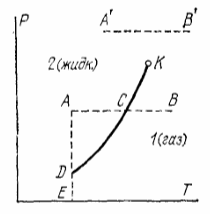
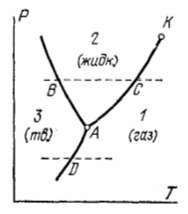
**Испарение и конденсация.**

Если нагревать жидкость в закрытой пробирке, то через некоторое время граница между жидкостью и паром станет неразличимой. Такая точка называется критической. Между твердым и жидким состоянием такой точки нет.

Возгонка – процесс, при котором вещество переходит из твердого состояния сразу в газообразное.

Тройная точка – точка, в которой вещество может находится сразу в трех состояниях.

**Зависимость давления насыщенного пара от температуры**.

Уравнение Клапейрона-Клаузиса для фазового перехода 1-го типа

Для процессов жидкость пар вводят -удельная теплота парообразования.

Пар считаем идеальным газом