**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. Besarnya penurunan tekanan uap jenuh larutan sebanding dengan …
   a. Molalitas larutan
   b. Molaritas larutan
   c. Normalitas larutan
   d. Fraksi mol zat pelarut
   e. Fraksi mol zat terlarut
2. Dalam penurunan tekanan uap, semakin tinggi temperature maka …
   a. Semakin besar tekanan uap zat cair
   b. Sama dengan tekanan uap zat cair
   c. Semakin rendah tekanan uap zat cair
   d. Tekanan uap tidak berpengaruh
   e. Tidak ada tekanan uapnya
3. Pada pelarut yang dimasukan zat terlarut yang sukar menguap maka tekanan uap pelarut akan turun, yang disebabkan oleh …
   a. Terdapat gaya tolak menolak antar molekul
   b. Terdapat gaya Tarik menarik antar molekul
   c. Terdapat molekul yang tidak berpasangan
   d. Terdapat molekul yang sama
   e. Terdapat molekul yang besar ukuran partikelnya

LIVEWORKSHEETS