Ізопроцеси. Газові закони

I. ***Оберіть з переліку і вставте пропущені слова***

1. Процес, у ході якого один із параметрів залишається називають **ІЗОПРОЦЕСОМ**.

2. ГАЗОВІ ЗАКОНИ - кількісні між двома параметрами газу при фіксованому значенні параметра.

II. Заповніть пропущенні місця

І З О П Р О Ц Е С И

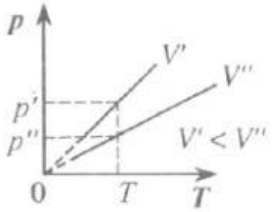
Ізотермічний	Ізобарний	Ізохорний
ЗАКОН БОЙЛЯ-МАРІОТТА	**ЗАКОН ГЕЙ-ЛЮССАКА**	**ЗАКОН ШАРЛЯ**
Для даного газу деякої маси відношення тиску газу до температури, є величиною сталою	**Добуток тиску даної маси газу на об'єм, що його займає газ за сталої температури, є величиною сталою**	**Для даного газу деякої маси відношення об`єму газу до температури, є величиною сталою**
T=c o n s t	**P=c o n s t**	**V=c o n s t**

LIVEWORKSHEETS

III. Встановіть відповідність.

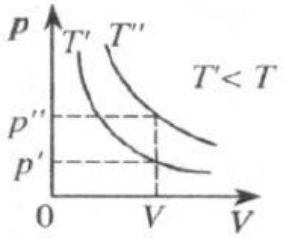
Ізотермічний процес

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



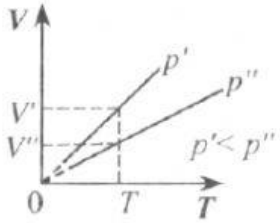
Ізобарний процес

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$

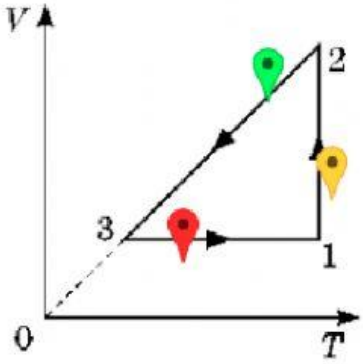


Ізохорний процес

$$p_1V_1 = p_2V_2$$



IV. Визначте, яким процесам відповідає кожна ділянка графіка



А. Ізохорний процес

Б. Ізобарний процес

В. Ізотермічний процес

Відповідь: 1-2 ; 2-3 ; 3-1 .

V. Вставте пропущені слова

1. ***Ізохорний процес описується законом*** _____
2. ***Процес, при якому температура газу не змінюється називається*** _____
3. ***Хто встановив залежність між тиском газу і його температурою?*** _____
4. ***При ізохорному процесі*** _____ ***зростає пропорційно до температури.***

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS