



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. Muarajaya  
email : [sman1tungkaljaya@gmail.com](mailto:sman1tungkaljaya@gmail.com) Website : [www.smansatuja.myschool.net](http://www.smansatuja.myschool.net)

---

**Mata Pelajaran** : KIMIA  
**Materi** : Membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan nonelektrolit  
**Nama Siswa** :  
**Kelas** : XII MIA

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

- Pasangan larutan yang mempunyai titik didih sama ...
  - 0,1 molal  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  dengan 0,1 molal NaCl
  - 0,1 molal  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  dengan 0,1 molal  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
  - 0,1 molal  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  dengan 0,1 molal  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
  - 0,1 molal  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  dengan 0,1 NaOH
  - 0,1 molal NaCl dengan 0,1 molal  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- Di antara larutan-larutan berikut, larutan yang mempunyai titik didih paling tinggi adalah larutan ...
  - NaCl 0,1 m
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$  0,1 m
  - NaOH 0,1 m
  - $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$  0,1 m
  - $\text{K}_2\text{SO}_4$  0,1 m
- Suatu larutan I diperoleh dari melarutkan 180 gram glukosa ( $M_r = 180 \text{ g/mol}$ ) dalam 1 liter air. Larutan II diperoleh dari melarutkan 40 gram NaOH ( $M_r = 40 \text{ g/mol}$ ) dalam 1 liter air. Perbandingan kenaikan titik didih larutan I terhadap larutan II adalah ...
  - Dua kali larutan kedua
  - Seperdua kali larutan kedua
  - Tiga kali larutan kedua
  - Sepertiga kali larutan kedua
  - Sama seperti larutan kedua
- Dengan konsentrasi yang sama, senyawa yang mempunyai titik didih paling besar adalah ...
  - NaOH
  - $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
  - $\text{CH}_3\text{COOH}$
  - $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
  - $\text{H}_2\text{SO}_4$
- Pada larutan ke 1 dilarutkan 12 gram urea ( $M_r = 60 \text{ gr/mol}$ ) ke dalam 1 liter air dan larutan ke 2 dilarutkan 36 gram glukosa ( $M_r = 180 \text{ gr/mol}$ ). Perbandingan kenaikan titik didih larutan pertama terhadap larutan kedua adalah ...
  - 1 : 1
  - 1 : 3
  - 1 : 5
  - 3 : 1
  - 5 : 1