

NAMA :
KELAS :
MATA PELAJARAN:

SOAL PRETEST
PENURUNAN TITIK BEKU

1. Sifat koligatif larutan merupakan sifat larutan yang ...
 - a. Memperhitungkan macam dan jumlah zat yang terlarut
 - b. Memperhitungkan macam zat yang terlarut saja
 - c. Memperhitungkan jumlah mol zat yang terlarut
 - d. Tidak memperhitungkan jumlah zat dan macam zat yang terlarut
 - e. Kadang-kadang memperhitungkan jumlah mol zat yang terlarut kadang-kadang tidak melihat macam zat
2. Berikut ini beberapa contoh penerapan sifat koligatif larutan dalam kehidupan sehari-hari :

1) Pembuatan ikan asin	4) Membunuh lintah dengan garam
2) Pembuatan es putar	5) Pemakaian obat tetes mata
3) Mencairkan salju di jalan raya	

Penerapan penurunan titik beku terdapat pada nomor ...

 - a. 1 dan 2
 - b. 1 dan 3
 - c. 2 dan 3
 - d. 2 dan 4
 - e. 4 dan 5
3. Glukosa ($C_6H_{12}O_6$) yang massanya 45 gram dilarutkan dalam 250 gram air (K_f air = 1,86 $^{\circ}\text{C/molal}$). Jika diketahui Ar C = 12, H = 1, dan O = 16 maka titik beku larutan tersebut adalah

a. 1,86 $^{\circ}\text{C}$	c. 0,23 $^{\circ}\text{C}$	e. -1,86 $^{\circ}\text{C}$
b. 0,46 $^{\circ}\text{C}$	d. -0,46 $^{\circ}\text{C}$	