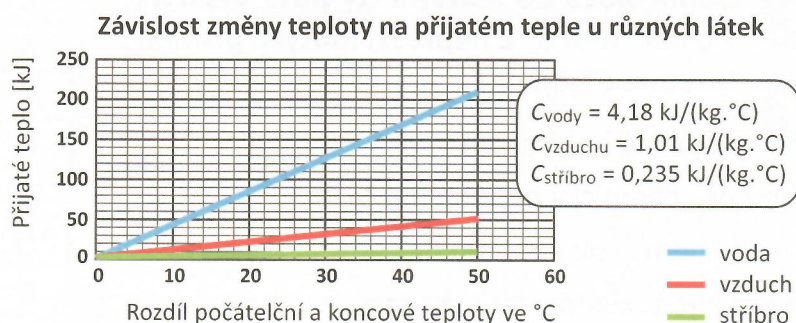


MĚRNÁ TEPELNÁ KAPACITA LÁTKY

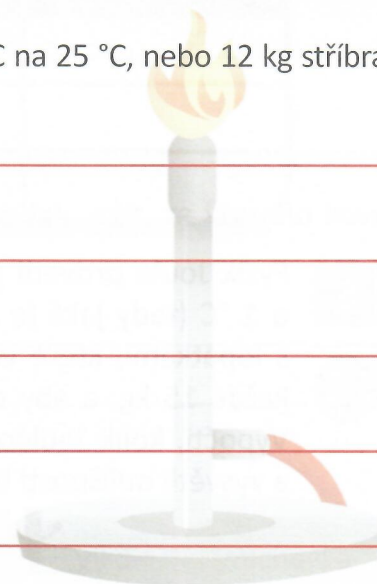
- 1.** Na následujícím grafu je zobrazena závislost přijatého tepla 1 kg vody, vzduchu a stříbra na rozdílu počáteční a koncové teploty látky. Na základě údajů v grafu odpověz na následující otázky.



- a** Kolik tepla přijme 1 kg vzduchu, aby se ohřál o 1°C ? _____
- b** Která látka přijme více tepla při ohřátí látky o 20°C a hmotnosti 1 kg, voda či stříbro? _____
- c** Kolik tepla přijmou 2 kg stříbra při ohřátí o 1°C ? _____
- d** Kolik tepla přijme 1 kg vzduchu, aby se ohřál o 10°C ? _____
- e** Kolik tepla přijme 10 kg vzduchu, aby se ohřál o 1°C ? _____
- f** Proč přijme vzduch při ohřátí stejného množství látky o 10°C téměř 4,3 x více tepla než stříbro? _____

- 2.** Co potřebuje na své ohřátí více tepla – 3,5 kg vody při ohřátí z 18°C na 25°C , nebo 12 kg stříbra při ohřátí z 24°C na 60°C ?





- 3.** Odlévání olova je vánoční obyčej. Kolik tepla musíme dodat 200 g olova, aby se z pokojové teploty 25°C ohřál na teplotu blížíící se jeho teplotě tání, tj. na $327,5^\circ\text{C}$?