**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. Muba
email : sman1tungkaljaya@gmail.com Website : www.smansatuja.mysch.id

**Mata Pelajaran** : **KIMIA**

**Materi** : **Sifat Koligatif Larutan**

**Nama Siswa** :

**Kelas** :

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

1. Dari percobaan diperoleh data sebagai berikut :

| No. percobaan | Larutan 0,1 M | Titik Beku ($^0$C) |
|---|---|---|
| 1 | $C_6H_{12}O_6$ | -0,2 |
| 2 | NaCl | -0,4 |
| 3 | $MgBr_2$ | -0,6 |
| 4 | $AlCl_3$ | -0,8 |
| 5 | $Al_2(SO_4)_3$ | -1,0 |

Dari data di atas larutan yang mempunyai sifat koligatif paling besar adalah …

a. $C_6H_{12}O_6$
b. NaCl
c. $MgBr_2$
d. $AlCl_3$
e. $Al_2(SO_4)_3$

2. Suatu larutan I diperoleh dari melarutkan 18 gram glukosa (Mr = 180 g/mol) dalam 1 literair. Larutan II diperoleh dari melarutkan 40 gram NaOH (Mr = 40 g/mol) dalam 1 liter air.
Perbandingan penurunan titik beku 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

LIVEWORKSHEETS