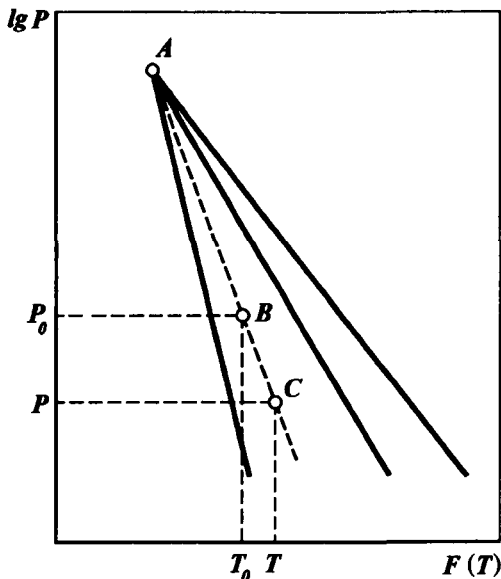


Рис. II-4. Общий вид графической зависимости давления насыщенных паров нефтепродуктов от температуры



$$\lg(P \cdot 10) = \frac{268 [F(T_0) - F(T)]}{F(T_0) - 8 \cdot 10^{-4}}, \quad (\text{II.4})$$

где P — давление насыщенных паров нефтепродукта, МПа; T и T_0 — температуры кипения нефтепродукта соответственно при давлении P и атмосферном давлении, К; $F(T)$ — функция температуры, определяемая из выражения

$$F(T) = \left(\sqrt{T^2 + 108000} - 307,6 \right)^{-1}.$$

При заданном давлении P из уравнения (II.4) можно найти также температуру кипения углеводородной смеси T .

КЛАССИФИКАЦИЯ ДВУХКОМПОНЕНТНЫХ СМЕСЕЙ ЖИДКОСТЕЙ

Двухкомпонентные (бинарные) смеси жидкостей могут быть разделены на три основные группы в зависимости от степени их взаимной растворимости:

- жидкости взаимно растворимые в любых соотношениях;
- частично растворимые;
- практически взаимно нерастворимые.

Подобная классификация в известной степени является условной. Взаимная растворимость жидкостей меняется с изменением температуры, вследствие чего некоторые жидкости, лишь частично растворимые друг в друге при одной температуре, могут стать полностью взаимно растворимыми при другой температуре.

Обычно взаимная растворимость жидкостей возрастает с повышением температуры, хотя в некоторых случаях, например, для смеси триэтиламина и воды наблюдается обратное явление.