

Interrogation de cours numéro 5

Révisions de thermodynamique

Nom :

- 1 – On considère un gaz sous une pression $p = 1.0$ bar et une température $T = 25^\circ\text{C}$. On utilise le modèle du gaz parfait.
Donner l'expression du volume occupé par n moles de ce gaz.
(**Remarque** : l'application numérique pour $n = 1.0$ mol donne $V = 25$ L.)
- 2 – Donner l'expression de $\rho(T, p)$ pour un gaz parfait (la masse molaire intervient dans l'expression).
- 3 – Donner la formule permettant de définir l'enthalpie.
- 4 – Énoncer le premier principe formulé avec l'enthalpie.
- 5 – Indiquer ce que signifie pour une transformation d'être :
 - monobare :
 - isobare :
 - adiabatique :

Interrogation de cours numéro 5

Révisions de thermodynamique

Nom :

- 1 – On considère un gaz sous une pression $p = 1.0$ bar et une température $T = 25^\circ\text{C}$. On utilise le modèle du gaz parfait.
Donner l'expression du volume occupé par n moles de ce gaz.
(**Remarque** : l'application numérique pour $n = 1.0$ mol donne $V = 25$ L.)
- 2 – Donner l'expression de $\rho(T, p)$ pour un gaz parfait (la masse molaire intervient dans l'expression).
- 3 – Donner la formule permettant de définir l'enthalpie.
- 4 – Énoncer le premier principe formulé avec l'enthalpie.
- 5 – Indiquer ce que signifie pour une transformation d'être :
 - monobare :
 - isobare :
 - adiabatique :