

NAMA :

KELAS :

SIFAT KOLIGATIF LARUTAN ELEKTOLIT DAN NON ELEKTROLIT

Perhatikan tabel hasil praktikum penurunan titik beku berikut!

Larutan	Molalitas	Titik beku air (T_f^0)	Titik beku larutan (T_f)	Perbedaan titik beku $\Delta T_f = T_f^0 - T_f$
Urea ($\text{CO}(\text{NH}_2)_2$)	1molal	0 °C	-0,2 °C	0,2 °C
	2molal	0 °C	-0,3 °C	0,3 °C
Garam (NaCl)	1molal	0 °C	-0,4 °C	0,4 °C

Lakukan studi literatur dengan membaca buku pegangan dan internet yang berhubungan dengan tabel hasil pengamatan tersebut. Lalu, tuliskan hasil di bawah ini!

1. Pada molalitas yang sama, apakah ada perbedaan titikbeku larutan urea dan larutan garam? Jelaskan!

2. Pada molalitas yang sama, manakah larutan yang memiliki titik beku (T_f) yang lebih tinggi? Larutan garam atau larutan urea? Mengapa demikian!

3. Dari tabel penentuan penurunan titik beku larutan (ΔT_f) di atas, manakah harga ΔT_f yang lebih besar daripada pelarut murninya? Larutan garam atau larutan urea?

4. Berdasarkan data hasil percobaan dan perhitungan. Buatlah kesimpulan mengenai sifat koligatif larutan elektrolit dan nonelektrolit. Kemudian kaitkan dengan permasalahan snow removal pada wacana di awal pembelajaran

PENERAPAN SIFAT KOLIGATIF LARUTAN DALAM KEHIDUPAN SEHARI-HARI

Tarik gambar yang sesuai dan tuliskan konsep Sifat Koligatif Larutan yang sesuai dengan pernyataan pada soal berikut ini:

No	Pernyataan	Gambar	Konsep Sifat Koligatif Larutan
1	Penjual Es Putar		
2	Desalinasi Air Laut		
3	Distilasi (Penyulingan Minyak Bumi)		
4	Wisata Kolam Apung		
5	Penambahan Zat Antibeku pada Radiator		
6	Mesin hemodialisa		
7	Panci Presto		
8.	Cairan Infus		
9.	Pengawetan Makanan		

