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

4.2Menganalisis 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.

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

Simak Video berikut

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

Penurunan Titik Beku

LIVEWORKSHEETS

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

Jodohkan **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)**
	PENURUNAN 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. Hal ini terjadi ketika zat terlarut yang tidak mudah menguap seperti garam ditambahkan kedalam pelarut murni seperti air	**KENAIKAN TITIK DIDIH (△Tb)**
	PENURUNAN TITIK DIDIH (△Tb)
Kondisi bertambahnya tekanan uap pelarut murni karena pengaruh penambahan zat terlarut	**KENAIKAN TITIK BEKU (ΔTf)**
	PENURUNAN TITIK BEKU (ΔTf)

LIVEWORKSHEETS