## TD 4 de MEC 1210 (H 2024)

Le schéma de la figure ci-dessous représente un dispositif pour la production d'électricité. Pour cela, de l'eau entre dans un échangeur de chaleur sous forme d'un liquide saturé avec une pression de 2 MPa et un débit volumique de 8.239  $10^{-3}$   $m^3/s$  (état 1) et échange de la chaleur avec des gaz de combustions. Ces derniers entrent dans l'échangeur de chaleur avec une pression de 100 kPa, un débit volumique de  $136.1815 \text{ m}^3/s$  et une température de  $457^{\circ}C$  (état 3) et sortent à la température de  $247^{\circ}C$  (état 4). La vapeur sortante de l'échangeur de chaleur (état 2) est comprimée dans un compresseur dont la puissance est de 548.66 kW et sort avec une pression de 6 MPa (état 5). À cause de la mauvaise isolation, le compresseur perd de la chaleur au profit de milieu extérieur qui est à la température de  $25^{\circ}C$  au taux de 1800 kJ/min. La vapeur subit ensuite une détente dans la turbine dont une partie (15%) est soutirée avec une pression de 1.2 MPa et une température  $200^{\circ}C$  (état 6) pour une utilisation dans un autre procédé industriel. Le reste de la vapeur sort de la turbine avec un titre  $x_7=0.9$  et une pression de 100 kPa (état 7).

Les dispositifs opèrent en régime permanent. On peut considérer les gaz de combustion comme un gaz parfait (air) à <u>chaleurs massiques variables</u> avec R = 0,287 kJ/kg.K et qu'il n'y a aucun transfert de chaleur à l'atmosphère à travers les parois de l'échangeur de chaleur et de la turbine. On peut aussi négliger les pertes de pression à travers l'échangeur de chaleur et tout changement de section à travers l'échangeur de chaleur, la turbine et le compresseur et tout changement d'énergie potentielle et cinétique pour l'air et l'eau.

## On demande de déterminer :

