

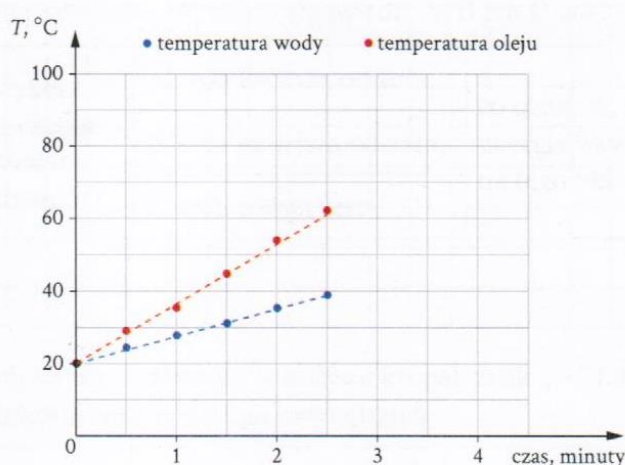
ZADANIE 1.

Oceń, czy poniższe informacje są prawdziwe. Zaznacz P, jeśli informacja jest prawdziwa, albo F – jeśli jest fałszywa.

Ciepło właściwe substancji to ilość energii, jaką wymienia z otoczeniem jeden kilogram tej substancji podczas zmiany jej temperatury o jeden kelwin.	P	F
Ciepło właściwe substancji nie zależy od stanu skupienia tej substancji.	P	F
Ciepło właściwe wody wynosi $4190 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$ czyli $1000 \frac{\text{cal}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.	P	F
Podczas stygnięcia o jeden stopień ciało oddaje dokładnie tyle samo ciepła, ile potrzeba do ogrzania go o jeden stopień.	P	F



ZADANIE 2.



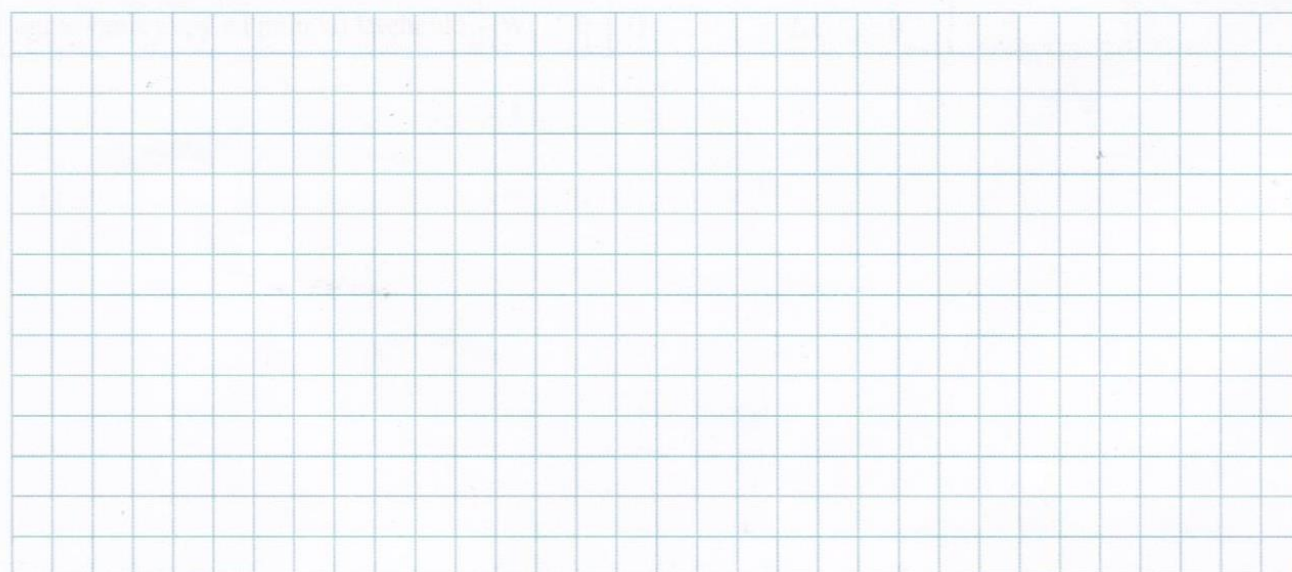
Ilustracja przedstawia zależność temperatury od czasu ogrzewania wody i pewnego gatunku oleju. Obie cieczce znajdowały się w jednakowych naczyniach i były ogrzewane w ten sam sposób. Ich masy były równe. Wiedząc, że ciepło właściwe wody wynosi $4190 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$ i pomijając straty ciepłne, można stwierdzić, że ciepło właściwe oleju wynosi:

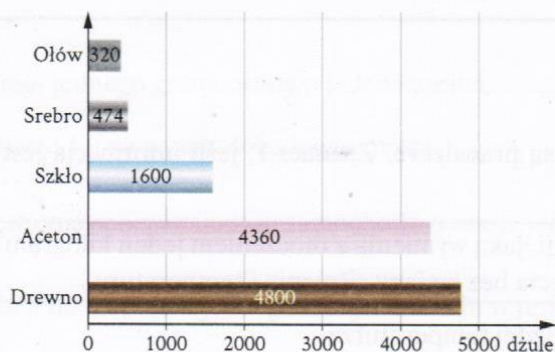
A. $8380 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.

B. $2095 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.

C. $1397 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.

D. $1047,5 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.





A. Wśród substancji wymienionych na diagramie największą wartość ciepła właściwego ma

B. Aby ogrzać 100 g acetonu o dziesięć stopni, należy dostarczyć mu dżuli ciepła.

D. Ciepło właściwe srebra wynosi $\frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}$.

