

## TD1 – Gaz parfaits

### 1 Capacité calorifique de l'air

L'air sec, assimilé à un gaz parfait, contient, en pourcentage molaire, 21 % de dioxygène ( $O_2$ ), 78 % de diazote ( $N_2$ ) et 1 % d'argon (Ar). Pour ces trois constituants, les tables thermodynamiques donnent les renseignements suivants pour une pression de 1 bar :

Constituant	Masse molaire ( $\text{g mol}^{-1}$ )	$c_{p,i}$ ( $\text{J mol}^{-1} \text{K}^{-1}$ )
Dioxygène	32.000	$28.093 + 0.0042 T$
Diazote	28.013	$28.948 + 0.00065 T$
Argon	39.948	20.786

- Pour le mélange de gaz parfaits que constitue l'air, calculer :
  - sa masse molaire ;
  - la valeur de sa constante massique  $r$  ;
  - l'expression de sa capacité calorifique massique à pression constante.
- Quelle doit être la puissance théorique d'un radiateur électrique soufflant pour porter, à pression constante, une masse d'air de 100 kg de  $15^\circ\text{C}$  à  $20^\circ\text{C}$  en 10 min.

### 2 Étude de divers modes de compression d'un gaz parfait idéal

On considère une masse  $m = 10 \text{ kg}$  de dioxygène initialement à la pression  $P_0 = 1 \text{ bar}$  et à la température  $T_0 = 18^\circ\text{C}$ . On souhaite comprimer cette masse jusqu'à la pression  $P_1 = 2.5 \text{ bar}$ . Pour ce faire, on considère les quatre transformations suivantes :

- la compression est isotherme ;
- la compression est adiabatique et réversible ;
- la compression est réalisée au moyen d'une pression extérieure constante égale à 2.5 bar :
  - de façon adiabatique ;
  - de façon monotherme.

Déterminer pour chacun de ces modes de compression :

- s'il est réversible ou irréversible ;
- la température et le volume du système dans l'état final ;
- la variation d'énergie interne du dioxygène ;
- le travail et la chaleur échangés.

**Données :**

- le dioxygène est un gaz parfait de masse molaire  $M_{O_2} = 32 \text{ g mol}^{-1}$  ;
- les capacités calorifiques molaires du dioxygène seront prises constantes et égales à  $c_v = 5R/2$  et  $c_p = 7R/2$ .

### 3 Calcul de la variation d'enthalpie d'un système

Un cylindre horizontal est muni d'un piston qui peut se déplacer sans frottements. Les parois du cylindre et le piston sont parfaitement isolants. Initialement le cylindre contient 10 L de gaz parfait diatomique idéal ( $c_p = 7/2R$ ) en équilibre thermique et mécanique avec le milieu ambiant. Ce dernier est à la température constante  $T_e$  de 300 K et à la pression constante  $P_e$  de 1 bar. À l'aide d'une résistance placée dans le cylindre on chauffe lentement le gaz jusqu'à la température  $T_1$  de 400 K. Calculer la chaleur apportée par la résistance.

### 4 Détente polytropique d'un gaz parfait

On considère la détente polytropique réversible d'un gaz parfait le menant d'un état 1 à un état 2. Cette détente se caractérise par la relation  $pV^k = \text{constante}$ , où  $k$  est une constante positive. On considère que le coefficient est constant dans le domaine de température considéré.

Pour quelles valeurs du coefficient  $k$  la détente s'accompagne t'elle :

- a. d'absorption de chaleur et d'un échauffement du gaz ?
- b. d'absorption de chaleur et d'un refroidissement du gaz ?
- c. d'un dégagement de chaleur ?