

## ВЗАИМНАЯ РАСТВОРИМОСТЬ ЖИДКОСТЕЙ

### Учебно-целевые задачи:

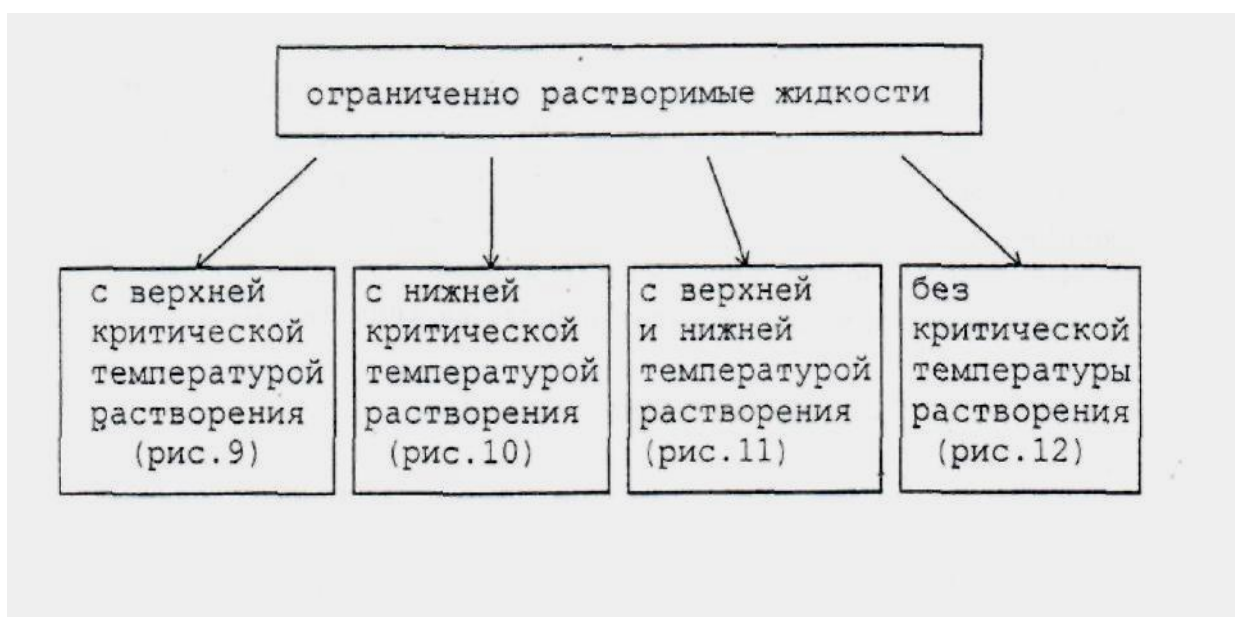
1. Уметь анализировать диаграммы взаимной растворимости в системах различного типа.

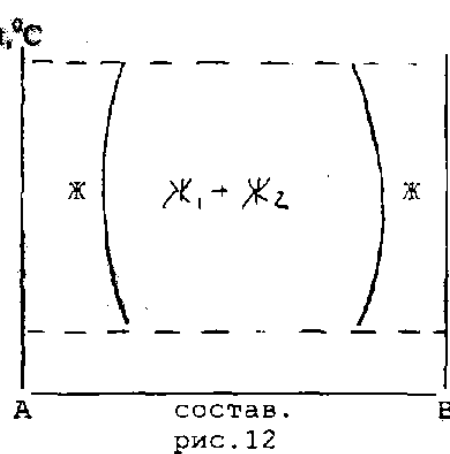
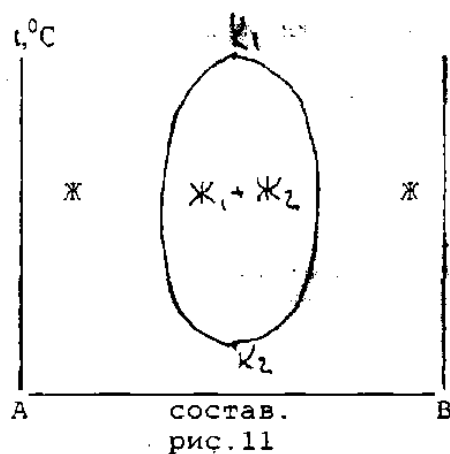
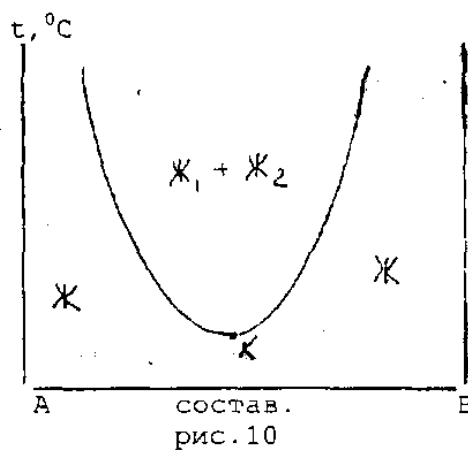
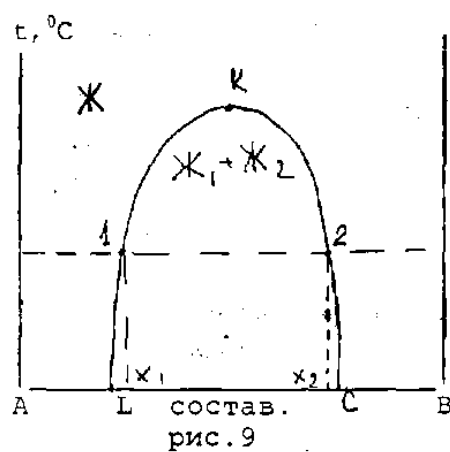
По растворимости друг в друге жидкие системы можно разделить на три группы:

- полностью нерастворимые друг в друге (вода - ртуть);
- ограниченно растворимые друг в друге (вода - фенол);
- неограниченно растворимые друг в друге (вода - спирт).

Ограниченно растворимыми называют жидкости, которые в пределах определенных концентраций и температур образуют одну гомогенную фазу; в другой области концентраций и температур система становится гетерогенной.

По характеру зависимости взаимной растворимости от температуры ограниченно растворимые жидкости делят на четыре типа:





Кривая LK (рис.9) характеризует зависимость растворимости компонента В в А, а КС - А в В от температуры. Выше кривой LKS находится поле гомогенного состояния системы, слева ненасыщенный раствор В в А, справа А в В. Область под кривой LKS отвечает двухфазному состоянию системы. Температуру, чуть выше которой наступает неограниченная взаимная растворимость компонентов, называют **верхней критической температурой растворения** (точка К).