OMINAISSULAMISLÄMPÖ JA OMINAISHÖYRYSTYMISLÄMPÖ

1. Paljonko energia tarvitaan kun
	1. 3,5 kg 0 asteista jäätä sulatetaan?
	2. 0,75 kg sulamispisteessä olevaa hopeaa sulatetaan?
	3. 4,2 g etanolia höyrystetään?
2. Kuinka paljon energiaa vapautuu kun
	1. 25g asetonia jähmettyy?
	2. 25 g kiehumispisteessä olevaa etanolia tiivistyy?
	3. 4,2 g vettä jäätyy?
3. Kuinka paljon
	1. vettä voidaan höyrystää 56500 kJ energialla?
	2. jäätä voidaan sulattaa 10 000 kJ energialla?
	3. hopeaa voidaan sulattaa 5000 J energiamäärällä?
	4. 20 °C veden, jota on 8,0 litraa, lämpötila kasvaa, kun sitä lämmitetään 4000 kJ energiamäärällä?
4. 3,5 kg painava, −20°C jääkimpale höyrystetään. Paljonko energiaa tarvitaan?
5. Kattilassa on 5 l vettä, jonka lämpötila on 15°C. Kuinka korkeaksi lämpötila nousee, kun vettä lämmitetään 800 kJ energiamäärällä?
6. Kuinka paljon energiaa tarvitaan
	1. sulattamaan 35kg – 15 asteista jäätä vedeksi?
	2. muuttamaan 0°C jääpala, jonka massa on 150 g, 20 °C vedeksi?
	3. sulattamaan 170 g painava, huoneenlämpöinen hopeakoru?
7. Kuinka paljon 20°C
	1. vettä voidaan höyrystää 10 000 kJ energiamäärällä?
	2. hopeaa voidaan sulattaa 20 kJ energiamäärällä?