

Programme de colle

S28 : 3 - 7 Juin

Questions de cours et exercices

Introduction à la thermodynamique

1. Définir l'échelle mésoscopique et en expliquer la nécessité.
2. Calculer l'ordre de grandeur d'une vitesse quadratique moyenne dans un gaz parfait.
3. Identifier un système ouvert, un système fermé, un système isolé.
4. Dédire une température d'une condition d'équilibre thermique.
5. Savoir exprimer la pression cinétique en fonction de la vitesse quadratique moyenne d'un gaz parfait.
6. Citer l'équation d'état des gaz parfaits.
7. Citer quelques ordres de grandeur de volumes molaires ou massiques dans les conditions usuelles de pression et de température.
8. Savoir exprimer l'énergie interne d'un gaz parfait monoatomique et diatomique en fonction de la température. En déduire les capacités thermiques à volume constant d'un gaz parfait.
9. Exploiter la loi de Joule pour un gaz parfait et une phase condensée (exercice type calorimétrie).
10. Comparer le comportement d'un gaz réel au modèle du gaz parfait sur des réseaux d'isothermes expérimentales en coordonnées d'Amagat.
11. Savoir lire et exploiter un diagramme de phase d'un corps pur dans un diagramme de Clapeyron. Connaître notamment les noms usuels : courbe de rosée, courbe d'ébullition, point critique et savoir utiliser (sans démontrer) la règle des moments pour déterminer la composition d'un mélange.
12. Savoir positionner les phases dans les diagrammes (P,T).

Questions de cours uniquement

Transformations thermodynamiques

13. Connaître les définitions des transformations usuelles : isochore, isotherme, isobare, monobare, monotherme, adiabatiques, polytropique d'ordre k .
14. Savoir exprimer le travail des forces de pression et choisir le système adéquat pour l'exprimer en fonction de la pression extérieure au système.
15. Savoir exprimer le travail des forces de pression sur un système contenant un gaz parfait en équilibre mécanique avec le milieu extérieur et subissant une transformation isotherme.