Výpočet tepla, III.O, skupina A

1. Medený valec hmotnosti 15 kg odovzdal do okolia pri ochladzovaní 114,9 kJ tepla. O koľko °C sa ochladil? ( **meď c = 380 J kg -1°C)**
2. Teleso z cínu odovzdalo teplo 45 400 J, jeho teplota klesla o 100°C. Vypočítaj hmotnosť cínového telesa. ( c = 227 J/kg.oC )
3. **Určte hmotnosť vriacej vody, ktorú je treba priliať do vody s hmotnosťou 7kg a teplotou 9°C, aby výsledná teplota vody bola 40°C. Predpokladáme, že tepelná výmena prebieha len medzi teplejšou a chladnejšou vodou.**

Výpočet tepla, III.O, skupina B

1. Telesu o hmotnosti 1,8 kg bolo dodané teplo 56,304 kJ. V dôsledku toho stúpla jeho teplota z 15°C na 83°C. Vypočítaj hmotnostnú tepelnú kapacitu.
2. Vypočítaj hmotnosť vody, ktorá pri ochladení zo 65°C na 37°C odovzdala 522,5 kJ tepla.
3. **Do nádrže obsahujúcej 35 kg oleja teploty 30,15°C (merná tepelná kapacita oleja   
   c= 1680 J.kg1°C) sme pri kalení ponorili oceľový predmet teploty 800,15°C. (merná tepelná kapacita ocele c= 460 J kg -1°C) Vypočítajte, aká je hmotnosť tohto predmetu, keď sa teplota oleja ustálila na 57,85°C**