

Pilihan Ganda

Di antara larutan-larutan dengan konsentrasi 0,1 M berikut ini yang memiliki tekanan osmotik terbesar adalah

- A. NaCl
- B. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- C. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- D. $\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2$
- E. BaCl_2

Benar-salah

Tekanan uap air pada suhu tertentu adalah 20 mmHg. Jika 60 gram urea ($M_r=60$) dilarutkan dalam 72 gram air ($M_r=18$), maka tekanan uap larutan adalah 16 mmHg

Jawaban Singkat



SIRUP MAPLE YANG BERMANFAAT MENCEGAH BEBERAPA PENYAKIT

Sirup maple merupakan sirup yang didapatkan dengan menyadap getah *xylem* dari pohon maple hitam, maple gula atau maple merah. Pohon maple tumbuh di Negara Eropa dan negara bermusim salju lainnya. Harganya sangat mahal dikarenakan pada proses pembuatannya dibutuhkan 40 galon getah maple (1 galon seberat 11 kg) untuk menghasilkan 1 galon sirup maple siap konsumsi. Sirup maple memiliki kandungan *quebecol* yang bermanfaat mencegah beberapa penyakit yaitu kanker, diabetes, alzheimer, dan penyakit lainnya yang disebabkan oleh bakteri. Biasanya sirup maple bersama madu adalah pemanis yang digunakan sebagai pelengkap sajian pancake.

Pada pembuatan sirup, kekentalannya diukur dengan mengamati titik didihnya. Penelitian menunjukkan bahwa sirup yang baik harus mendidih pada suhu 105°C m^{-1} ($K_b \text{ air} = 0,52^\circ\text{C m}^{-1}$) dan getah pohon maple terdiri beberapa persen larutan sukrosa ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) dalam 200 gr air. ($M_r = 342$).

Sumber : https://manado.kpt.co.id/id3/108-2/Sirup-Maple_103120_manado-kpt.html

Massa sukrosa dalam pembuatan sirup maple tersebut adalah... .

Menjodohkan

Carilah Pasangan yang sesuai Contoh Penerapan sifat koligatif larutan dalam kehidupan berikut ini

1. Penggunaan panci Fresto
2. Penyerapan air oleh akar tanaman
3. Pembuatan es putar
4. Menjemur Pakaian

- A. Kenaikan Titik didih
- B. Penurunan Titik beku
- C. Penurunan Tekanan Uap
- D. Tekanan Osmotik

Lebih dari satu pilihan

Berikut sifat koligatif larutan yang benar adalah....

- ☐ Penurunan tekanan uap
- ☐ Peningkatan titik didih
- ☐ Penurunan titik beku
- ☐ Tekanan osmotik
- ☐ Reaksi kimia larutan