

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

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 = $1,86^\circ C/molal$). Jika diketahui Ar C = 12, H = 1, dan O = 16 maka titik beku larutan tersebut adalah
 - a. $1,86^\circ C$
 - b. $0,46^\circ C$
 - c. $0,23^\circ C$
 - d. $-0,46^\circ C$
 - e. $-1,86^\circ C$