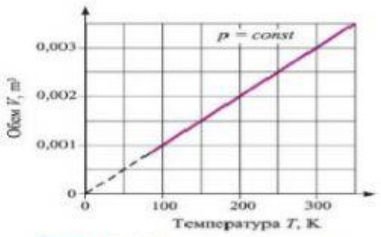
ИЗОБАРЕН ПРОЦЕС

ИМЕ, ПРЕЗИМЕ:



при изобарен процес отношението на обема V към абсолютната температура T на определена маса газ остава постоянно:

$$\frac{V}{T} = const.$$ *закон за изобарния процес*



Фиг. 2. Графично представяне на изобарен процес

1. При изобарен процес не се извършва топлообмен: $Q = 0$.

а/ВЯРНО б/ ГРЕШНО

2. При изобарен процес не се извършва работа: $A = 0$.

а/ВЯРНО б/ ГРЕШНО

3. При изобарен процес налягането не се променя: $\Delta p = 0$.

а/ВЯРНО б/ ГРЕШНО

4. При изобарно разширение газовете се нагряват: $\Delta T > 0$.

а/ВЯРНО б/ ГРЕШНО

5. При изобарен процес вътрешната енергия не се променя: $\Delta U = 0$.

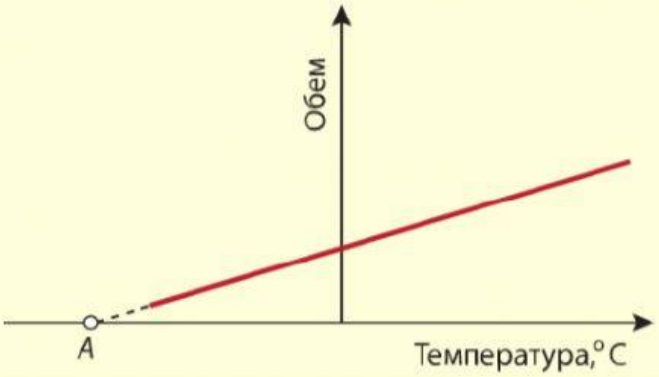
LIVEWORKSHEETS

а/ВЯРНО б/ ГРЕШНО

На графиката е показана зависимостта на обема на идеален газ от неговата температура, изразена в градуси по Целзий.

А) Какъв е този процес?

Б) Колко е температурата в точка *A* от графиката? Изразете тази температура в градуси по Целзий и по Келвин.



А/

Б/

LIVEWORKSHEETS