

Изобарический процесс

Тарасенко Валерия
10-Б

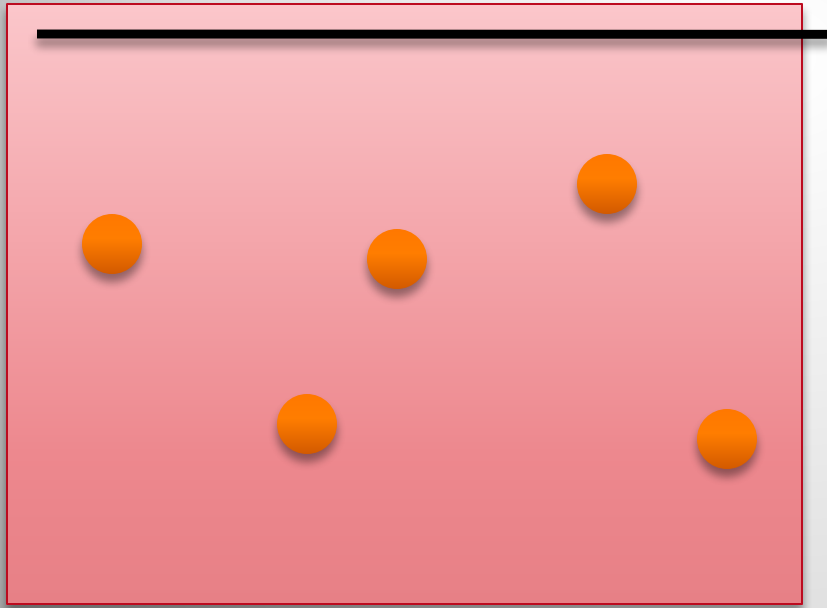
Формулировка закона Гей-Люссака следующая: для данной массы газа отношение объема газа к его температуре постоянно, если давление газа не меняется.

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$



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

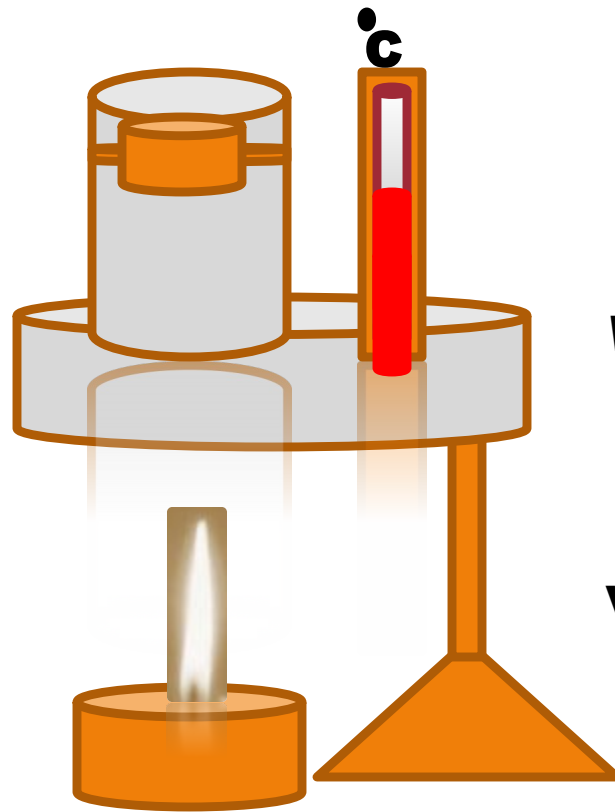
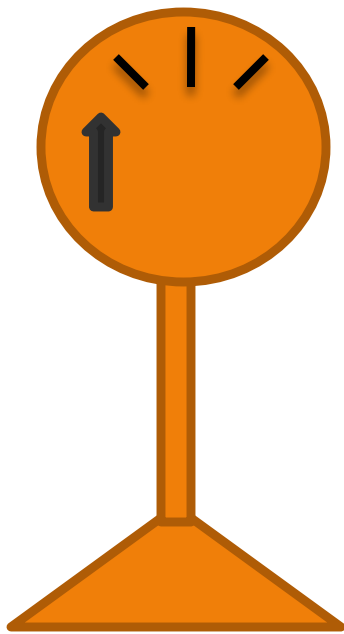
Изобарический процесс



$p = \text{const}$
Изобарный – термодинамический процесс, происходящий в системе при постоянном давлении и массе идеального газа.

Интерактивная анимация изобарного процесса

**Добавляем
груз**



Нагреваем

