

Изопроцессы в газах

Изотермический процесс

- Для газа данной массы произведение давления газа на его объем постоянно, если температура газа не меняется.

$$PV = \frac{m}{M} RT \quad \text{- Уравнение состояния идеального газа}$$

Пусть $\frac{m}{M} RT = b = \text{const}$, тогда $P = \frac{b}{V}$

$$PV = \text{const} \quad \text{- закон Бойля-Мариотта}$$

График уравнения изотермического процесса называется **изотермой**.

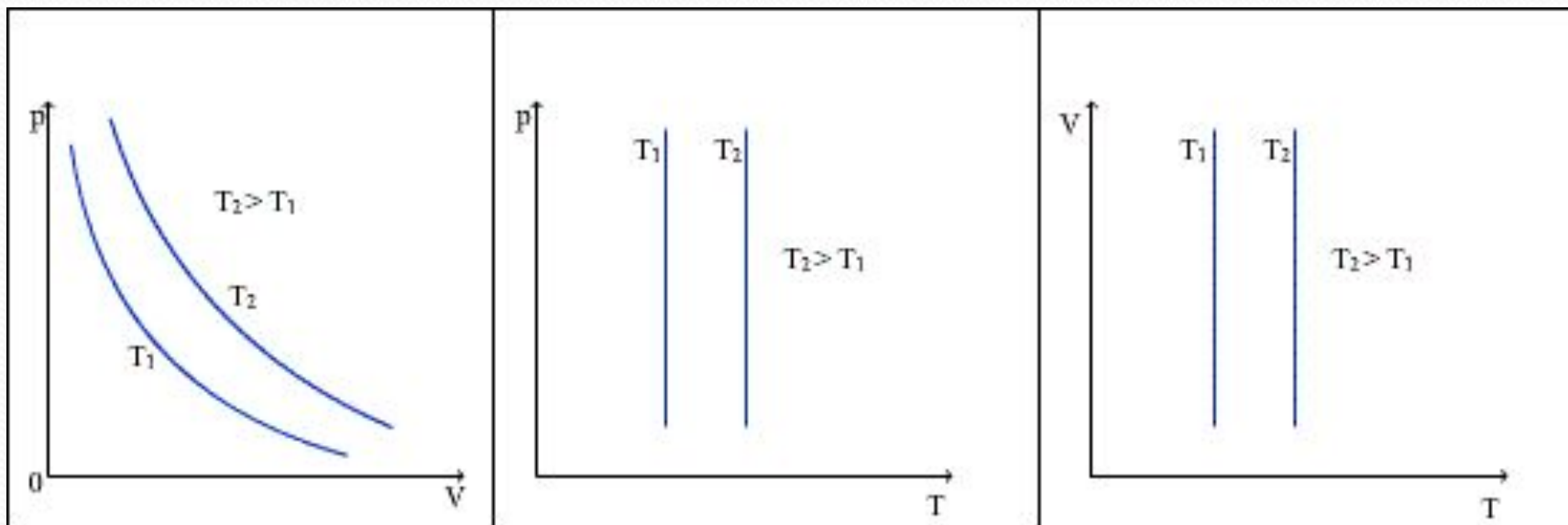
Закон экспериментально получен в:

- 1662 г. Р. Бойлем;
- 1676 г. Э. Мариоттом



Р. Бойль

Изотермический процесс



Изохорный процесс

- Процесс изменения состояния термодинамической системы при постоянном объеме называют **ИЗОХОРНЫМ**.

Пусть $m = const, M = const$, тогда $\frac{P}{T} = const$ или

$$P = P_0 \alpha T \quad - \text{Закон Шарля 1787 г.}$$

P_0 - давление газа при температуре 0°C ;

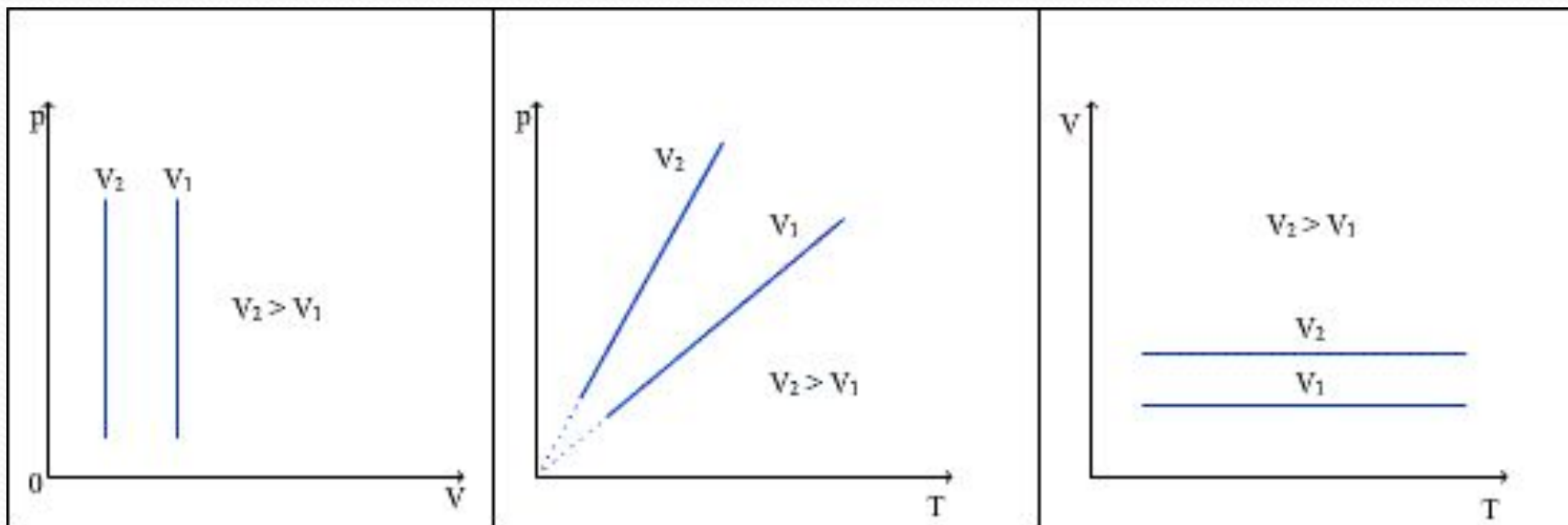
α - температурный коэффициент давления,

$$\alpha = \frac{1}{273,15} \text{K}^{-1}$$

График уравнения изохорного процесса называется **ИЗОХОРОЙ**.



Изохорный процесс



Изобарный процесс

- Для газа данной массы отношение объема к температуре постоянно, если давление газа не меняется.

Пусть $m = const, M = const$, тогда $\frac{V}{T} = const$ или

$$V = V_0 \alpha T \quad - \text{Закон Гей-Люссака 1802 г.}$$

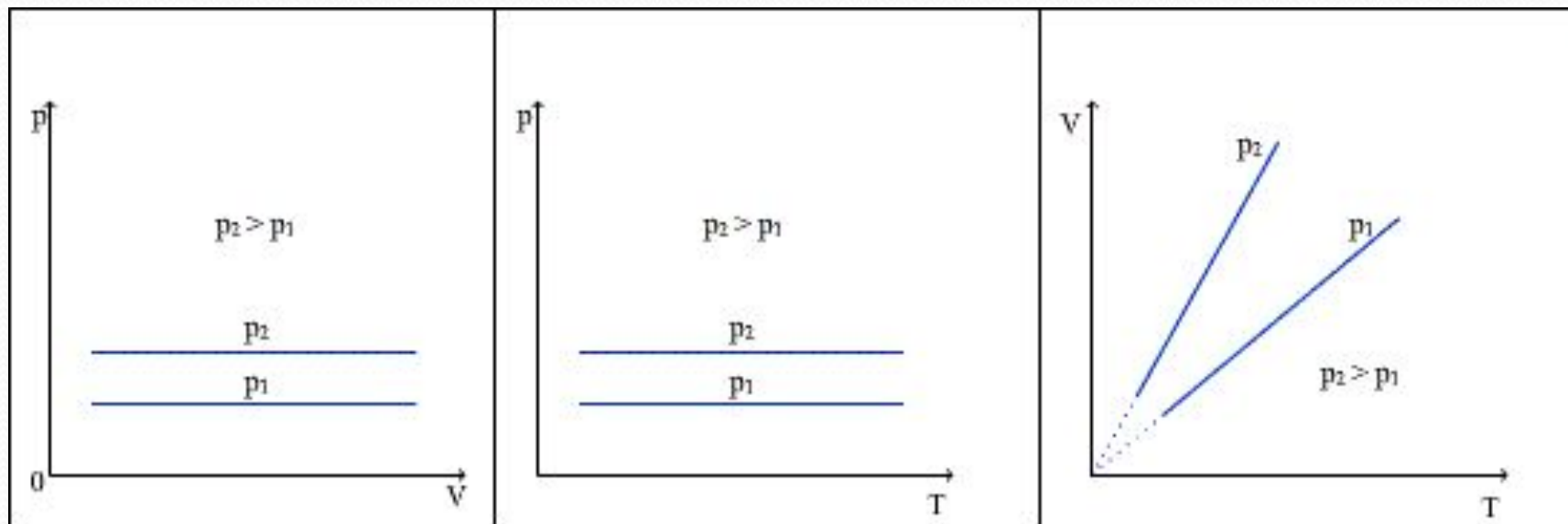
V_0 - объем, занимаемый газом при температуре 0°C ;

$$\alpha = \frac{1}{273,15} \text{K}^{-1}$$

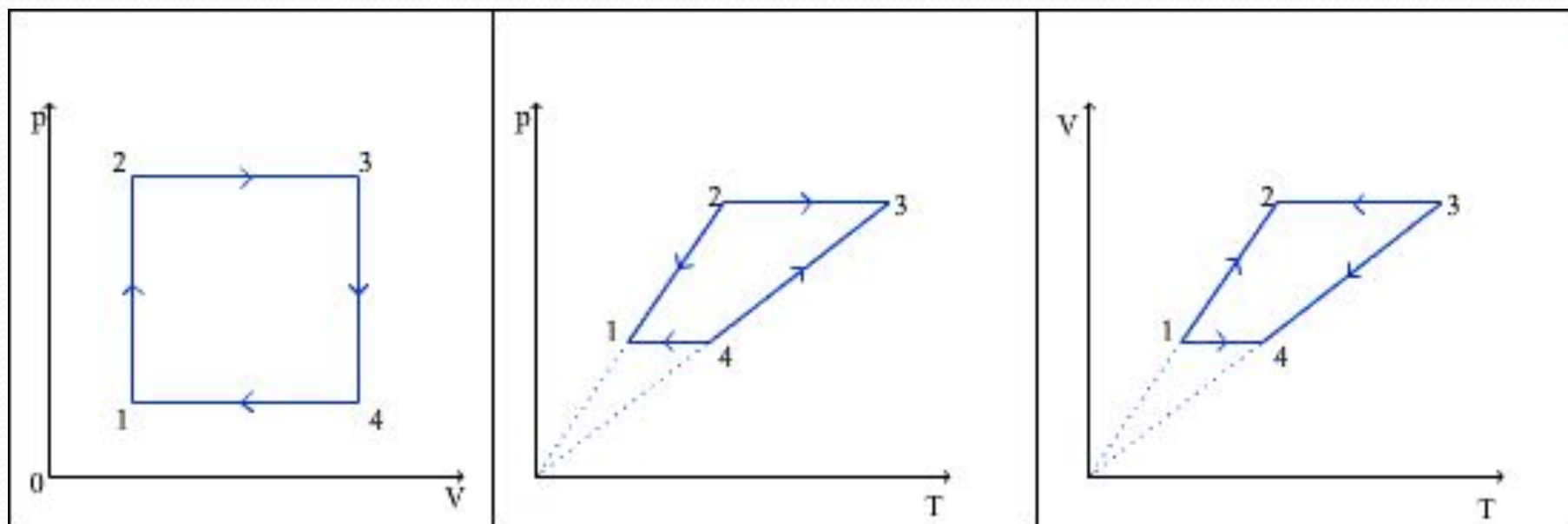
График уравнения изобарного процесса называется **изобарой**.



Изобарный процесс



Цикл 1 - прямоугольный



Цикл 2

