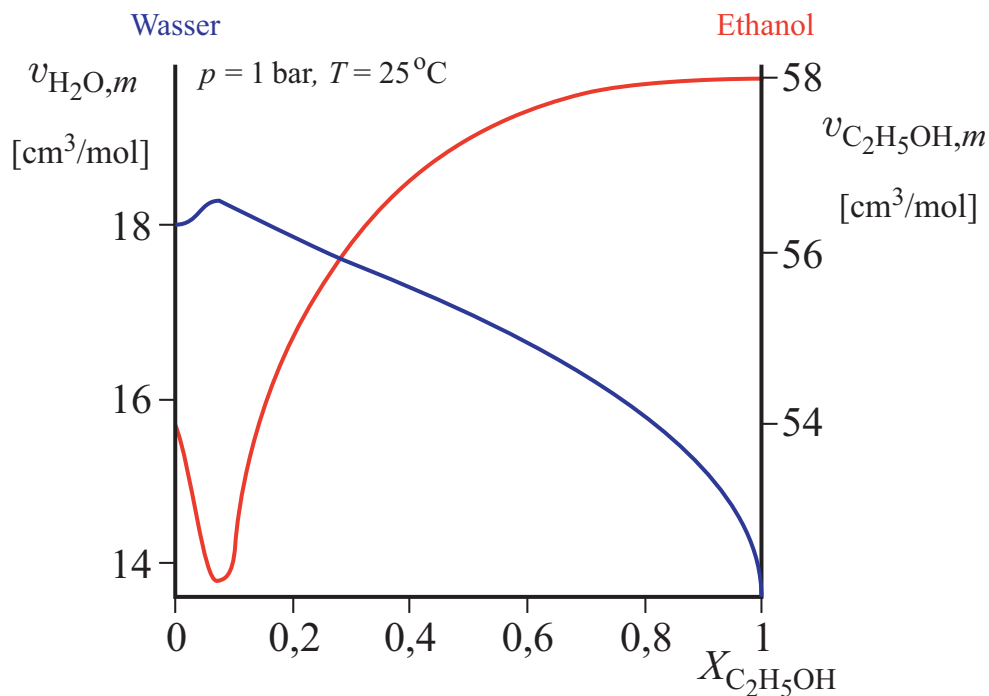
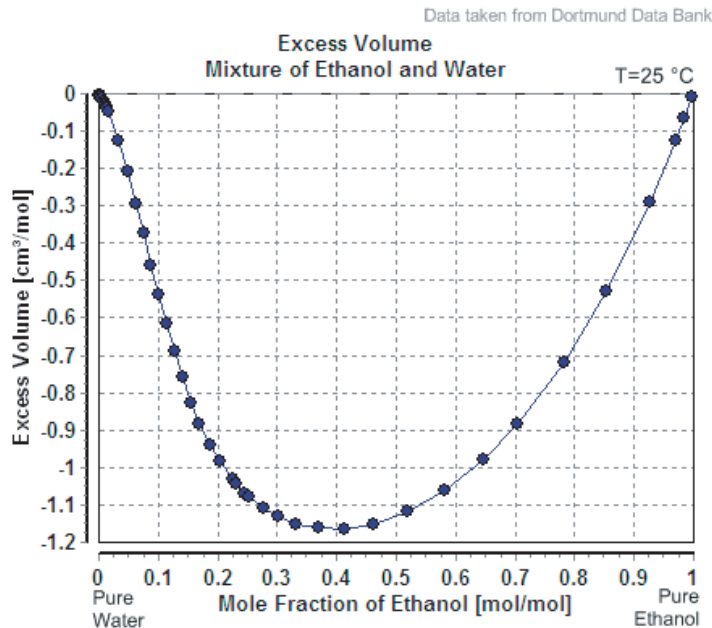


Thermodynamik II Aufgabe 3.2s

Thema: *Partielles molares Volumen, Exzessvolumen*

Ein Betrüger versucht bei 25 °C aus 30 Liter reinem Ethanol und 70 Liter destilliertem Wasser 100 Liter Wodka herzustellen.

Geg.: Diagramme des Exzess-Volumens und der partiellen Molvolumina von Ethanol-Wasser-Gemischen



Ges.:

- Wird ihm das gelingen? Begründung!
- Wenn nein, welche Volumina hätte er mischen müssen, um das gewünschte Volumen des Getränks mit dem gleichen Alkoholgehalt zu erhalten?