

Přesuň vzorec nad úsek, kde se s ním počítá:

1 vzorec zůstane nevyužitý

$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1) \quad Q = m \cdot l$$

$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1) \quad Q = m \cdot l$$

$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1) \quad Q = m \cdot l$$



Přesuň k dějům názvy, nad úseky správné vzorce:

voda 100°C → pára 130°C

led -10°C → voda 0°C

voda 50°C → pára 100°C

led 0°C → voda 30°C

$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1)$$

$$Q = m \cdot l$$

$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1)$$

$$Q = m \cdot l$$

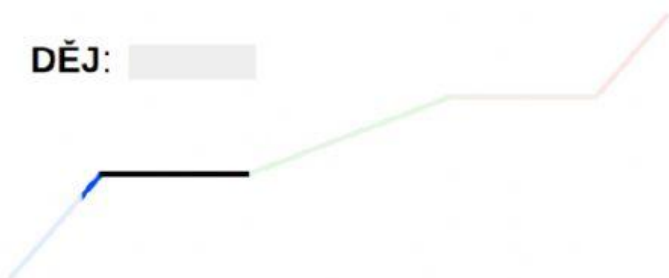
$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1)$$

$$Q = m \cdot l$$

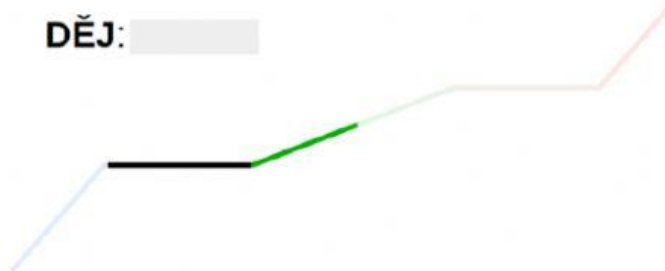
$$Q = m \cdot c \cdot (t_2 - t_1)$$

$$Q = m \cdot l$$

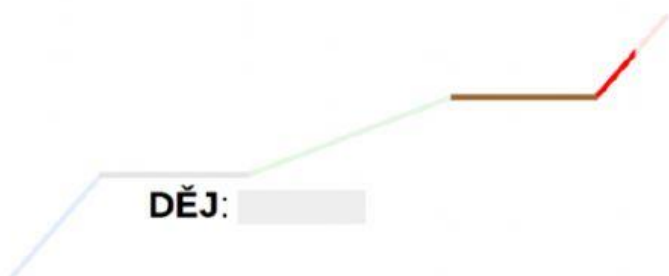
DĚJ:



DĚJ:



DĚJ:



DĚJ:



Spočti teplo potřebné k přeměně 2 kg led 0°C → voda 5°C

Nezaokrouhluj, zde jsou hodnoty z tabulek:

$$c_{\text{voda}} = 4,2 \text{ kJ/kg} \cdot ^\circ\text{C}$$

$$l_{\text{led}} = 334 \text{ kJ/kg}$$

1. krok - DĚJ

přeměnění 2 kg °C → 2 kg °C

$$Q_1 =$$

$$Q_1 = \quad \quad \quad (\text{dosad' čísla})$$

$$Q_1 = \quad \text{kJ}$$

K je třeba teplo kJ.

2. krok - DĚJ

přeměnění 2 kg °C → 2 kg °C

$$Q_2 =$$

$$Q_2 = \quad \quad \quad (\text{dosad' čísla})$$

$$Q_2 = \quad \text{kJ}$$

K je třeba teplo kJ.

Celkem na přeměnu 2 kg led 0°C → voda 20°C potřebujeme teplo + = kJ