

Рис. II-17. Изотермы (а) и изобары (б) для систем, образующих азеотропную смесь с максимумом температуры кипения:
 I – область $y' < x'$; II – область $y' > x'$

бинарной смеси как бы в трехкомпонентную, состоящую из исходных НКК, ВКК и азеотропа. При этом в области концентраций $y' < x'_A$ (область I на диаграммах) НКК ведет себя, как обычно, и $y' > x'$, в области же концентраций $y' > x'_A$ (область II на диаграммах) НКК и ВКК меняются ролями, в результате чего оказывается, что $y' < x'$.

Для систем с максимумом температуры кипения (рис. II-17) кривая aAa изображает изотерму и изобару жидкой фазы, а кривая bAb – соответственно, то же для равновесной паровой фазы.

При составе $x'_A = y'_A$ такая смесь развивает минимальное давление (точка A) и имеет максимальную температуру кипения, соответствующую температуре кипения азеотропа t_A . В результате, как и в предшествующем

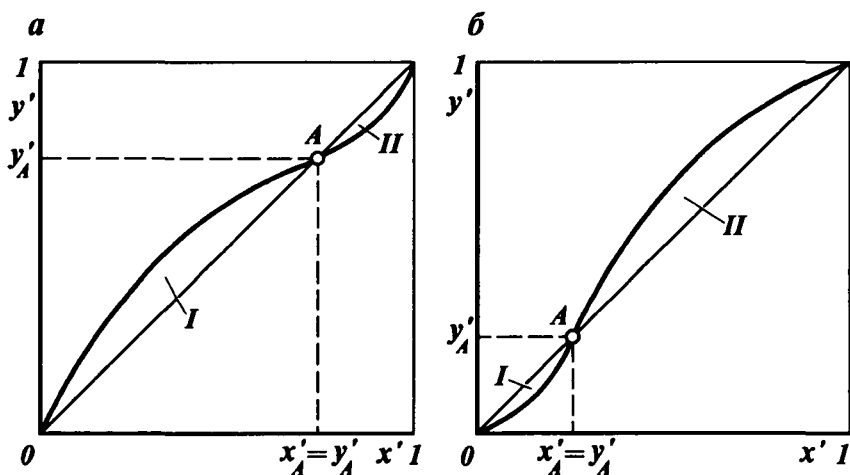


Рис. II-18. Кривая равновесия фаз при наличии азеотропа:
 а – при минимуме температуры кипения; б – при максимуме температуры кипения.
 Области I и II см. на рис II-16 и II-17