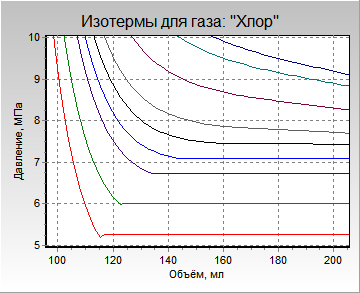
### ***Отчет по лабораторной работе №18***

### **Тема:** Определение параметров реального газа по критической точке.

### **Цель:** изучить свойства реальных газов и определить характеристические параметры а и b в уравнении Ван-дер-Ваальса.

**Рабочая формула**:



Из графика видим, что критическая точка принадлежит изотерме, изображенной синим цветом.

Pk=7,49 МПа = 74,9\*105 Па

Vk=175,03 мл = 1750,3\*10-7 м3

Tk= 419K

1. По формуле проверим полученные данные.

Расчет по критическим параметрам:

*=* 74,9\*105\*1750,3\*10-7=1310,97

2. Рассчитаем параметры a и b

м3\*моль-1

м6 \* моль-2\*Па

**Задание: Рассчитать доверительные интервалы Δа и Δb, учитывая, что шаг изменения температуры ΔТ = 5К, а точность определения давления и объёма ограничена масштабом осей координат.**