

12. Übung zur Allgemeinen Chemie

01.02.2023

WS 2022/23

12.1

Bernsteinsäure löst sich in Wasser bei 0 °C mit 3,0 und bei 20 °C mit 7,0 g in 100 g Wasser. Bestimmen Sie die Lösungswärme.

12.2

Aus 10 kg n-Butan werden durch Oxidation mit Luft bei 180 °C und 65 bar 3 kg Methylketon gewonnen. Wie groß ist die Ausbeute?

12.3

Die Gleichgewichtskonstante der Essigsäuredissoziation beträgt $1,8 \cdot 10^{-5}$ mol/l. Berechnen Sie die Konzentration der Acetationen in einer Lösung, die 0,01 M an HCl und 0,01 M an Essigsäure ist. Nutzen Sie bei der Rechnung mögliche Vereinfachungen.