

**Изобарный процесс** ( $p = \text{const}$ )

Изобарным процессом называют квазистатический процесс, протекающий при неизменном давлении  $p$ .

Уравнение изобарного процесса для некоторого неизменного количества вещества  $\nu$  имеет вид:

$$\frac{V}{T} = \text{const} \text{ или } V = V_0 \alpha T,$$

где  $V_0$  – объем газа при температуре  $0^\circ\text{C}$ . Коэффициент  $\alpha$  равен  $(1/273,15) \text{ K}^{-1}$ . Его называют температурным коэффициентом объемного расширения газов.

**Самостоятельная работа по теме**

**Задание 1.** Заполните таблицу

процесс	Изотермический	Изобарный	Изохорный
что не меняется			
название закона			
график			
формула для закона			

**Задание 2.** Решите графическое упражнение

1. На рисунке изображены процессы, происходящие с определенной массой идеального газа. Изобразить эти процессы в осях  $(p, V)$ ,  $(p, T)$ .

