För att beräkna arbetet W som utförs av gasen under en reversibel expansion där trycket ges av  $p=\frac{C}{V}$ , kan vi använda följande formel för arbete i en reversibel process:

$$W = \int_{V_1}^{V_f} p \, dV$$

Där  $V_i$  är initialvolymen och  $V_f$  är slutvolymen. Eftersom  $p=\frac{C}{V},$  kan vi skriva om integralen som:

$$W = \int_{V_i}^{V_f} \frac{C}{V} \, dV$$

Integralen av  $\frac{1}{V}$  är  $\ln(V)$ , så vi får:

$$W = C \int_{V_i}^{V_f} \frac{1}{V} dV = C[\ln(V)]_{V_i}^{V_f}$$

Detta ger oss:

$$W = C(\ln(V_f) - \ln(V_i)) = C \ln\left(\frac{V_f}{V_i}\right)$$

Nu kan vi sätta in värdena:

- 
$$C = 1,24$$
 -  $V_i = 2,339 \times 10^{-3} \,\mathrm{m}^3$  -  $V_f = 4,61 \times 10^{-3} \,\mathrm{m}^3$ 

$$W = 1,24 \ln \left( \frac{4,61 \times 10^{-3}}{2,339 \times 10^{-3}} \right)$$

vilket ger

$$W = 1,24 \ln \left( \frac{4,61}{2,339} \right)$$

Beräkna kvoten:

$$\frac{4,61}{2,339} \approx 1,971$$

Och sedan logaritmen:

$$ln(1,971) \approx 0,679$$

Slutligen multiplicerar vi med konstanten C:

$$W = 1,24 \times 0,679 \approx 0,841 \,\mathrm{J}$$

Så arbetet som utförs av gasen under expansionen är ungefär 0,840 J.