

# Conservación de la energía



## Arrastra

energía

calor

trabajo

estado

proceso

## Suelta

a) La energía interna es una función de \_\_\_\_\_.

b) El calor y el \_\_\_\_\_ son formas de transferencia de energía.

c) La conservación de la \_\_\_\_\_ es la base del primer principio.

d) La cantidad de \_\_\_\_\_ depende del \_\_\_\_\_ realizado.

Un sistema recibe **300 J** de calor y realiza **150 J** de trabajo sobre el entorno. Calculá su variación de energía interna:

$$\Delta U = \underline{\hspace{2cm}} \text{ J}$$

## Relacionar columnas

1) Proceso adiabático | a.  $W = p.\Delta T$

2) Proceso isocórico | b. No hay trabajo

3) Proceso isotérmico | c.  $Q = 0$

4) Proceso isobárico | d. T constante

