# EB – Exame 2023 Resolução

Felipe B. Pinto 61387 – MIEQB

11 de janeiro de 2024

### Conteúdo

Questão 1	2 Q1	uestão 6
Questão 4	3 Q	uestão 7 6
Questão 5	4	

Crescimento microbiano em 4 fases

Q1 a.

identificar fazes e propor balanço material

#### Resposta

(i) lag

Inicialmente as bactérias estão se adaptando ao meio sem haver producão significativa de produto ou crescimento da população

 $r_{metabolismo} n_{micro}$ 

(ii) Fase esponencial

Aqui o crescimento microbiano se dá em função do numero de celulas usando de todo os recursos de forma ambudante

 $r_{metabolismo} n_{micro} + r_{crescimento} \left( \Delta n_{micro} + n_{micro} \right)$ 

(iii) Estacionária

A cultura atingiu um equilíbrio entre multiplicação e morte celular e é uma questao de tempo até que os gastos energéticos do metabolismo e multiplicação depletem os recursos iniciando a fase da morte  $r_{metabolismo}$   $n_{micro, max}$ 

(iv) Morte

Recursos se tornam escassos levando a um maior numero de morte que de multiplicações resultando declive de população  $r_{metabolismo}$   $n_{micro}$ 

Q1 b.

quando a taxa de cresc p conc em mss é diff para em numero

Resposta

Quando falta substrato

impacto da viscosidade do meio sobre:

Q4 a.

Transf de massa global  $K_l$ 

Resposta

um ambiente mais viscoso impede o livre transito de gases e substratos no meio, impedindo.

Q4 b.

area Interf gás liquido

Resposta

A area interfacial se dá pelas bolhas que são maiores em um meio mais viscoso diminuindo a area interf por volume

Q4 c.

V de transf de o2 Depende da area interfacial, será afetado negativamente

• 
$$M_{wS} = 24.2 \, \text{g mol}$$

• 
$$M_{w \, s=504.4 \, \text{g mol}}$$

• 2 reat em série CSTR, PFR • 
$$K_s = 10 \,\mathrm{g/L}$$

• 
$$F = 100 \,\mathrm{L}\,\mathrm{h}^{-1}$$

• 
$$S_0 = 60 \,\mathrm{g} \,\mathrm{L}$$

• 
$$v_{s \text{ max}} = 0.75 \,\mathrm{g} \,\mathrm{(S)/g} \,\mathrm{(X)} \,\mathrm{h}$$

• 
$$S_2 = 0.15 \,\mathrm{g}\,\mathrm{L}$$

• 
$$\mu_{\rm max} = 0.21 \, {\rm h}^{-1}$$

• 
$$K_s = 10 \,\mathrm{g/L}$$

• 
$$m_s = 0$$

$$aC_{3}H_{8}O_{3} + bNH_{3} \longrightarrow xC_{18}H_{32}O_{16} + pCH_{1.8}O_{0.5}N_{0.17} + cCO_{2} + dH_{2}O_{10}$$

Q5 a.

Coeff de rendimento  $Y_{P/S}/(\text{mol }(P)/\text{mol }(S))$  no reator 1

• 
$$Y_{X/S} = 0.16 \,\mathrm{g}\,\mathrm{(X)/g}\,\mathrm{(S)}$$
 •  $Y_{X/P} = 4.41 \,\mathrm{g}\,\mathrm{(X)/g}\,\mathrm{(P)}$ 

• 
$$Y_{X/P} = 4.41 \,\mathrm{g} \,(\mathrm{X})/\mathrm{g} \,(\mathrm{P})$$

#### Resposta

$$Y_{P/S} = \frac{Y_{X/S}}{Y_{X/P}} = \frac{0.16 \frac{g (X)}{g (S)} M_{wS} g (S)/\text{mol (S)}}{4.41 \frac{g (X)}{g (P)} M_{wP} g (P)/\text{mol (P)}} =$$

$$= \frac{0.16 M_{wS}}{4.41 M_{wP}} \frac{\text{mol (P)}}{\text{mol (S)}} = \frac{0.16 * 92.1}{4.41 * 504.4} \frac{\text{mol (P)}}{\text{mol (S)}} \cong$$

$$\cong 6.625 E^{-3} \frac{\text{mol (P)}}{\text{mol (S)}}$$

- · CSTR
- $V = 50 \,\mathrm{m}^3$
- $z=2.5\,\mathrm{m}$
- $F = 8 \,\mathrm{m}^3 \,\mathrm{h}^{-1}$
- 1.2 vvm
- $d = 0.08 \, \text{mM}$
- · Estado estacionário

- $Cp_{0_2} = 1.03 \,\text{mM}$
- Tensão sup do ar:  $65 \,\mathrm{g/s^2}$
- $\rho_{ar}=1.4\,\mathrm{mg/cm^3}$
- Coeff de transf de massa global: 0.037 cm s<sup>-1</sup>
- Dif de  $O_2$ :  $2 E^{-5} cm^2/s$
- $\rho_{cultura} = 1 \,\mathrm{g/cm^3}$

Encontre a v de trasnf de O2 (kg  $(O_2)$   $L^{-1}$   $h^{-1}$ ) body

• 
$$V = 50 \, \text{m}^3$$

• 
$$T = 45$$
 °C

• 
$$F = 12 \,\mathrm{m}^3/\mathrm{h}$$

• 
$$1 \, \text{kW/m}^3$$

• 
$$Cp_{H_2O} = 75.4 \,\mathrm{J/mol}\,^{\circ}\mathrm{C}$$

• 
$$Q = 460 \,\mathrm{kJ/mol} \,\mathrm{(O_2)}$$

### Determine temp de saída $T_1$

### Resposta

$$T_1 = T_0 + \Delta T$$
;

$$\Delta H = \Delta H_{rn} + W_s;$$

$$\Delta H = \Delta H_{rn} + W_s;$$

$$\Delta H_{rn} = Q * C_{0_2} * V = \begin{pmatrix} 460 \text{ kJ/mol } * \\ 1.5 \text{ g/L h} & * \\ 1000 \text{ L/m}^3 & * \\ 3600^{-1} \text{ h/s} & * \\ 32^{-1} \text{ mol/g} & * \\ 50 \text{ m}^3 \end{pmatrix} \cong 299.479 \text{ kJ/s};$$

$$W = 1 \text{ kW/m}^3 50 \text{ m}^3 = 50 \text{ kW};$$

$$W_s = 1 \,\text{kW/m}^3 \,50 \,\text{m}^3 = 50 \,\text{kW};$$

$$\Delta H \cong 299.479 \,\text{kJ/s} + 50 \,\text{kJ/s} \cong 349.479 \,\text{kJ/s} =$$

$$= M C p \Delta T =$$

$$= (v*\rho_{\rm H_2O})\, \left(75.4\,\rm J/mol\,^{\circ}C\,\frac{\rm mol}{\it M_{\rm w\,H_2O}\,\rm g}\right)\,\Delta T =$$

$$= (12 * 1000 \text{ kg/h}) \left(75.4 \text{ J/mol} \, ^{\circ}\text{C} \, \frac{\text{mol}}{18 \, \text{g}}\right) \Delta T \implies$$

$$\implies T_1/^{\circ}C = 10 + \frac{349.479}{\frac{12*1000}{3600}\frac{75.4}{18}} \cong 35.029$$