

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP)

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Terisi
Kelas/Semester : XI / 2
Tema : Sifat Koligatif Larutan
Sub Tema : Konsentrasi (Molalitas)
Pembelajaran ke : 1 (satu)
Alokasi Waktu : 10 menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

- Siswa dapat menjelaskan dengan benar pengertian dari sifat koligatif larutan.
- Siswa dapat memahami pengertian konsentrasi.
- Siswa dapat menghitung konsentrasi molal dengan baik dan benar sesuai dengan langkah-langkah pengerjaannya.

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

Media	Alat dan Bahan	Sumber Belajar
White board	Laptop, Hp, Alat Praktek (Gelas kimia, Pengaduk) Bahan (Urea, aguades)	Buku Kimia SMA Penerbit Intan Pariwara

PENDAHULUAN	<ul style="list-style-type: none">• Guru memberikan salam dan mengajak berdoa bersama• Guru melakukan pengecekan kehadiran siswa• Guru menyampaikan tujuan pembelajaran sesuai dengan topik yang akan diajarkan.
KEGIATAN INTI	<ul style="list-style-type: none">• Guru memberikan motivasi kepada siswa dengan memberikan pertanyaan awal dengan harapan siswa dapat menjawabnya dan guru memberikan reword kepada siswa yang benar menjawabnya• Guru memberikan penjelasan tentang definisi sifat koligatif larutan• Guru memberikan penjelasan tentang konsentrasi molal serta memberikan contoh soalnya dengan demonstrasi.• Guru memberikan latihan soal menghitung konsentrasi molal zat dalam suatu larutan, siswa dapat mengerjakannya dengan benar.• Siswa dapat menyimpulkan hasil pembelajaran yang sudah dicapai kemudian guru memberikan kesempatan pada siswa untuk menanyakan kembali apabila belum memahami materi yang diberikan.
PENUTUP	<ul style="list-style-type: none">• Guru menyampaikan materi pembelajaran untuk pertemuan yang akan datang.• Guru mengucapkan salam penutup.

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

- Guru menilai siswa dari hasil pengamatan siswa selama mengikuti pembelajaran di dalam kelas. Penilaian ini dikategorikan dalam penilaian sikap.
- Guru menilai siswa dari hasil pekerjaan siswa menjawab soal yang diberikan guru selama mengikuti kegiatan pembelajaran didalam kelas.
- Soal yang diberikan guru berupa tes tulis.

Naskah Soal : (Pilihan Ganda)

1. Sebanyak 5,85 gram NaCl dilarutkan dalam 100 gram air. hitunglah molalitas larutan tersebut !....(jika diketahui Ar Na = 23, Cl = 35,5)
a. 0,1 m b. 1 m c. 0,2 m d. 2 m e. 10 m

Mengetahui
Kepala SMAN 1 Terisi

CECEP HENDRIK, S.Pd., M.Pd
NIP 19721105 199903 1 011

Indramayu, Juli 2021
Guru Mata Pelajaran Kimia

SUDIRAH, S.Pd
NIP. 19730617 200801 1 003