

Teplo

Vnitřní energie

Teplo

- teplo je energie, kterou při tepelné výměně odevzdá teplejší těleso chladnějšimu tělesu – stejné množství energii chladnější těleso přijme od teplejšího tělesa
- má značku: Q
- má jednotku: 1 joule, [1 J]
 - 1 kilojoule $1 \text{ kJ} = 1\,000 \text{ J}$
 - 1 megajoule $1 \text{ MJ} = 1\,000\,000 \text{ J}$

Na čem závisí velikost přijatého tepla

- teplo přijaté tělesem o určité hmotnosti je přímo úměrné zvýšení teploty
- $Q \sim (t - t_0)$ t_0 je počáteční teplota
 t je konečná teplota
- teplo přijaté tělesem je přímo úměrné hmotnosti tělesa
- $Q \sim m$

Závislost na hmotnosti

větší hmotnost = více tepla



1



2

Závislost na rozdílu teplot

původní teplota byla 20 °C

40 °C



3

70 °C



3

**TAK CO. UŽ JE
VÁM TEPLŮ ?**

