**F 9.A**

**Úterý 31.3.**

Hodnoty najděte v MF tabulkách

 Zapište si měrnou tepelnou kapacitu( s hodnotami pak budeme počítat př. na výpočet tepla),

Hodnoty najděte v tabulkách

Zapište do sešitu

31.3.

**Měrné tepelné kapacity látek**

Voda

Hliník

Olovo

Železo

Olej

Rtuť

Měď

Sklo okenní

Porcelán

Benzin

**Úlohy :**

Str. 45 / 1,2,3 promyslete odpovědi

**Pátek 3.4.**

Přečtěte si str. 46 – 47

Zápis do sešitu

Výpočet tepla

Teplo přijaté nebo odevzdané tělesem počítáme podle vztahu

**Q = m . c . ( t₂ - t ₁)**

Q teplo přijaté nebo odevzdané tělesem

m hmotnost

c měrná tepelná kapacita tělesa

t₂ - t ₁ rozdíl teplot, značí se také Δ t

t ₁ počáteční teplota

t₂ konečná teplota

pro naše výpočty budeme počítat s tím, že rozdíl teplot je vždy kladné číslo

**Př.** Jaké teplo přijme železná polévková lžíce o hmotnosti 80g, jejíž počáteční teplota byla

 20 °C, když do ponořením do horké polévky se zahřeje na 60°C ?

m = 80 g = 0,08 kg Q = m . c . ( t₂ - t ₁)

t ₁ = 20 °C Q = 0,08 . 0,45 . ( 60 – 20)

t₂ = 60°C Q = 0,08 .0,45 . 40

c ( Fe) = 0,45 kJ / kg°C Q = 1,44 kJ

Q = ? ( kJ) Odpoveď : polévková lžíce přijme 1,44 kJ tepla.

Sami : podle tohoto vzoru do sešitu str. 49 / 1 a pokud možno, pošlete

maradova@zshorni.cz