

19.10.2012

Т/у: Газовые законы

✓ Хоть выйди ты не в белый свет,
А в поле за околицей, -
Пока идешь за кем-то вслед,
Дорога не запомнится,
Зато, куда б ты ни попал
И по какой распутице,
Дорога та, что сам искал,
Вовек не позабудется!

Н. Рыленков

✓ Кто не знает, в какую гавань он плывет,
для того нет попутного ветра!

Сенека





$$m \neq const$$

$$m = const$$

$$\frac{pV}{T} = \frac{m}{M} R$$

$$\frac{pV}{T} = const$$

$$p = const$$

$$T = const$$

$$V = const$$

$$\frac{V}{T} = const$$

$$\frac{p}{T} = const$$

$$pV = const$$

Закон
Гей-Люссака

Закон
Шарля

Закон
Бойля-Мариотта

Жозеф Луи Гей Люссак
(1678 — 1850), французский
физик и химик

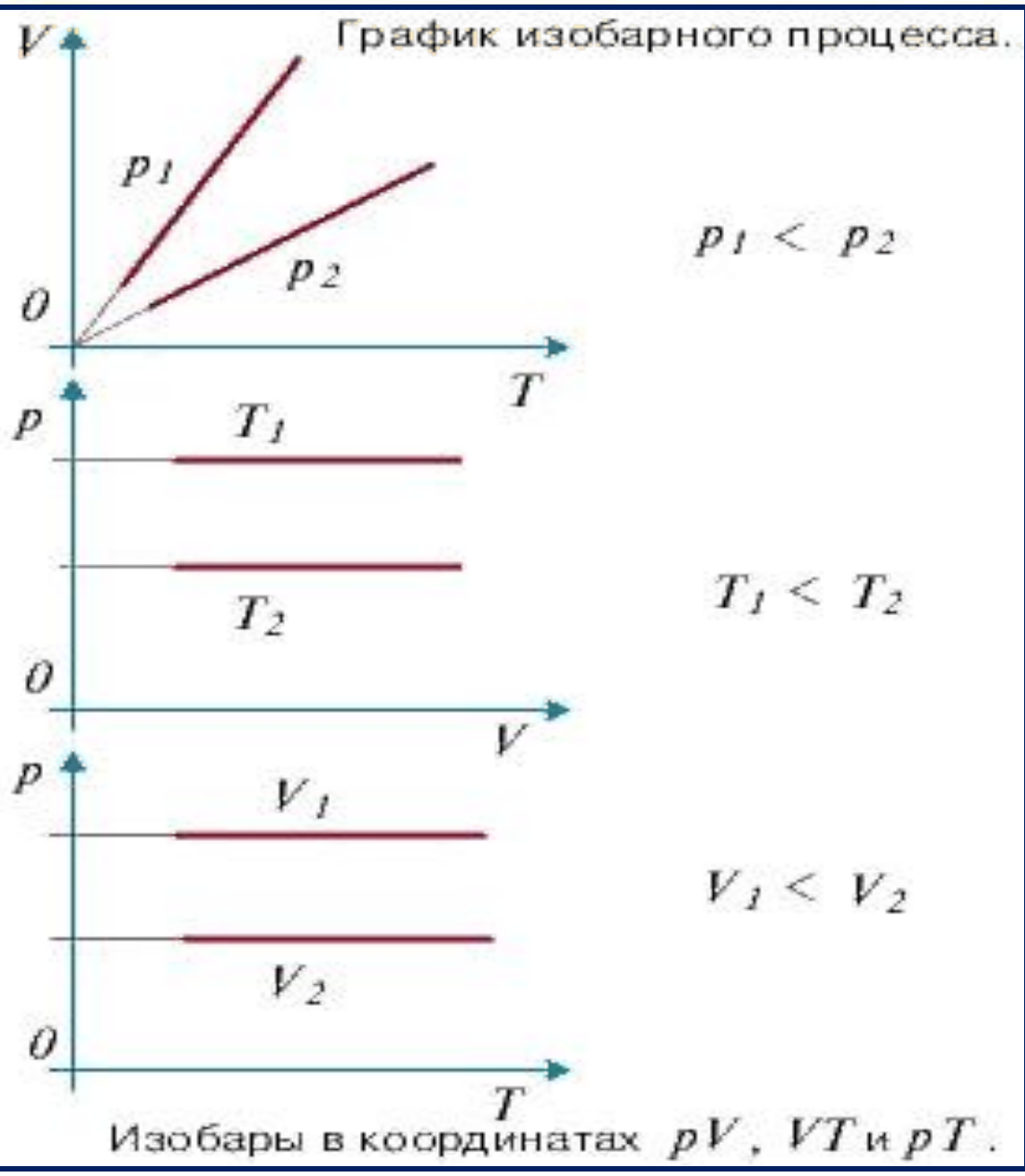
Закон Гей-Люссака,
1802 г.

$$p = const$$

$$\frac{V}{T} = const$$

График уравнения изобарного процесса называется **изобарой**.





Жак Александр Цезар Шарль
(1746 — 1823), французский физик



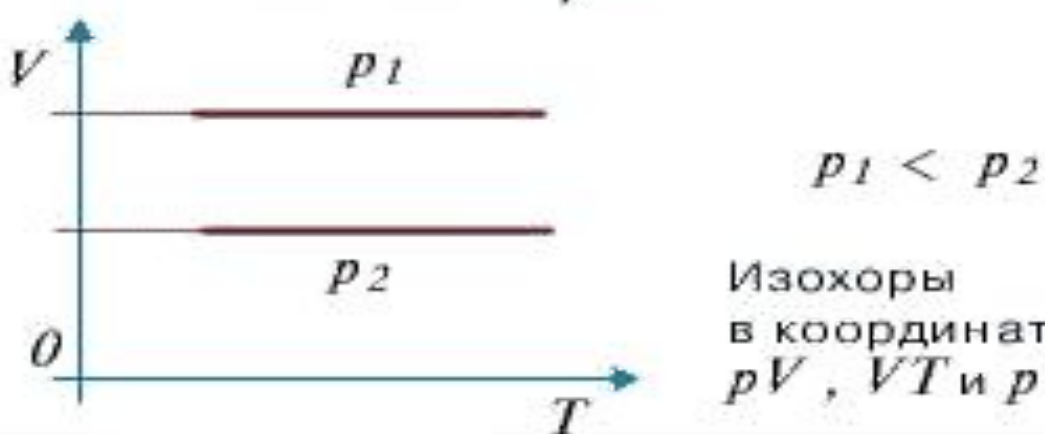
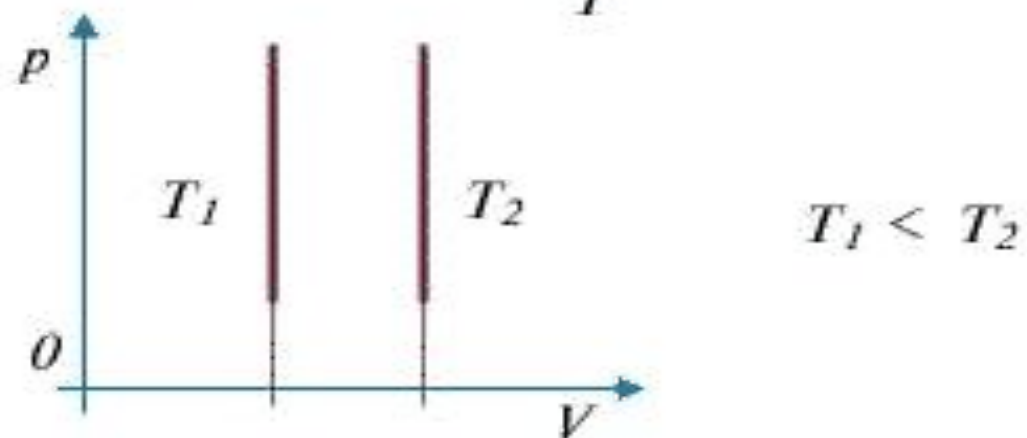
Закон Шарля, 1787 г.

$$V = const$$

$$\frac{P}{T} = const$$

График уравнения изохорного процесса называется **изохорой**.





Изохоры
в координатах
 pV , VT и pT .



Роберт Бойль

(1627 — 1691), английский физик, химик и философ

Эдм Мариотт

(1620 — 1684), французский физик

1662 г - Р. Бойль; 1676 г - Э. Мариотт

Закон Бойля-Мариотта

$$\dot{N} = const$$

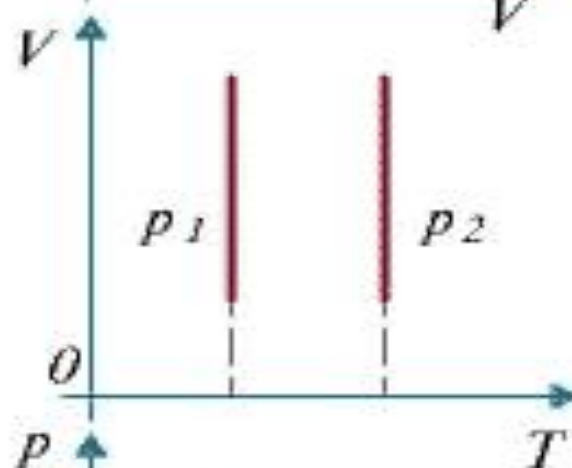
$$PV = const$$



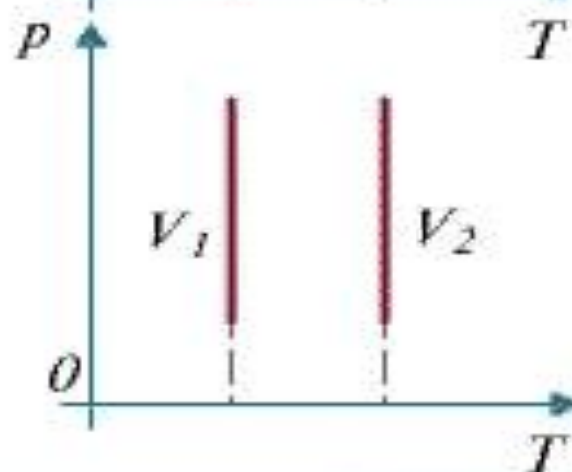
График изотермического процесса



$$T_1 < T_2$$



$$p_1 < p_2$$



$$V_1 < V_2$$

Изотермы
в координатах
 pV , VT и pT .



**✓ Хочешь полного успеха, победы –
подготовься полностью.**

**Готовность «в целом», «в основном», и
«в принципе» гарантией победы не
является!**

**✓ «Мелочь не имеет решающего
значения, мелочь решает все!»**

