



<p>01. Jumlah kalor yang diperlukan untuk menaikkan suhu 2 gram besi yang kalor jenisnya <math>0,11 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}</math> dari <math>10^\circ\text{C}</math> menjadi <math>90^\circ\text{C}</math> adalah .... Joule</p> <p>(A) 74 (B) 62 (C) 46 (D) 32 (E) 8</p>	
<p>02. Untuk menaikkan suhu 200 gram es dari <math>5^\circ\text{C}</math> menjadi <math>20^\circ\text{C}</math> diperlukan kalor .... Kilo kalor (kalor lebur es = <math>80 \text{ kal/gr}</math>, kalor jenis air = <math>1 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}</math>, kalor jenis es = <math>0.5 \text{ kal/gr}^\circ\text{C}</math>,</p> <p>(A) 0,5 (B) 4,0 (C) 16,0 (D) 20, (E) 24,6</p>	
<p>03. Sepuluh milliliter uap air (<math>100^\circ\text{C}</math>) jika mengembun menjadi air yang suhunya <math>70^\circ\text{C}</math> akan melepas kalor sebesar .... Kalori. (kalor penguapan air = <math>540 \text{ kal/gr}</math>).</p> <p>(A) 5400 (B) 5700 (C) 6400 (D) 6700 (E) 8400</p>	
<p>04. Jika 100 gram air bersuhu <math>80^\circ\text{C}</math> dicampur dengan 200 gram air bersuhu <math>40^\circ\text{C}</math> pada suatu wadah yang tidak menyerap kalor maka suhu akhir campuran adalah .... <math>^\circ\text{C}</math></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 <math>-40^{\circ}\text{C}</math> dicampur dengan 1 kg air bersuhu <math>40^{\circ}\text{C}</math>. Kalor jenis es <math>0,5 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}</math>, kalor jenis air <math>1 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}</math>, dan kalor lebur es <math>80 \text{ kal/g}</math>. 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 <math>42^{\circ}\text{C}</math> dicampur dengan b gram es <math>-4^{\circ}\text{C}</math>. Setelah diaduk ternyata 50% es melebur. Jika titik lebur es = <math>0^{\circ}\text{C}</math>, kalor jenis es = <math>0,5 \text{ kal/g}^{\circ}\text{C}</math>, kalor lebur es = <math>80 \text{ kal/g}</math>, 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 <math>40^{\circ}\text{C}</math> kemudian di-masukkan 40 gram es <math>0^{\circ}\text{C}</math>. Jika kapasitas kalor gelas <math>20 \text{ kal/}^{\circ}\text{C}</math> dan kalor lebur es adalah <math>80 \text{ kal/gram}</math> suhu setimbangnya :</p> <p>(A) <math>0^{\circ}\text{C}</math> (B) <math>18,5^{\circ}\text{C}</math> (C) <math>12,6^{\circ}\text{C}</math> (D) <math>21,6^{\circ}\text{C}</math> (E) <math>28,0^{\circ}\text{C}</math></p>	