

Equilibrium partitioning of organic compounds

▶ [Some fundamentals ...](#)

▶ [Summary and further information](#)

▶ [Self test](#)

▼ [Problems](#)

↓ [Question 1](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 2](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 3](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 4](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 5](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 6](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 7](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 8](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 9](#)

↓ **Answer**

↓ [Question 10](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 11](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 12](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 13](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 14](#)

↓ [Answer](#)

↓ [Question 15](#)

↓ [Question 16](#)

↓ [Question 17](#)

Question 9

If we double the mass of compound i in a system containing n phases, what happens to the equilibrium concentrations in the n phases?

Answer: The equilibrium concentrations in all phases n must double.



↓  [Question 18](#)

↓  [Answer](#)

▶ [Advanced problems](#)

● [FAQ](#)