

Récapitulatif W et Q classiques pour un gaz parfait

| | W | Q |
|-------------|---|---|
| isoV | 0 | $C_V \Delta T$ |
| monoP | $-P_{\text{ext}} \Delta V$ | cas rare : si $P_1 = P_2 = P_{\text{ext}}$ $C_P \Delta T$ |
| isoP | $-P \Delta V$ | $C_P \Delta T$ |
| isoT | $-nRT \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right)$ ou $nRT \ln \left(\frac{P_2}{P_1} \right)$ | $nRT \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right)$ ou $-nRT \ln \left(\frac{P_2}{P_1} \right)$ |
| adiabatique | $C_V \Delta T$ | 0 |