vorteilhaft bezüglich des Umsatzes?

System 1: CSTR → PFR
 CSTR: $\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc = 0$
 PFR: $\frac{\partial c}{\partial t} = -u \frac{\partial c}{\partial z} - kc = 0$
 Conversion: $U = \frac{c_0 - c}{c_0} = 1 - \frac{c}{c_0}$

System 2: PFR → CSTR
 PFR: $\frac{\partial c}{\partial t} = -u \frac{\partial c}{\partial z} - kc = 0$
 CSTR: $\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc = 0$
 Conversion: $U = \frac{c_0 - c}{c_0} = 1 - \frac{c}{c_0}$

CSTR $\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc = 0$ **Stationär** $U = 1 - \frac{c}{c_0}$

PFR $\frac{\partial c}{\partial t} = -u \frac{\partial c}{\partial z} - kc = 0$

CSTR
 $0 = \frac{c_0}{\tau} - \left(\frac{1}{\tau} + k\right) c_{st}$ $\left(\frac{1}{\tau} + k\right) c_{st} = \frac{c_0}{\tau}$ $c_{st} = \frac{c_0}{\tau \left(\frac{1}{\tau} + k\right)}$ $c_{st} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)}$

PFR
 $0 = -u \frac{\partial c}{\partial z} - kc$ $u \frac{dc}{dz} = -kc$ $u \frac{dc}{c} = -k dz$ $u \int_{c_0}^{c(L)} \frac{dc}{c} = - \int_0^L k dz$

$\int_{c_0}^{c(L)} u \frac{dc}{c} = -kL$ $\ln(c) \Big|_{c_0}^{c(L)} = -k \frac{L}{u}$ $\tau = \frac{L}{u}$ $\ln\left(\frac{c_{st}}{c_0}\right) = -k\tau$ $c_{st} = c_0 e^{-k\tau}$

CSTR $\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc = 0$ **Stationär** $c_{CSTR} = \frac{c_0}{1 + \tau_{CSTR} k}$ **CSTR**

PFR $\frac{\partial c}{\partial t} = -u \frac{\partial c}{\partial z} - kc = 0$ $c_{PFR} = c_0 e^{-k\tau_{PFR}}$ **PFR**

CSTR-PFR
 $c_{C+P} = c_{CSTR} e^{-k\tau_{PFR}}$ $c_{C+P} = \frac{c_0}{1 + \tau_{CSTR} k} e^{-k\tau_{PFR}}$ **Da die Konzentrationen identisch sind,**

PFR-CSTR
 $c_{P+C} = \frac{c_{PFR}}{1 + \tau_{CSTR} k}$ $c_{P+C} = \frac{c_0 e^{-k\tau_{PFR}}}{1 + \tau_{CSTR} k}$ **ist es der Umsatz auch!!**

Lehrstuhl für Technische Chemie, Bernd Hitzmann, TCI Institut für Technische Chemie

Berechnung des Umsatzes einer Kaskade aus iCSTR!
 Volumenbeständige, irreversible Reaktion 1. Ordnung $\tau = \frac{V}{\dot{V}}$ Volumen eines Reaktors

1. CSTR $U = 1 - \frac{c}{c_0}$

2. CSTR $c_{C+C} = \frac{c_{CSTR}}{1 + \tau k} = \frac{c_0 / (1 + \tau k)}{1 + \tau k} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^2}$

3. CSTR $c_{C+C+C} = \frac{c_{C+C}}{1 + \tau k} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^3}$

n. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$

Berechnung des Umsatzes einer Kaskade aus iCSTR!
 Volumenbeständige, irreversible Reaktion 1. Ordnung $\tau = \frac{V}{\dot{V}}$ Volumen eines Reaktors

1. CSTR $U = 1 - \frac{c}{c_0}$

2. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$

3. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$

n. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$

Wie groß ist die hydrodynamische Verweilzeit von n Reaktoren?
 $\tau_{Kaskade} = n\tau$

D_a der Kaskade: $D_a = \tau_{Kaskade} k$

Damköhlerzahl $D_a = n\tau k$

$D_a = \tau k$

$c_{nC} = \frac{c_0}{\left(1 + \frac{D_a}{n}\right)^n}$

Berechnung des Umsatzes einer Kaskade aus iCSTR!
 Volumenbeständige, irreversible Reaktion 1. Ordnung $\tau = \frac{V}{\dot{V}}$ Volumen eines Reaktors

1. CSTR $U = 1 - \frac{c}{c_0}$

2. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$

3. CSTR $D_a = n\tau k$

n. CSTR $c_{nC} = \frac{c_0}{\left(1 + \frac{D_a}{n}\right)^n}$

Umsatz Kaskade
 $U_{nC} = 1 - \frac{1}{\left(1 + \frac{D_a}{n}\right)^n}$ Für $n \rightarrow \infty$ $\lim_{n \rightarrow \infty} \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n = ?$

$\lim_{n \rightarrow \infty} \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n = ?$

$y = \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n$

$\frac{dy}{dx} = \frac{d}{dx} \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n = n \left(1 + \frac{x}{n}\right)^{n-1} \cdot \frac{1}{n} = \left(1 + \frac{x}{n}\right)^{n-1}$

Wenn n unendlich ist, was ist $n-1$? ($\infty - 1 = \infty$)

Somit ist für $n \rightarrow \infty$ die Funktion y eine Funktion, die gleich ihrer Ableitung ist.

$\Rightarrow \lim_{n \rightarrow \infty} \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n = e^x$

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie

Berechnung des Umsatzes einer Kaskade aus i CSTR!
Volumenbeständige, irreversible Reaktion 1. Ordnung $\tau = \frac{V}{\dot{V}}$ Volumen eines Reaktors

1. CSTR 2. CSTR 3. CSTR ... n. CSTR

$U = 1 - \frac{c}{c_0}$ $c_{nC} = \frac{c_0}{(1 + \tau k)^n}$ $Da = n \tau k$ $c_{nC} = \frac{c_0}{\left(1 + \frac{Da}{n}\right)^n}$

Umsatz Kaskade Für $n \rightarrow \infty$ $\lim_{n \rightarrow \infty} \left(1 + \frac{x}{n}\right)^n = e^x$

$U_{nC} = 1 - \frac{1}{\left(1 + \frac{Da}{n}\right)^n}$ $U_{\infty C} = U_{PFR} = 1 - e^{-Da}$ **Umsatz PFR**

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie

Umsatzverhalten von CSTR bei einer Reaktion n . Ordnung $U = \frac{c_0 - c}{c_0}$

CSTR: $\frac{dc}{dt} = \frac{c_0 - c}{\tau} - kc^n = 0 \iff 0 = c_0 - c - k\tau c^n$ stationär

$c_0 - c = k\tau c^n$ Division durch c_0^n

$\frac{c_0 - c}{c_0} \cdot \frac{1}{c_0^{n-1}} = k\tau \left(\frac{c}{c_0}\right)^n$ $\frac{c_0 - c}{c_0} = k\tau c_0^{n-1} \left(\frac{c}{c_0}\right)^n$

$U = k\tau c_0^{n-1} (1-U)^n$ $Da = k\tau c_0^{n-1}$ $U = Da(1-U)^n$ Kann nicht nach U aufgelöst werden

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie

Umsatzverhalten von CSTR bei einer Reaktion n . Ordnung

Berechnen mit dem Newton-Verfahren (Nullstellenberechnung) $x_{i+1} = x_i - \frac{f(x_i)}{f'(x_i)}$

$U = Da(1-U)^n$

$f(U) = U - Da(1-U)^n = 0$ $U_{i+1} = U_i - \frac{U_i - Da(1-U_i)^n}{1 + nDa(1-U_i)^{n-1}}$

Der Umsatz nimmt bei gleicher Da -Zahl und steigender Ordnung der Reaktion ab!

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie

Umsatzverhalten von PFR bei einer Reaktion n . Ordnung $U = \frac{c_0 - c}{c_0}$

PFR: $\frac{\partial c}{\partial t} = -v \frac{\partial c}{\partial z} - kc^n = 0 \iff \frac{dc}{dz} = -\frac{k}{v} c^n$ stationär

$c^{-n} dc = -\frac{k}{v} dz$ $\int c^{-n} dc = -\int \frac{k}{v} dz$ $\int_{c_0}^{c(L)} c^{-n} dc = -\int_0^L \frac{k}{v} dz$

$\frac{c^{-n+1}}{-n+1} \Big|_{c_0}^{c(L)} = -\frac{k}{v} L = \frac{1}{-n+1} (c(L)^{-n+1} - c_0^{-n+1})$

$\frac{k\tau}{c_0^{-n+1}} = \frac{1}{-n+1} \left(1 - \left[\frac{c(L)}{c_0}\right]^{-n+1}\right) = Da$

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie

Umsatzverhalten von PFR bei einer Reaktion n . Ordnung $U = \frac{c_0 - c}{c_0}$

PFR: $\frac{\partial c}{\partial t} = -v \frac{\partial c}{\partial z} - kc^n = 0 \iff \frac{dc}{dz} = -\frac{k}{v} c^n$ stationär

$Da = \frac{1}{-n+1} \left(1 - \left[\frac{c(L)}{c_0}\right]^{-n+1}\right)$ $Da = \frac{1}{-n+1} (1 - [1-U]^{-n+1})$

für $n=2$ $U = \frac{Da}{1+Da}$

$U = 1 - e^{-\frac{\ln(1+Da) - Da}{n-1}}$

Lehrstuhl für Technische Chemie
Bernd Hitzmann
TCI Institut für Technische Chemie