

Ізопроееси. Газові закони

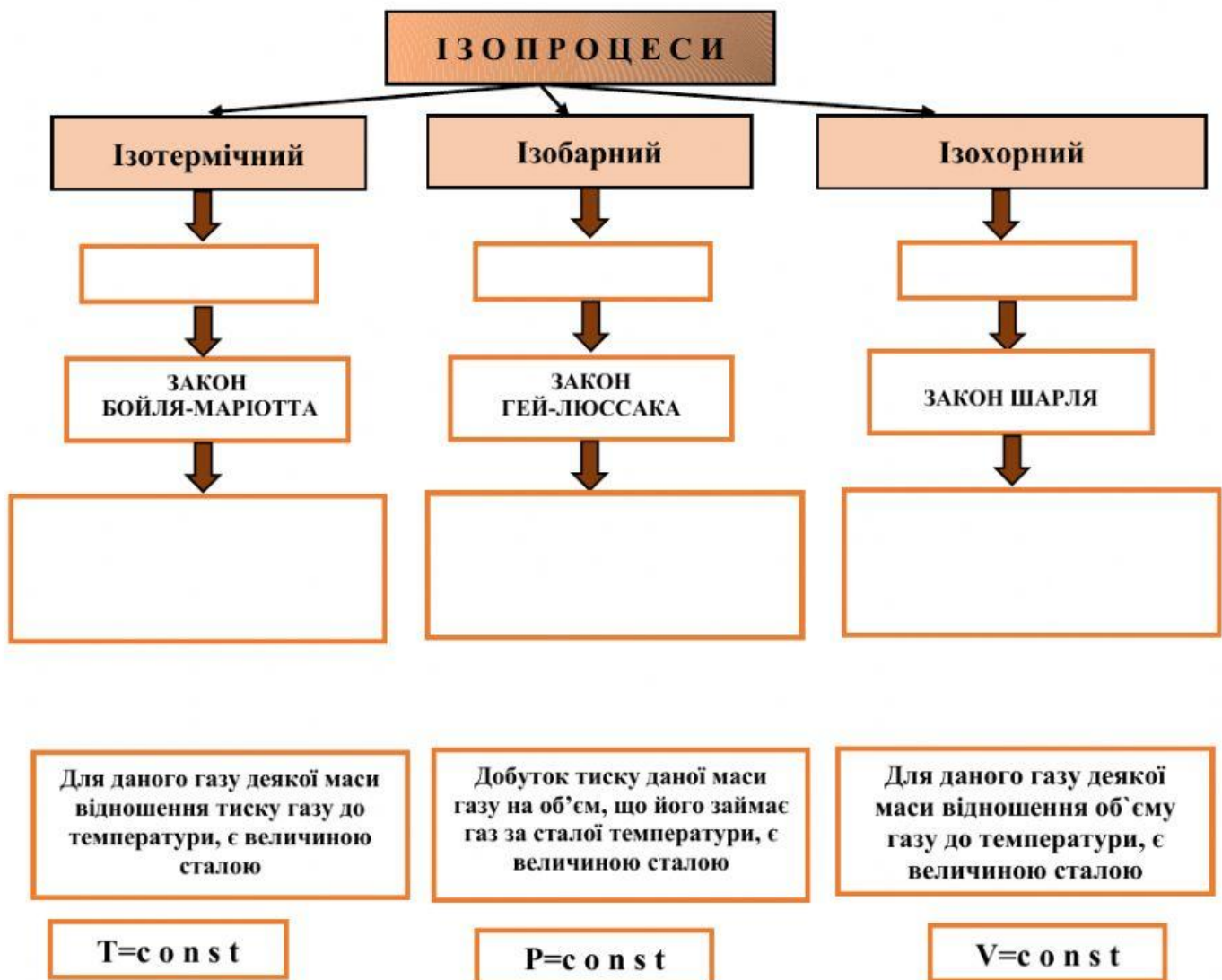
1. *Оберіть з переліку і вставте пропущені слова*

1. Процес, у ході якого один із параметрів залишається

називають **ІЗОПРОЦЕСОМ**.

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

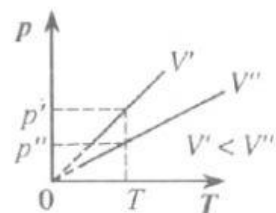
II. Заповніть пропущені місця



III. Встановіть відповідність.

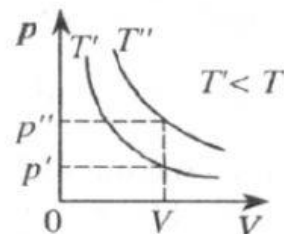
Ізотермічний процес

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



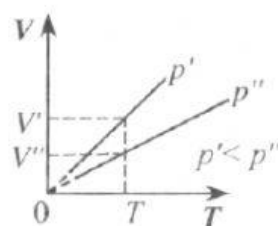
Ізобарний процес

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

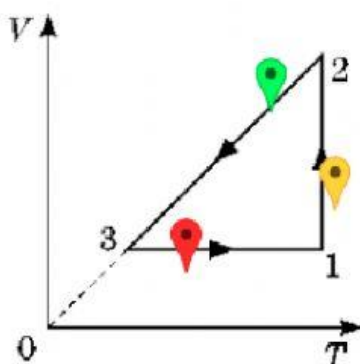


Ізохорний процес

$$p_1 V_1 = p_2 V_2$$



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

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

