Interro 3.1 - Thermodynamique des systèmes ouverts

vous pouvez compléter vos réponses sur la feuille directement

1. Soit un système ouvert Σ_0 traversé par un écoulement stationnaire

 $\frac{\text{Question:}}{\text{R\'eponse:}} \text{D\'efinir le terme ouvert}$

<u>Question</u>: Définir le terme écoulement Réponse: On parle d'écoulement quand ...

<u>Question</u>: Définir le terme stationnaire Réponse : Il est stationnaire quand ...

2. Soit un système ouvert traversé par un écoulement stationnaire :

 $\frac{\text{Question}:}{\text{de la masse}} \text{ exprimer les débits massiques à l'entrée et à la sortie du système en fonction} \\ \frac{\text{de la masse}}{\text{de la vitesse}} \text{ volumique, de la vitesse d'écoulement, et de la section de l'écoulement.}$

Réponse : à l'entrée $D_{m,e} = \dots$

à la sortie $D_{m,s} = \dots$

Question : qu'implique le caractère stationnaire sur l'écoulement à l'entrée par rapport à la sortie

Réponse : station naire $\Rightarrow \dots$

3. <u>Question</u>: Donner les équations des premier et second principe pour un système ouvert (aussi appelé 1er et 2nd principe industriel)

Réponse :

Premier principe industriel: ...

Second principe industriel: ...

Question : que signifie le " Δ " présent dans ces équations.

Réponse : " Δ " signifie ...

4. $\underline{\text{Question}}$: Écrire l'équation intervenant dans le premier principe pour un système chimique.

Réponse : équation du 1er principe : ...

Question: Pour un réacteur monobare que devient cette équation? (on notera W_u le travail autre que les forces de pression)

Réponse : monobare \Rightarrow ...

<u>Question</u>: Pour un réacteur monobare sans travail autre que celui des forces de pression que devient cette équation?

Réponse : monobare + pas de travail utile \Rightarrow ...

<u>Question</u>: Pour un réacteur monobare adiabatique sans travail autre que celui des forces <u>de pression</u> que devient cette équation?

Réponse : monobare + pas de travail utile + adiabatique $\Rightarrow ...$