**Kimya Mühendisliği Laboratuvarı – II**

**Distilasyon Kolonu Uygulamaları (8. Deney)**

**Deneysel Veriler**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Deneysel Veriler** | **Grup 1** | **Grup 2** | **Grup 3** | **Grup 4** | **Grup 5** | **Grup 6** |
| Kaynatıcının ilk hacmi (V) | 8 Litre | 15 Litre | 20 Litre | 10 Litre | 12 Litre | 18 Litre |
| Başlangıçta kaynatıcıdan alınan numunenin kırılma indisi | 1,445 | 1,442 | 1,455 | 1,463 | 1,451 | 1,469 |
| Metilen klorür (MA) | 84,9 g/mol | 84,9 g/mol | 84,9 g/mol | 84,9 g/mol | 84,9 g/mol | 84,9 g/mol |
| Metilen klorür (ρ) | 1,33 g/cm3 | 1,33 g/cm3 | 1,33 g/cm3 | 1,33 g/cm3 | 1,33 g/cm3 | 1,33 g/cm3 |
| Triklor etilen (MA) | 131,4 g/mol | 131,4 g/mol | 131,4 g/mol | 131,4 g/mol | 131,4 g/mol | 131,4 g/mol |
| Triklor etilen (ρ) | 1,46 g/cm3 | 1,46 g/cm3 | 1,46 g/cm3 | 1,46 g/cm3 | 1,46 g/cm3 | 1,46 g/cm3 |
| Kaynatıcı içeriğinin distilasyon sonundaki mol miktarı (W2) | 85 mol | 125 mol | 115 mol | 95 mol | 110 mol | 130 mol |

**NOT 1:** *Raporun hesaplamalar kısmında;* kaynatıcıdaki M.K. %’si, kaynatıcıdaki T.K.E. %’si, karışımın yoğunluğu (g/L), karışımın ağırlığı (kg), kaynatıcıdaki M.K. mol sayısı, kaynatıcıdaki T.K.E. mol sayısı, karışımın mol sayısı (W1), distilasyon işlemi sonucunda kaynatıcı kaptaki M.K mol kesrı (xw2) ve ayrıca ppt sunumunda yer alan ödev sorusu olmalıdır.

**NOT 2:** Kaynatıcıdaki M.K. %’si, kaynatıcıdaki T.K.E. %’si, karışımın yoğunluğu (g/L), karışımın ağırlığı (kg), kaynatıcıdaki M.K. mol sayısı, kaynatıcıdaki T.K.E. mol sayısı, karışımın mol sayısı (W1) hesaplanırken her grup kendi grup numarası altında kalan deneysel verileri kullanmalıdır.

**NOT 3:** Distilasyon işlemi sonucunda kaynatıcı kaptaki M.K mol kesri (xw2) hesaplanmasında tüm gruplar ortak olarak aşağıdaki grafiği kullanacaklardır (Kaynatıcı kaptaki M.K mol kesrı (xw2) Rayleigh eşitliği ve grafik kullanılarak hesaplanabilir.).

*M.K-T.K.E sistemi için distilasyon verileri*