

3.MENYUSUN JADWAL

BAB III JADWAL PELAKSANAAN

3.1 Jadwal Pelaksanaan Praktik

4. MONITORING

Jadwal Pelaksanaan Bimbingan dengan Guru

No.	Hari/Tanggal	Deskripsi Kegiatan	Hasil Bimbingan	Paraf

5. PENYUSUNAN LAPORAN

**BAB IV
PEMBAHASAN**

**BAB V
KESIMPULAN**

5. PENYUSUNAN LAPORAN

LAMPIRAN

Foto Dokumentasi Hasil Produk dan Bimbingan

6. EVALUASI HASIL PROYEK

Isilah kolom berikut dengan tanggapan berupa pertanyaan, kritik dan saran terkait dengan kelompok anda maupun kelompok lainnya!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Glosarium

- Larutan adalah campuran homogen yang terdiri dari zat terlarut dan pelarut.
- Koloid adalah campuran heterogen di antara larutan dan suspensi, yang terdistribusi dalam fase terdispersi dan medium pendispersi.
- Medium Pendispersi adalah medium yang digunakan untuk mendispersikan zat.
- Suspensi adalah campuran kasar (campuran heterogen) yang komponen-komponen penyusunnya masih dapat dibedakan dan dapat dipisahkan dengan penyaringan biasa.
- Adsorpsi adalah salah satu sifat koloid, yaitu kemampuan mengikat materi di permukaannya,
- Aerosol adalah koloid yang fase terdispersinya berupa cairan atau padatan dan medium pendispersinya merupakan gas.
- Buih adalah Koloid yang fase terdispersinya merupakan gas.
- Dialisis adalah penghilangan muatan koloid dengan cara memasukkan koloid ke dalam membran semi permeabel, kemudian dimasukkan ke dalam aliran zat cair.
- Efek Tyndal adalah hamburan cahaya oleh partikel-partikel koloid yang mengakibatkan tampaknya berkas sinar yang melewati sistem koloid
- Emulsi adalah Koloid yang fase terdispersinya merupakan zat cair.
- Fase Terdispersi adalah fase zat yang didispersikan ke dalam medium pendispersi
- Gel adalah koloid yang fase terdispersinya mengadsorpsi medium pendispersi sehingga terbentuk koloid yang agak padat atau setengah kaku (antara padat dan cair).
- Koagulasi adalah penggumpalan partikel koloid.
- Koloid Liofob adalah koloid yang fase terdispersinya berinteraksi lemah atau tidak ada interaksi dengan medium pendispersinya.
- Koloid Pelindung adalah koloid yang dapat menstabilkan sistem koloid lain.
- Sol adalah sistem koloid yang fase terdispersi padat.
- Kondensasi merupakan proses pembuatan koloid larutan yang dalam prosesnya dibagi lagi menjadi dua, yaitu secara fisika dan secara kimia. Secara fisika, prosesnya dilakukan dengan mengubah pelarut. Sementara secara kimia melibatkan beberapa reaksi kimia.
- Dispersi adalah kebalikan dari kondensasi, artinya ini merupakan proses koloid dari suspensi. Proses ini mengubah partikel koloid yang besar menjadi partikel yang lebih kecil

Materi Sistem Koloid SMA-Fase F

