PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA SELATAN
DINAS PENDIDIKAN
SMA NEGERI 1 TUNGKAL JAYA
AKREDITASI A (AMAT BAIK)
Jl. Raya Palembang – Jambi km. 147 Desa Peninggalan Kecamatan Tungkal Jaya Kab. M
email : sman1tungkaljaya@gmail.com Website : www.smansatuja.mysc

Mata Pelajaran : **KIMIA**

Materi : **Membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan nonelokttrolit**

Nama Siswa :

Kelas : **XII MIA**

Pilihlah jawaban yang paling tepat dari soal-soal di bawah ini

1. Pasangan larutan yang memepunyai titik didih sama …
   a. 0,1 molal $CO(NH_2)_2$ dengan 0,1 molal NaCl
   b. 0,1 molal $(NH_4)_2SO_4$ dengan 0,1 molal $C_6H_{12}O_6$
   c. 0,1 molal $CO(NH_2)_2$ dengan 0,1 molal $C_6H_{12}O_6$
   d. 0,1 molal C_2H_5OH dengan 0,1 NaOH
   e. 0,1 molal NaCl dengan 0,1 molal $C_6H_{12}O_6$
2. Di antara larutan-larutan berikut, larutan yang mempunyai titik didih paling tinggi adalah larutan …
   a. NaCl 0,1 *m*
   b. CH_3COOH 0,1 *m*
   c. NaOH0,1 *m*
   d. $CO(NH_2)_2$ 0,1 *m*
   e. K_2SO_4 0,1 *m*
3. Suatu larutan I diperoleh dari melarutkan 180 gram glukosa (Mr = 180 g/mol) dalam 1 liter air. Larutan II diperoleh dari melarutkan 40 gram NaOH (Mr = 40 g/mol) dalam 1 liter air. Perbandingan kenaikan titik didih larutan I terhadap larutan II adalah …
   a. Dua kali larutan kedua
   b. Seperdua kali larutan kedua
   c. Tiga kali larutan kedua
   d. Sepertiga kali larutan kedua
   e. Sama seperti larutan kedua
4. Dengan konsentrasi yang sama, senyawa yang mempunyai titik didih paling besar adalah …
   a. NaOH
   b. $CO(NH_2)_2$
   c. CH_3COOH
   d. C_2H_5OH
   e. H_2SO_4
5. Pada larutan ke 1 dilarutkan 12 gram urea (Mr = 60 gr/mol) ke dalam 1 liter air dan larutan ke 2 dilarutkan 36 gram glukosa (Mr = 180 gr/mol). Perbandingan kenaikan titik didih larutan pertama terhadap larutan kedua adalah …
   a. 1 : 1
   b. 1 : 3
   c. 1 : 5
   d. 3 : 1
   e. 5 : 1

LIVEWORKSHEETS