

1 vzorec zůstane nevyužitý

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



led 0°C $\rightarrow$ voda 30°C

$$O = m.l$$

DĚJ:

DĚJ:

DĚJ:

DĚJ:

Nezaokrouhluj, zde jsou hodnoty z tabulek:

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

Celkem na přeměnu 2 kg led $0^{\circ}\text{C} \rightarrow$ voda 20°C potřebujeme teplo + = kJ

Celkem na přeměnu 2 kg led $0^{\circ}\text{C} \rightarrow$ voda 20°C potřebujeme teplo + = kJ