

# Изобарический процесс

Тарасенко Валерия  
10-Б

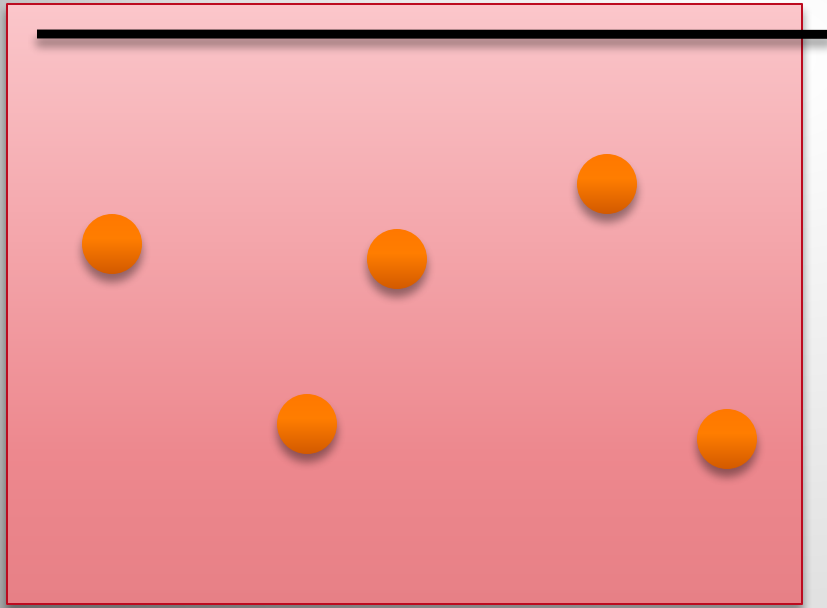
**Формулировка закона Гей-Люссака  
следующая: для данной массы газа  
отношение объема газа к его  
температуре постоянно, если  
давление газа не меняется.**

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



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

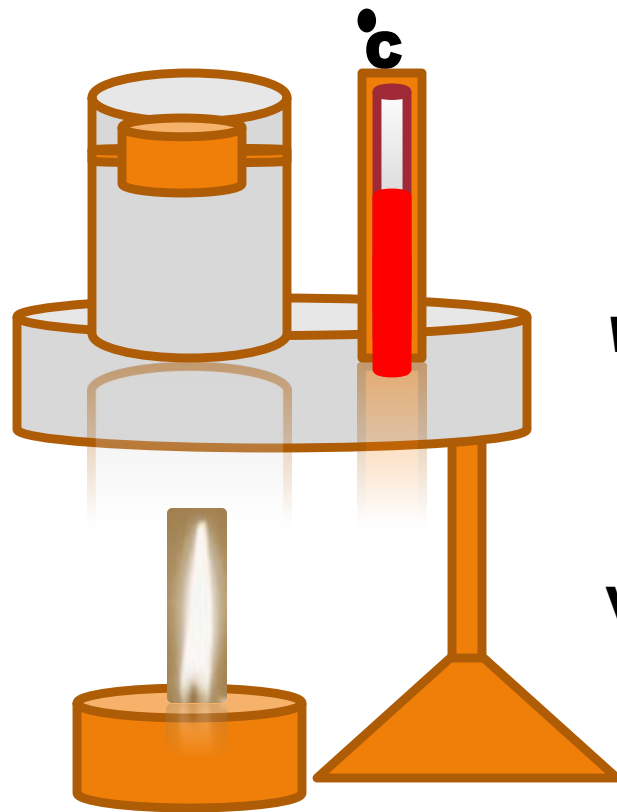
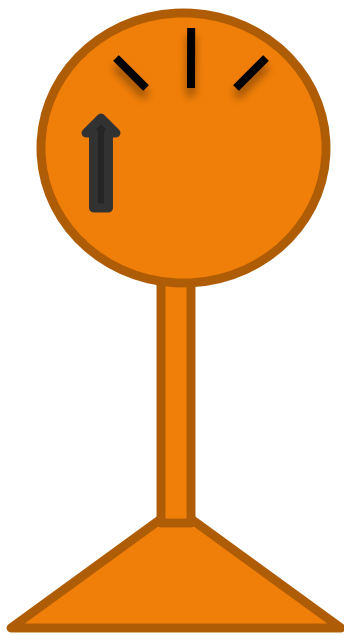
# Изобарический процесс



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

# Интерактивная анимация изобарного процесса

**Добавляем  
груз**



**Нагреваем**

