



<p>01. Jumlah kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu 2 gram besi yang kalor jenisnya $0,11 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}$ dari 10°C menjadi 90°C adalah Joule</p> <p>(A) 74 (B) 62 (C) 46 (D) 32 (E) 8</p>	
<p>02. Untuk menaikkan suhu 200 gram es dari 5°C menjadi 20°C diperlukan kalor Kilo kalor (kalor lebur es = 80 kal/gr, kalor jenis air = $1 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}$, kalor jenis es = $0.5 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}$,</p> <p>(A) 0,5 (B) 4,0 (C) 16,0 (D) 20, (E) 24,6</p>	
<p>03. Sepuluh milliliter uap air (100°C) jika mengembun menjadi air yang suhunya 70°C akan melepas kalor sebesar Kalori. (kalor penguapan air = 540 kal/gr).</p> <p>(A) 5400 (B) 5700 (C) 6400 (D) 6700 (E) 8400</p>	
<p>04. Jika 100 gram air bersuhu 80°C dicampur dengan 200 gram air bersuhu 40°C pada suatu wadah yang tidak menyerap kalor maka suhu akhir campuran adalah $^\circ\text{C}$</p> <p>(A) 48,2 (B) 53,3 (C) 67,4 (D) 72,3 (E) 76,1</p>	



<p>05. Bila suatu zat mempunyai kalor jenis tinggi, maka zat itu</p> <p>(A) Lambat mendidih (B) Cepat mendidih (C) Lambat melebur (D) Cepat naik suhunya bila dipanaskan (E) Lambat naik suhunya bila dipanaskan</p>	
<p>06. Setengah kilogram es bersuhu -40°C dicampur dengan 1 kg air bersuhu 40°C. Kalor jenis es $0,5 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}$, kalor jenis air $1 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}$, dan kalor lebur es 80 kal/g. Pada keadaan akhir, banyaknya es yang telah melebur adalah</p> <p>(A) 245 g (B) 250 g (C) 275 g (D) 325 g (E) 375 g</p>	
<p>07. Dalam sebuah bejana yang massanya diabaikan terdapat a gram air 42°C dicampur dengan b gram es -4°C. Setelah diaduk ternyata 50% es melebur. Jika titik lebur es = 0°C, kalor jenis es = $0,5 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}$, kalor lebur es = 80 kal/g, maka perbandingan a dan b adalah</p> <p>(A) 1 : 4 (B) 1 : 2 (C) 1 : 1 (D) 2 : 1 (E) 4 : 1</p>	
<p>08. Dalam gelas berisi 200 cc air 40°C kemudian dimasukkan 40 gram es 0°C. Jika kapasitas kalor gelas $20 \text{ kal/}^{\circ}\text{C}$ dan kalor lebur es adalah 80 kal/gram suhu setimbangnya :</p> <p>(A) 0°C (B) $18,5^{\circ}\text{C}$ (C) $12,6^{\circ}\text{C}$ (D) $21,6^{\circ}\text{C}$ (E) $28,0^{\circ}\text{C}$</p>	