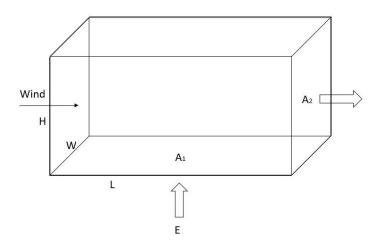
## בקרת זיהום אוויר

### תרגיל 2

### עדית בלחסן 032583940

1.

a. Sketch a scheme of the problem assuming a simple box model (SISO)



b. Write the mass balance equation for the control volume

משוואה ופיתרון כללי (כאשר q קצב פליטה לשטח):

$$V \cdot \frac{dc(t)}{dt} = q \cdot A_1 - u \cdot A_2 \cdot c(t)$$

$$given \quad q \cdot A_1 = E$$

$$mark \quad \alpha = u \cdot A_2$$

$$\int \frac{V \cdot dc(t)}{E - \alpha \cdot c(t)} dc = \int dt$$

$$\frac{-V}{\alpha} \cdot \ln(E - \alpha \cdot c(t)) + C_1 = t + C_2$$

$$c(t) = C^* \cdot \exp(\frac{-\alpha \cdot t}{V}) + \frac{E}{\alpha}$$

:\*C בהנחה שבשעה 6 בבוקר (נניח t=0 בשעה זו) מתאפס כל פעם הריכוז, נוכל לחשב את הקבוע

$$c(t=0) = C^* + \frac{E}{\alpha} = 0$$
 
$$C^* = -\frac{E}{\alpha}$$
 
$$c(t) = -\frac{E}{\alpha} \cdot \exp(\frac{-\alpha \cdot t}{V}) + \frac{E}{\alpha}$$

- c. Calculate the concentration of benzene as a function of time (from 6 am until next day 6 am) for emissions that occur
  - (1) throughout the whole day

נציב את הערכים במשוואה:

$$V = H \cdot W \cdot L = 5.25 \cdot 10^9 \text{ m}^3$$
  
 $u = 2 \text{ m/s} = 7200 \text{ m/h}$ 

$$^{A}_{2} = H \cdot W = 150 \cdot 5000 \text{ m}^{2}$$

$$\alpha=u{\bullet}A_2=5.4{\bullet}10^9~m^3/h$$

$$\alpha/V = 1.029 \text{ h}^{-1}$$

$$E = 1000 \text{ T/year} = 114 \text{ kg/h} = 114 \cdot 10^9 \,\mu\text{g/h}$$

$$E/\alpha = 21.11 \ \mu g/m^3$$

$$c(t) = -21.11 \cdot \exp(-1.029 \cdot t) + 21.11$$

(2) only in the rush hours (2 hours in the morning, 7-9 am and 2 hours in the afternoon 5-7 pm).

ניקח את המשוואה המקורית כאשר עכשיו קצב הפליטה תלוי בזמן:

$$V \cdot \frac{dc(t)}{dt} = E^* - \alpha \cdot c(t)$$

$$E^*(t) = \begin{cases} 684 \cdot 10^9 \frac{\mu g}{h} & t = \{1 - 3, 10 - 12\} \\ 0 & t = \{0 - 1, 3 - 10, 12 - 24\} \end{cases}$$

 $E^*=0$  או קצב מאפס הוא שונה שונה שונה בהתאמה):

$$c(t) = C_1 \cdot exp(\frac{-\alpha \cdot t}{V})$$
$$c(t) = C_2 \cdot exp(\frac{-\alpha \cdot t}{V}) + \frac{E^*}{\alpha}$$

נעדכן את הערכים הרלוונטים (כאשר קיימת פליטה):

$$E^* = 114 \cdot 10^9 * 6 = 684 \cdot 10^9 \,\mu g/h$$

 $E*/\alpha = 126.67 \ \mu g/m^3$ 

נמצא את הקבועים הרלוונטיים C1 ו-C2 עבור כל מקטע זמן לפי המפורט לעיל:

מכיוון שבשעה 6 בבוקר לא נפלטו מזהמים ואלו התחילו רק ב-7, נתחיל את t=0 ב-7 בבוקר.

עבור השעות 7 עד 9 בבוקר אם כך נקבל:

$$c(t) = -126.67 * \cdot \exp(-1.029 \cdot t) + 126.67$$

17:00- בבוקר פליטה אפס בין השעות (c=110.5  $\mu g/m^3$ ) כתנאי התחלה למשוואה עבור פליטה אפס בין השעות פבוקר ל-c=110.5 בבוקר בבוקר בבוקר ל-t=0 ב-t=0 בבוקר):

$$c(t) = 110.5 \cdot \exp(-1.029 \cdot t)$$

ניקח את הריכוז בשעה 17:00 בין המשוואה הנ"ל ( $c=0.03~\mu g/m^3$ ) כתנאי המשוואה עבור פליטה קבועה בין השעות ניקח את הריכוז בשעה t=0 ב-17:00 בהנחה של t=0:

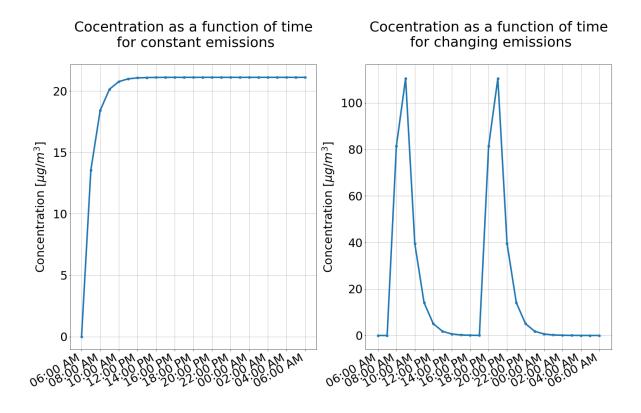
$$c(t) = -126.64 \cdot \exp(-1.029 \cdot t) + 126.67$$

שעות אפס בין השעות עבור ( $c=110.5~\mu g/m^3$ ) לפי המשוואה לפי 19:00 כתנאי התחלה עבור לפי שוב, ניקח את הריכוז בשעה t=0 לפי בבוקר למחרת (בהנחה של t=0):

$$c(t) = 110.5 \cdot \exp(-1.029 \cdot t)$$

(Integrate your calculated concentration over the whole day to make sure you do not violate any of the above assumptions!)

# d. Plot your results. (1 h temporal resolution)



e. What is the "time constant" of the concentration changes? (h)

Concentration change =  $cc = (1-e^{-1})\Delta c(\infty) = 0.63\Delta c(\infty)$ 

Time constant  $\tau$  = the time of that change

:(concentration chage-ל מתייחס ל-cc-י) \*c אבור קבוע כללי עבור קבוע פליטות), עבור מצב 1

$$cc = c^* \cdot exp(-1.029\tau) - c^*$$

$$\frac{1}{\frac{cc}{c^*} + 1} = exp(1.029\tau)$$

$$\tau = \frac{1}{1.029} [ln(\frac{c^*}{cc + c^*})]$$

עבור המקרה בשאלה c,1 יש לנו רק שינוי אחד בריכוז ולכן אם נציב:

$$cc = 0.63 * 21.11 = 13.3 \mu g/m^3$$

$$c* = \text{-}21.11 \; \mu \text{g/m}^3$$

 $\tau = 0.966 \text{ h}$ 

צבור מצב 2 (אין פליטות), עבור 2 כללי:

$$\tau = \frac{1}{1.029} \left[ ln\left(\frac{c^*}{cc}\right) \right]$$

עבור המקרה בשאלה c,2 - במצב בו הריכוז עולה בעקבות פליטות (מצב 1), הריכוז אינו מגיע לרויה (של - c,2 - במצב בו הריכוז עולה בעקבות הריכוז ההתחלתי של 110.5 $\mu$ g/m³ אלא למקסימום של 110.5 $\mu$ g/m³ (נזניח את הריכוז ההתחלתי של 110.5

$$cc = 0.63 * 110.5 = 69.615 \mu g/m^3$$

$$c* = 110.5 \, \mu g/m^3$$

 $\tau = 0.966 \text{ h}$ 

עבור המקרה בשאלה c,2 - במצב בו הריכוז יורד כאשר אין פליטות (מצב c):

$$cc = 110.5 - 0.63 * 110.5 = 40.885 \ \mu g/m^3$$
  $c* = 110.5 \ \mu g/m^3$ 

#### $\tau = 0.966 \text{ h}$

- f. Based on (d), which emission pattern fits the descriptions and assumptions of the problem. לפי הגרפים, ניתן לראות כי פליטות שאינן קבועות בזמן הן אלו שמתאימות להנחות הבעיה מאחר והריכוז ב-6 בבוקר יירד לאפס.
  - 2. What should be the maximum allowed emission of benzene in HBA such that the daily ambient air quality standard (3.9  $\mu$ g/m<sup>3</sup>) is not violated?

עבור מקרה של פליטות קבועות, נדרוש שהריכוז אחרי 24 שעות (כי אני מניחה שכל יום ב6 בבוקר הריכוז מתאפס). לכן:

$$c(t) = -\frac{E}{\alpha} \cdot \exp(\frac{-\alpha \cdot t}{V}) + \frac{E}{\alpha}$$

$$C(t=24) = -E \max/\alpha * \exp(-\alpha * 24/V) + E \max/\alpha = 3.9$$

$$E_{max} = 3.9*\alpha / (1-exp(-\alpha*24/V)) = 21.06 \cdot 10^9 \,\mu g/h \approx 185 \,T/year$$

עבור מקרה של פליטות משתנות, נדרוש שהפיק שקורה אחרי שעתיים של פליטה לא יעבור את המקסימום ריכוז שמותר:

$$C(t=2) = -E_{max}/\alpha * exp(-\alpha*2/V) + E_{max}/\alpha = 3.9$$

$$E_{max} = 3.9*\alpha / (1-exp(-\alpha*2/V)) = 24.1 \cdot 10^9 \,\mu g/h \approx 35 \,T/year$$

3. Repeat Q1 but now assume that airborne benzene participates in a first order reaction that consumes it. The reaction rate is  $10^5 \, \text{min}^{\text{-1}}$ .

נפתור בצורה כללית:

$$V \cdot \frac{dc(t)}{dt} = E - \alpha \cdot c(t) - r \cdot V \cdot c(t)$$

$$mark \quad \beta = \alpha + r \cdot V$$

$$\int \frac{V \cdot dc(t)}{E - \beta \cdot c(t)} dc = \int dt$$

$$\frac{-V}{\beta} \cdot \ln(E - \beta \cdot c(t)) + C_1 = t + C_2$$

$$c(t) = C^* \cdot \exp(-\frac{\beta \cdot t}{V}) + \frac{E}{\beta}$$

נחשב שוב את הקבוע לפי ההנחה כי ב6 בבוקר הריכוז אפס ונקבל פיתרון דומה לשאלה 1.

נציב את הערכים במשוואה:

$$\begin{split} r = & 10^5 \text{ min}^{-1} = 6*10^6 \text{ h}^{-1} \\ V = & \text{H} \bullet \text{W} \bullet \text{L} = 5.25 \bullet 10^9 \text{ m}^3 \\ u = & 2 \text{ m/s} = 7200 \text{ m/h} \\ ^{A}{}_{2} = & \text{H} \bullet \text{W} = 150 \bullet 5000 \text{ m}^2 \\ \alpha = & u \bullet \text{A}_{2} = 5.4 \bullet 10^9 \text{ m}^3 \text{/h} \\ \beta = & \alpha + \text{r} \bullet \text{V} = 5.4 \bullet 10^9 + 6 \bullet 10^6 *5.25 \bullet 10^9 = 3.15 \bullet 10^{16} \text{ m}^3 \text{/h} \\ \beta / V = & 6 \bullet 10^6 \text{ h}^{-1} \\ E = & 1000 \text{ T/year} = 114 \text{ kg/h} = 114 \bullet 10^9 \text{ \mug/h} \end{split}$$

$$E/\beta = 3.6*10^{-6} \,\mu g/m^3$$

0.0000125

0.0000100

0.0000075

0.0000050

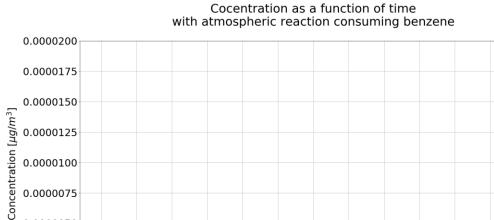
0.0000025

0.0000000

ונקבל:

$$c(t) = -3.6 \cdot 10^{-6} \cdot \exp(-6 \cdot 10^{6} \cdot t) + 3.6 \cdot 10^{-6}$$

נשרטט את התוצאות:



a. What is the effect of benzene atmospheric reaction on its ambient concentrations?

12:00 PM 16:00 PM 20:00 PM 20:00 PM 00:00 PM 00:00 AM 04:00 AM

נראה שהאפקט של ריאקציה כזאת הוא חזק ביותר ובעצם משאיר את הריכוזים באוויר אפסיים. מצב של פליטה לא ענק, כך שנישאר בסדרי גודל beta גדל, הביטוי בסדרי והאקספוננט גדול וגם אם E אדל האחר והאקספוננט גדול בסדרי אודל אפסיים ולכן לא המשכתי לפתור. כולי תקווה שאכן קיימות ריאקציות כאלה במציאות:)