

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.  $-1,86^\circ C$