WAS PASSIERT BEIM DESTILLIEREN?

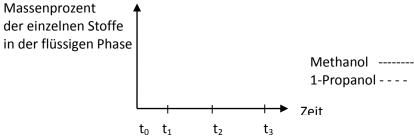
- 1. Lies den Punkt "Trennverfahren" in der → Zusammenfassung "Kapitel 2" und → Experimentieren "Destillieren..." genau durch.
- 2. Übertrage die 3 Diagramme auf dein Lösungsblatt und vervollständige sie entsprechend folgender Angaben:

Aus 2 kg einer Mischung von 40% (m/m) Methanol (bp: 64°C) und 60% (m/m) 1-Propanol (bp.: 97°C) wird in einer geeigneten Destillationsapparatur von Raumtemperatur ausgehend durch langsame Zufuhr von Wärmeenergie Methanol aus dem Gemisch abdestilliert. (der Zusatz (m/m) bedeutet in diesem Zusammenhang Massenprozent)

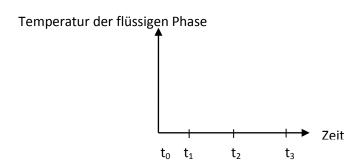
- t₀: Startzeitpunkt
- Zum Zeitpunkt t₁ beginnt Methanol zu Sieden
- Zum Zeitpunkt t₂ ist Methanol vollständig abdestilliert
- Zum Zeitpunkt t₃ beginnt Propanol zu Sieden

Vervollständige folgende Diagramme so weit wie möglich bis t₃:

(die Diagramme beziehen sich auf das Gemisch im Destillationskolben, aus dem das Gemisch abdestilliert wird)



Gesamtmasse der flüssigen Phase Zeit



3. Lösungsblatt in die Mappe einheften.