Tarea 23. Una planta química produce oxíge­no median­te la licuefacción de aire y sepa­rándolo en sus gases componen­tes me­diante destilación fraccio­nada. La pure­za del oxígeno es función de la tempera­tura del condensador principal y de la relación de presión entre las columnas supe­rior e inferior. Las condicio­nes actuales de opera­ción son temperatura

E1 = -220oC y relación de presión E2 =1.2. Usando los siguientes datos realice un análisis del diseño 2 a la 2 con puntos centrales y realice la interpretación correspondiente. (Crear el diseño en el Statgraphics usando los niveles codificados)

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Temperatura =X1 | Razon de Presion =X2 | Temperatura =E1 | Razon de Presion =E2 | Pureza |
| -1 | -1 | -225 | 1.1 | 82.8 |
| 1 | -1 | -215 | 1.1 | 84.7 |
| -1 | 1 | -225 | 1.3 | 83.5 |
| 1 | 1 | -215 | 1.3 | 85 |
| 0 | 0 | -220 | 1.2 | 84.1 |
| 0 | 0 | -220 | 1.2 | 84.5 |
| 0 | 0 | -220 | 1.2 | 83.9 |
| 0 | 0 | -220 | 1.2 | 84.3 |