

Die Wärmekapazität

Einstieg

Ein Fitnessinfluencer bewirbt in seinen Videos, dass das Trinken von drei Litern kaltem Wasser (12°C) bereits einen nennenswerten Beitrag zum Kalorienverbrauch leistet.



Die Durchschnittskörpertemperatur eines Menschen beträgt etwa 36-37°C und ist auch immer davon abhängig, wo genau gemessen wird. Der Einfachheit halber nehmen wir einen Wert von 36,5°C an. Auf diesen Wert wird das Wasser durch den Körper erwärmt, bevor es ihn wieder verlässt.

Welche Energiemenge in Form von Wärmeenergie ist dazu notwendig?

Ansatz

Gegeben:

Allgemein gilt:

$$a + b = c$$

```
<latex>\begin{algorithm}[H] \KwData{this text} \KwResult{how to write algorithm with \LaTeX2e } initialization\; \While{not at end of this document}{ read current\; \elf{understand}{ go to next section\; current section becomes this one\; }{ go back to the beginning of current section\; } } \caption{How to write algorithms} \end{algorithm}</latex>
```

Rechnung:

From:

<https://schule.riecken.de/> - Unterrichtswiki

Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:warmekapizitaet&rev=1725010252>

Last update: **2024/08/30 09:30**

