

Nama :

Kelas

MEMBANDINGKAN SIFAT KOLIGATIF LARUTAN

1. Diantara larutan tiga buah larutan
A. NaNO_3 0,1 M
B. Glukosa 0,1 M
C. MgCl_2 0,1 M
D. Alkohol 0,1 M
Manakah larutan yang menimbulkan tekanan osmosis paling besar
2. Diantara larutan tiga buah larutan
A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 0,8 M
B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,2 M
C. CaSO_4 0,3 M
D. KCl 0,4 M
Manakah larutan yang mempunyai titik beku paling tinggi
3. Diantara larutan 0,01 M ini mempunyai tekanan osmotik paling rendah
A. NaCl
B. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
C. BaCl_2
D. K_3PO_4
4. Larutan yang isotonis dengan larutan larutan NaCl 0,3 M adalah....
A. Na_2SO_4 0,3 M
B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,1 M
C. Glukosa 0,5 M
D. FeCl_2 0,2
E. CaCl_2 0,3 M
5. Diantara larutan di bawah ini yang memiliki titik didih paling tinggi adalah....
A. Na_2CO_3 0,3 M
B. CuSO_4 0,2 M
C. KCl 0,5 M
D. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ 0,8 M
E. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 0,3 M
6. Jika larutan 1 molal dan zat-zat berikut dipanaskan bersama-sama, maka yang mendidih terlebih dahulu adalah...
A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 0,8 M
B. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,2 M
C. CaSO_4 0,3 M
D. KCl 0,4 M