



KIMIA

Kode: KIM-3.2/4.2/5/2-2



FENOMENA KOLIGATIF

Larutan Elektrolit



IDENTITAS

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas/Semester : XII/5

Materi Pokok : Sifat Koligatif Larutan

Alokasi Waktu : 4 × 2 JP

Kompetensi Dasar (KD)

3.2 Membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan larutan nonelektrolit

4.2 Menganalisis data percobaan untuk menentukan derajat pengionan

Tujuan Pembelajaran

Melalui metode PBL, diskusi, tanya jawab, penugasan, praktikum dan analisis data percobaan, peserta didik dapat berpikir kritis dan kreatif dalam membedakan sifat koligatif larutan elektrolit dan larutan nonelektrolit, kemudian kreatif dan terampil mengomunikasikan hasil analisis data percobaan sifat koligatif larutan elektrolit dan non elektrolit dalam bentuk laporan hasil kerja kelompok.



UKBM KIM-3.2/4.2/5/2-2

KEGIATAN BELAJAR

1

pertanyaan 1 – 6?? Untuk lebih memahaminya, mari lakukan kegiatan berikut :



Ayo Beraktifitas

SIFAT KOLIGATIF LARUTAN ELEKTROLIT

Simak Video berikut:

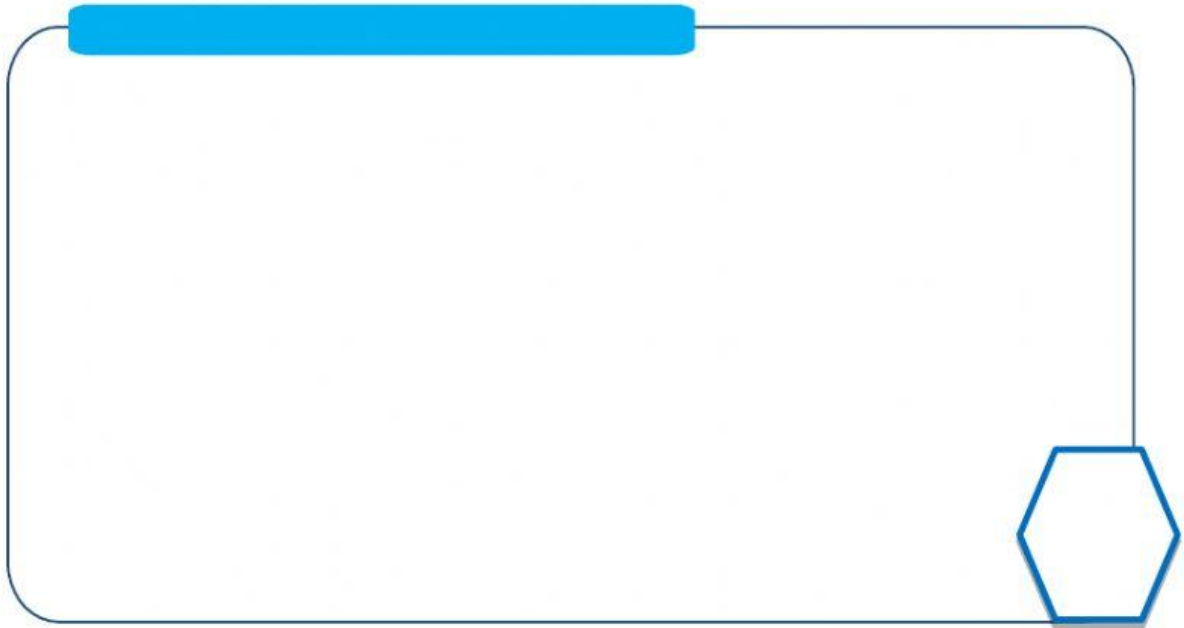


Berdasarkan video diatas, jawab pertanyaan berikut

Antara pelarut murni dan larutan yang mempunyai tekanan uap lebih tinggi adalah

Sifat koligatif tersebut merupakan merupakan

Simak Video berikut



Setelah menyimak video diatas, maka yang memiliki titik didih lebih tinggi adalah



Penurunan Titik Beku



Setelah menyimak video diatas, maka yang memiliki titik beku lebih rendah adalah:

*Indohkan **PERNYATAAN** disebelah kiri dengan sebelah kanan dengan menarik garis dari kiri ke kanan*

Fenomena dimana dengan adanya molekul zat terlarut dapat menghambat molekul-molekul pelarut bergabung dan berubah wujud dari cair menjadi padat

**KENAIKAN
TEKANAN UAP (ΔP)**

Fenomena bahwa titik didih dari cairan (pelarut) akan lebih tinggi ketika senyawa lain ditambahkan.
Larutan akan memiliki titik didih yang lebih tinggi daripada pelarut murninya.

**PENURUNAN
TEKANAN UAP (ΔP)**

**KENAIKAN TITIK
DIDIH (ΔT_b)**

Hal ini terjadi ketika zat terlarut yang tidak mudah menguap seperti garam ditambahkan kedalam pelarut murni seperti air

**PENURUNAN
TITIK DIDIH (ΔT_b)**

Kondisi bertambahnya tekanan uap pelarut murni karena pengaruh penambahan zat terlarut

**KENAIKAN TITIK
BEKU (ΔT_f)**

**PENURUNAN TITIK
BEKU (ΔT_f)**