Equilibrio térmico

Tiempo: 2000 ms • Memoria: 4096 KB • Dificultad: **PRINCIPIANTE (10)**

Se tienen dos sustancias que se van a mezclar. La primera sustancia tiene una masa m_1 y una temperatura t_1, y la segunda tiene una masa m_2 y una temperatura t_2 Se asume que ambas sustancias tienen el mismo calor específico y que no hay pérdidas de calor durante la mezcla.

La temperatura final de la mezcla se calcula como la media ponderada de las temperaturas según sus masas:

$$T = \frac{m_1 \cdot t_1 + m_2 \cdot t_2}{m_1 + m_2}$$

Tu tarea es calcular la temperatura final de la mezcla y mostrar solo la parte entera redondeada hacia abajo.

Entrada

Son dos líneas con la masa y temperatura de la primera y segunda sustancia, respectivamente: m_1 t_1 m_2 t_2

Salida

En una sola línea, la temperatura final de la mezcla redondeada hacia abajo.

Ejemplos

Ejemplo 1

ENTRADA	SALIDA
10 20 5 40	26