

GUJARAT TECHNOLOGICAL UNIVERSITY**Diploma Examination****Subject code:340504****Subject Name: MassTransfer-1****Date: 08 /07 /2010****Time: 10:30am-1:00pm****Total Marks: 70****Instructions:**

1. Attempt all questions.
2. Make suitable assumptions wherever necessary.
3. Figures to the right indicate full marks.
4. English version is Authentic

Q.1 Define the Terms : **14**
 1. Eddy diffusion 2. Cascade 3. Leaching 4. Molar flux
 5. Concentration Gradient 6. Real Tray 7. Stage efficiency

Q.2
 (a) What is Extraction? Discuss Industrial Application of Extraction **07**
 (b) Discuss effect of Temperature, Pressure and Concentration on Diffusion **07**

OR

(b) Derive the equation $J_A = -J_B$ **07**
Q.3 (a) Derive equation for steady state diffusion of A through non diffusing B **08**
 (b) Explain Tray efficiency, Murphy efficiency and Overall efficiency **06**

OR

Q.3 (a) Discuss Film theory and Surface renewal theory **08**
 (b) Explain In place Leaching and Heap Leaching **06**

Q.4
 (a) Nitrogen (A) is diffusing through oxygen (B) under a system pressure of $1.03 \times 10^5 \text{ N/m}^2$ and 298 k. The partial pressure of Nitrogen at two planes 5.2 mm apart is 13500 and 6200 N/m^2 . If the diffusivity of the mixture under this condition is $1.35 \times 10^{-5} \text{ m}^2/\text{s}$. Calculate the molar flux of Nitrogen. Oxygen is non diffusing **10**
 (b) Differentiate Molecular Vs. Eddy diffusion **04**

OR

Q. 4 Nicotine (C) in a Water (A) solution containing 1% nicotine is to be extracted with kerosene (B) at 20°C water and kerosene are essentially insoluble. **14**
 (i) Determine the percentage extraction of nicotine if 100 kg feed solution is extracted once with 180 kg solvent
 (ii) Repeat for three theoretical extraction using 60 kg solvent each.

Data:

$x = \frac{\text{Kg nicotine}}{\text{Kg water}}$	0	0.001011	0.00246	0.00502	0.00751	0.00998	0.0204
$y = \frac{\text{Kg nicotine}}{\text{Kg kerosene}}$	0	0.000807	0.001961	0.00456	0.00686	0.00913	0.0187

Q.5 Explain With neat sketch in detail **14**
 1. Centrifugal Extractor 2. Mixer and Settler

OR

Q.5 Explain With neat sketch in detail **14**
 1. Boll man Extractor 2. Shank system

સૂચના:

1. તમામ પાંચ પ્રશ્નોના જવાબ ફરજીયાત છે.
2. જરૂર જણાય ત્યાં યથાયોગ્ય ધારણાઓ બાંધવી.
3. જમણી બાજુ દર્શાવેલ આંકડા પ્રશ્નોના પૂરા ગુણ દર્શાવે છે.
4. અંગ્રેજી પત્ર આધારભૂત ગણાશે.

પ્રશ્ન-૧	વ્યાખ્યા લખો. (૧) એડી ડિફ્યુસન (૨) કાસ્કેડ (૩) મોલર ફ્લક્સ (૪) લીચીંગ (૫) કોન્સન્ટ્રેશન ગ્રેડિયન્ટ (૬) રીયલ ટ્રે (૭) સ્ટેજ એફિસિયન્સી	૧૪																
પ્રશ્ન-૨	અ એક્ષ્ટ્રેક્શન શુદ્ધે ? તેની ઔદ્યોગિક ઉપયોગિતા લખો. બ ડિફ્યુસન ઉપર તાપમાન દબાણ અને કોન્સન્ટ્રેશનની અસર લખો. અથવા બ સાબિત કરો કે $J_A = -J_B$	૦૭ ૦૭ ૦૭																
પ્રશ્ન-૩	અ સ્થિર અવસ્થા માટે A ડિફ્યુસીવ અને B નોન ડિફ્યુસીવ માટેનું સુત્ર તારવો બ ટ્રે એફિસિયન્સી, મર્ફી એફિસિયન્સી અને ઓવરઓલ એફિસિયન્સી વિશે સમજાવો. અથવા	૦૮ ૦૬																
પ્રશ્ન-૩	અ ફિલ્મ થિયરી અને સર્ફેસ રીન્યુઅલ થિયરી વિશે ચર્ચા કરો. બ ઇન પ્લેસ લીચીંગ અને હીપ લીચીંગ વર્ણવો.	૦૮ ૦૬																
પ્રશ્ન-૪	અ નાઇટ્રોજન (A) એ ઓક્સિજન(B) માંથી ડિફ્યુસ થાય છે. આ સમયે સીસ્ટમનું દબાણ 1.03×10^4 ન્યુટન/મી ^૨ અને તાપમાન ૨૯૮ K છે. ૫.૨ મી.મી દૂર આવેલ બે સમતલ પર નાઇટ્રોજનનું આંશિક દબાણ અનુક્રમે ૧૩૫૦૦ ન્યુટન/મી ^૨ અને ૬૨૦૦ ન્યુટન/મી ^૨ છે. જો ઉપરોક્ત દબાણ અને તાપમાને મિક્સરની ડિફ્યુસીવિટી 1.35×10^{-4} મી ^૨ /સેકન્ડ હોય, તો નાઇટ્રોજનનું મોલર ફ્લક્સ ગણો. ઓક્સિજન (B) નું ડિફ્યુસન થતું નથી. બ મોલેક્યુલર ડિફ્યુસન અને એડી ડિફ્યુસન નો તફાવત લખો. અથવા	૧૦ ૦૪																
પ્રશ્ન-૪	નીકોટીન (C) ના પાણી(A)માં બનાવેલા ૧% સાંદ્રતા વાળા દ્રાવણને ૨૦ °C તાપમાને કેરોસીન(B) ની મદદથી એક્ષ્ટ્રેક્શન કરવામાં આવે છે. કેરોસીન એ અદ્રાવ્ય છે. (૧) જો ૧૦૦ કિલો દ્રાવણનું ૧૮૦ કિલો સોલ્વન્ટની મદદથી એક્ષ્ટ્રેક્શન કરવામાં આવે તો કેટલા % નીકોટીન એક્ષ્ટ્રેક્ટ થાય. (૨) ઉપરોક્ત પ્રક્રીયા ૬૦ કિલો સોલ્વન્ટ વાપરી ત્રણ સૈધાંતિક સ્ટેજ માટે કરો	૧૪																
	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <tr> <td style="padding: 5px;">$x = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો પાણી}}$</td> <td style="padding: 5px;">૦</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૧૦૧ ૧</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૨૪૬</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૫૦૨</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૭૫૧</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૯૯૮</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૨૦૪</td> </tr> <tr> <td style="padding: 5px;">$y = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો. કેરોસીન}}$</td> <td style="padding: 5px;">૦</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૦૮૦ ૭</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૧૯૬ ૧</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૪૫૬</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૬૮૬</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૦૯૧૩</td> <td style="padding: 5px;">૦.૦૧૮૭</td> </tr> </table>	$x = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો પાણી}}$	૦	૦.૦૦૧૦૧ ૧	૦.૦૦૨૪૬	૦.૦૦૫૦૨	૦.૦૦૭૫૧	૦.૦૦૯૯૮	૦.૦૨૦૪	$y = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો. કેરોસીન}}$	૦	૦.૦૦૦૮૦ ૭	૦.૦૦૧૯૬ ૧	૦.૦૦૪૫૬	૦.૦૦૬૮૬	૦.૦૦૯૧૩	૦.૦૧૮૭	
$x = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો પાણી}}$	૦	૦.૦૦૧૦૧ ૧	૦.૦૦૨૪૬	૦.૦૦૫૦૨	૦.૦૦૭૫૧	૦.૦૦૯૯૮	૦.૦૨૦૪											
$y = \frac{\text{કિલો. નીકોટીન}}{\text{કિલો. કેરોસીન}}$	૦	૦.૦૦૦૮૦ ૭	૦.૦૦૧૯૬ ૧	૦.૦૦૪૫૬	૦.૦૦૬૮૬	૦.૦૦૯૧૩	૦.૦૧૮૭											
પ્રશ્ન-૫	આકૃતિ સાથે વર્ણવો (૧) સેન્ટ્રિફ્યુગલ એક્ષ્ટ્રેક્ટર (૨) મિક્સર અને સેટલર અથવા	૧૪																
પ્રશ્ન-૫	આકૃતિ સાથે વર્ણવો (૧) બોલમેન એક્ષ્ટ્રેક્ટર (૨) શાંક સિસ્ટમ	૧૪																
