

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Mata Pelajaran	Kimia
Materi	Sifat Koligatif Larutan (konsentrasi Larutan)
Kelas	XII MIPA
Guru	Sri Agustini (Bu'titin)

SOAL PILIHAN GANDA JAWABAN TUNGGAL

Hitung berapakah mol molekul yang terdapat dalam 20 gram glukosa ($C_6H_{12}O_6$), diketahui Ar C = 12, O = 16, serta H = 1.

- a. 0,11 mol
- b. 0,12 mol
- c. 0,24 mol
- d. 0,25 mol
- e. 1 mol

Sebanyak 20 gram glukosa, $C_6H_{12}O_6$ dilarutkan ke dalam 100 gram air (Ar C = 12, H = 1, O = 16).

Tentukan molalitas larutan glukosa tersebut!

- a. 1 m
- b. 1,1 m
- c. 1,5 m
- d. 1,7 m
- e. 1,8 m

Sebanyak 90 gram glukosa, $C_6H_{12}O_6$ dilarutkan dalam 360 mL air (Ar C = 12, H = 1, O = 16). Tentukan fraksi mol zat terlarut....

- a. 0,05
- b. 0,04
- c. 0,03
- d. 0,02
- e. 0,01

SOAL BENAR-SALAH

Molaritas menyatakan banyaknya mol zat terlarut didalam setiap 1 liter larutan

Benar

Salah

Fraksi mol (X) menyatakan perbandingan banyaknya mol dari zat tersebut terhadap jumlah mol seluruh komponen dalam larutan

Benar

Salah

Satuan dari Molalitas adalah M

Benar

Salah

Jumlah dari fraksi mol terlarut dan pelarut adalah 1

Benar

Salah

SOAL ISIAN SINGKAT

Zat yang jumlahnya lebih sedikit di dalam larutan disebut

Ketika garam dilarutkan dalam air, maka yang berperan sebagai zat terlarut adalah....