



PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA SELATAN
DINAS PENDIDIKAN
SMA NEGERI 1 TUNGKAL JAYA
AKREDITASI A (AMAT BAIK)



Jl. Raya Palembang – Jambi km. 147 Desa Peninggalan Kecamatan Tungkajaya Kab. M
email : sman1tungkaljaya@gmail.com Website : www.smansatuja.mys

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

1. Dari data percobaan penurunan titik beku

Larutan	Kemolalan	Titik Beku °C
Urea	0,10	-1,860
	0,01	-0,018
Garam	0,10	-0,3720
	0,01	-0,0372
Gula	0,10	-1,860
	0,01	-0,018

Berdasarkan data percobaan di atas, maka besarnya penurunan titik beku larutan ditentukan oleh ...

- Jenis zat terlarut
 - Junlah partikel zat terlarut
 - Jenis larutan
 - Jenis pelarut
 - Perbedaan titik beku pelarut
2. Air murni akan mendidih pada saat proses pemanasan berlangsung, kecuali ...
- Pada saat tekanan 1 atm
 - Pada saat temperature 100°C
 - Pada saat tekanan sama dengan 760 mmHg
 - Pada saat tekanan uap jenuh cair itu sama dengan tekanan udara di sekitar
 - Pada saat tekanan sama dengan 610 mmHg
3. Salah satu yang akan disebabkan oleh keberadaan zat terlarut dalam pelarut adalah ...
- Tekanan uap jenuh larutan lebih tinggi daripada tekanan uap jenuh pelarut
 - Titik beku larutan lebih tinggi daripada titik beku pelarut
 - Tekanan osmosis larutan lebih rendah dari tekanan osmosis pelarut
 - Titik didih larutan lebih tinggi dari titik didih pelarut
 - Titik didih pelarut lebih tinggi dari titik didih pelarutnya
4. Sebanyak 11,7 gram NaCl ($M_r = 58,5$) dilarutkan dalam 500 gram air. titik didih larutan adalah ($K_b = 0,52$)
- 100,42 °C
 - 98,9 °C
 - 50,89 °C
 - 1000,54 °C
 - 65,78 °C
5. Sebanyak 1 mol gula dilarutkan dalam 1000 gram air, mendidih pada suhu 100,52°C untuk suatu larutan alkohol, agar mendidih pada suhu yang sama dengan larutan gula, dalam 100 gram air dilarutkan alkohol sebanyak ... mol
- 1,00
 - 0,50
 - 2,00
 - 0,05
 - 0,10