

<u>Conversion</u>	<u>Concentration</u>	<u>Moles</u>
$d(X)/d(t) = -ra \cdot V/Nao$	$d(Ca)/d(t) = ra - (Ca \cdot vo)/V$	$d(Na)/d(t) = ra \cdot V$
$ra = -k \cdot Ca \cdot Cb$	$d(Cb)/d(t) = rb + ((Cbo - Cb) \cdot vo)/V$	$d(Nb)/d(t) = rb \cdot V + Fbo$
$Ca = Nao \cdot (1 - X)/V$	$ra = -k \cdot Ca \cdot Cb$	$ra = -k \cdot Ca \cdot Cb$
$Cb = (Nbi + Fbo \cdot t - Nao \cdot X)/V$	$rb = ra$	$rb = ra$
$V = Vo + vo \cdot t$	$V = Vo + vo \cdot t$	$V = Vo + vo \cdot t$
$Vo = 100$	$Vo = 100$	$Vo = 100$
$vo = 2$	$vo = 2$	$vo = 2$
$Nao = 100$	$Fbo = 5$	$Fbo = 5$
$Fbo = 5$	$Nao = 100$	$Ca = Na/V$
$Nbi = 0$	$Cbo = Fbo/vo$	$Cb = Nb/V$
$k = 0.1$	$k = 0.01$	$k = 0.01$
	$Na = Ca \cdot V$	
	$X = (Nao - Na)/Nao$	