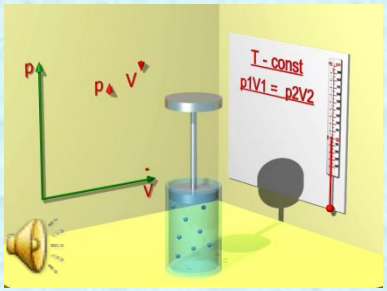
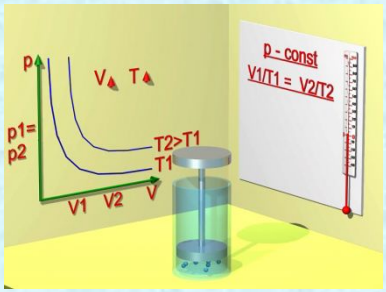
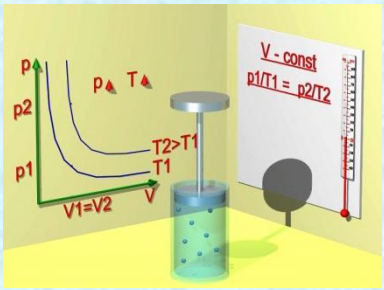
ИЗОПРОЦЕССЫ

ИЗОПРОЦЕССЫ

	Изотер-мический	Изобар-ный	Изохор-ный
Опреде-ление			
Параметры	T=const	P=const	V=const
Закон	$P_1V_1=P_2V_2$	$\frac{V_1}{T_1}=\frac{V_2}{T_2}$	$\frac{P_1}{T_1}=\frac{P_2}{T_2}$
График изменения макроскопи-ческих параметров			

ОПРЕДЕЛЕНИЯ

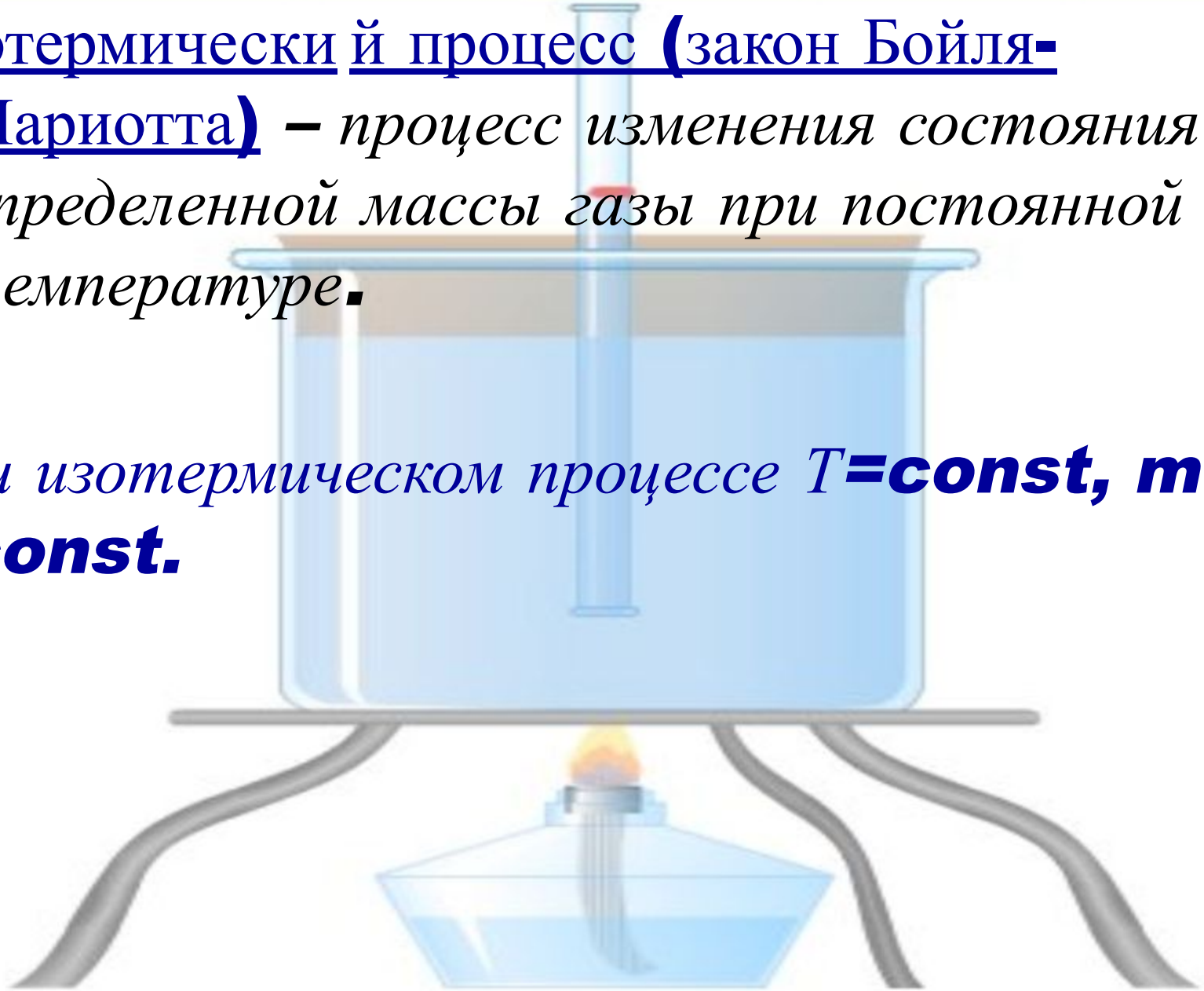
Изопроцесс – *процесс, при котором один из макроскопических параметров состояния данной массы газа остается постоянным*

Макроскопические параметры – параметры характеризующие макросистему: давление, температура, объем **(P,V,T)**

ОПРЕДЕЛЕНИЯ

Изотермический процесс (закон Бойля-Мариотта) – *процесс изменения состояния определенной массы газы при постоянной температуре*.

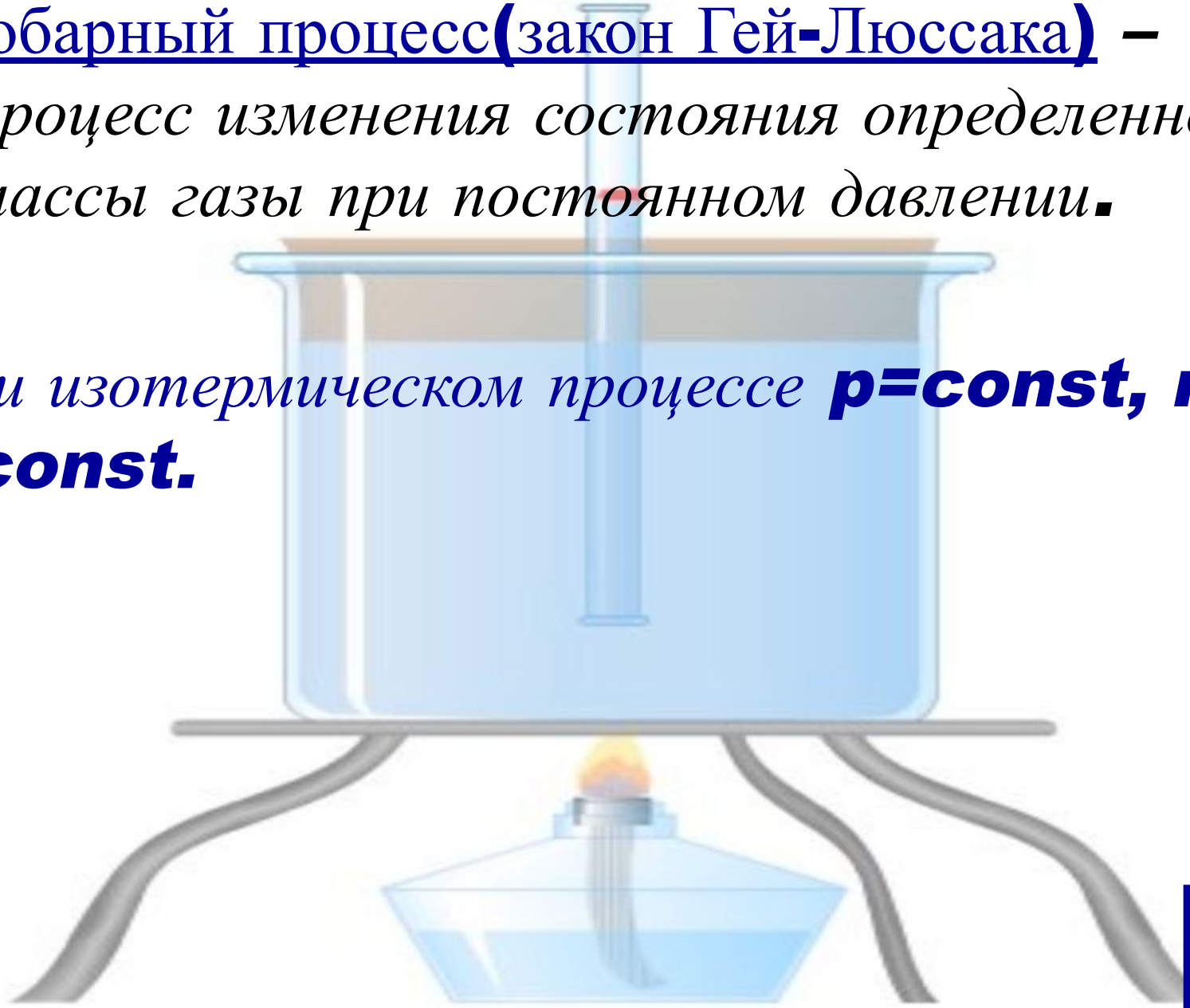
При изотермическом процессе T=**const, m= const.**



ОПРЕДЕЛЕНИЯ

Изобарный процесс(закон Гей-Люссака) – *процесс изменения состояния определенной массы газы при постоянном давлении.*

При изотермическом процессе **p=const, m= const.**



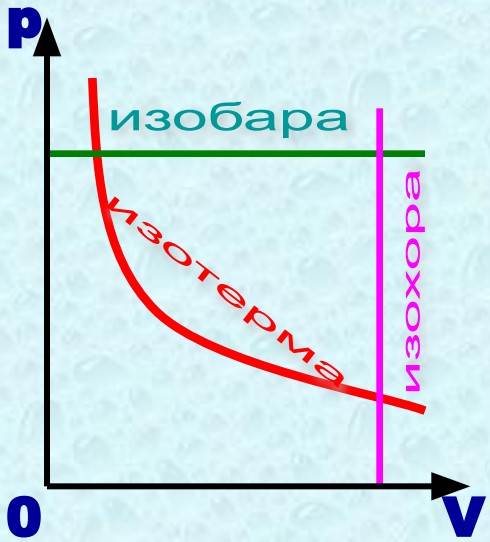
ОПРЕДЕЛЕНИЯ

Изохорный процесс(закон Шарля) – *процесс изменения состояния определенной массы газы при постоянном объеме*.

При изотермическом процессе **V=const, m= const.**

ГРАФИКИ ИЗМЕНЕНИЯ МАКРОСКОПИЧЕСКИХ ПАРАМЕТРОВ

Подписать графики

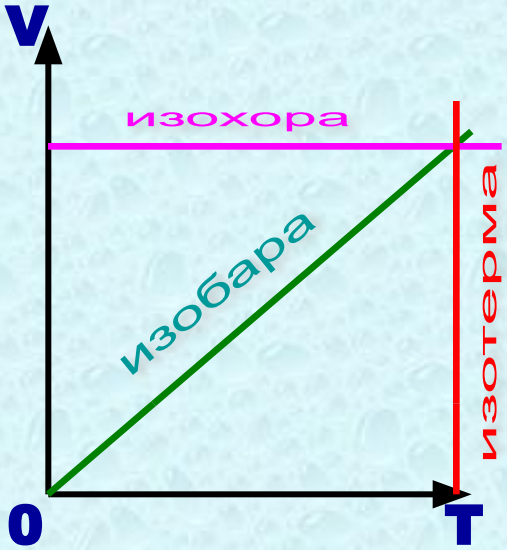


ИЗОТЕРМА

ИЗОБАРА

ИЗОХОРА

Подписать графики

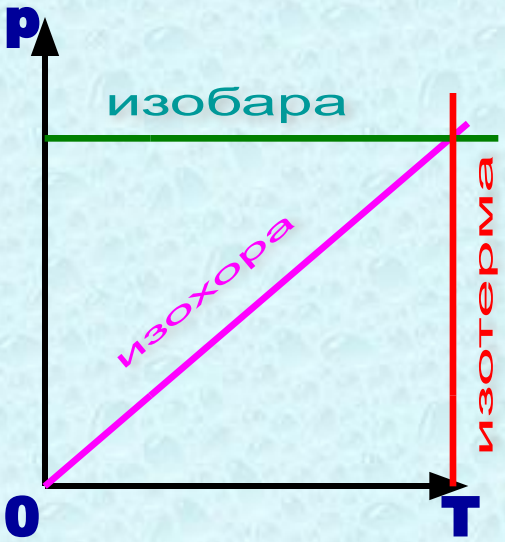


ИЗОТЕРМА

ИЗОБАРА

ИЗОХОРА

Подписать графики



ИЗОТЕРМА

ИЗОБАРА

ИЗОХОРА