**Evaluation TD**

Une mole de N2(g), considérée comme un gaz parfait est portée de 20°C à 100°C.

1. Calculer le travail, la quantité de chaleur Q reçue par ce système et sa variation interne dans les deux cas suivants :

a. lorsque la transformation est isochore.

b. lorsque la transformation est isobare.

On donne : Cp (N2, g) = 33 J. mol-1. K-1 et R = 8,3145 J. mol-1. K-1.