

Изопроееси в идеален газ

1. От списъчното поле изберете вярното така че да се получи вярно твърдение.

- При адиабатен процес не се извършва
- При изохорен процес не се извършва
- При адиабатно разширение газовете се
- При адиабатно свиване газовете се
- Обемът на телата не се изменя при процес.
- При изотермен процес налягането е на обема.
- В модела „идеален газ“ се пренебрегва на молекулите.

2. Означете верните твърдения.

При изобарен процес не се променя вътрешната енергия.

При изохорен процес не се извършва работа.

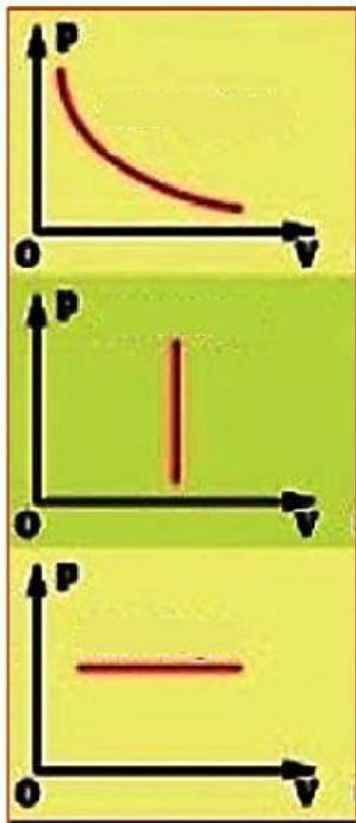
При изотермно разширение газовете се охлаждат.

При изобарно разширение нараства налягането.

При изотермен процес се извършва работа.

При изобарно свиване газовете се охлаждат.

3. Свържете P-V диаграмата със съответния изопроцес.



Изобара

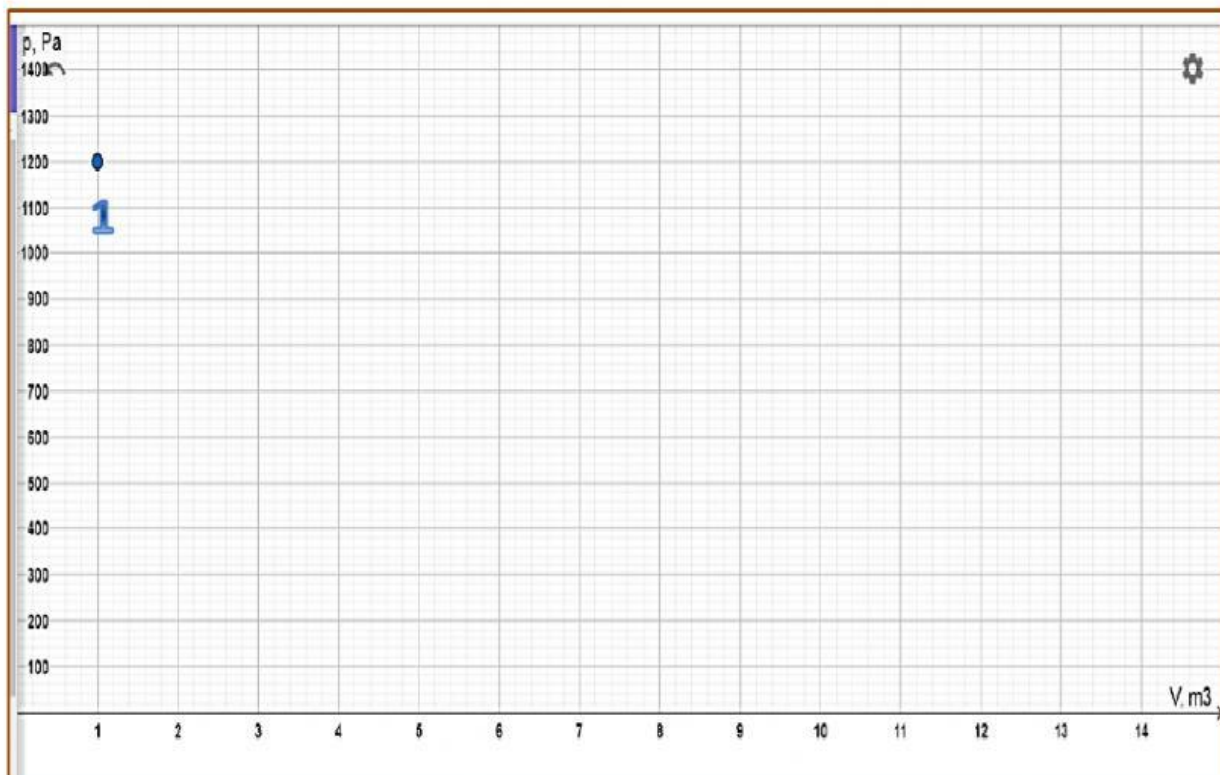
Изохора

Изотерма

4. Точка 1 на P-V диаграмата от фигурата представя началното състояние на дадено количество идеален газ. Газът започва да се разширява **изотермно** от това състояние.

➤ Попълнете таблицата :

V, m ³	1	2	3	4	6	12
P, Pa	1200					



- Представете данните от таблицата с точки на P-V диаграмата. Точката именувайте чрез нейната стойност по отношение на обема.

Точка 2



Точка 3



Точка 4



Точка 6



Точка 12

