

NAMA :
KELAS :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

A. Identitas Modul

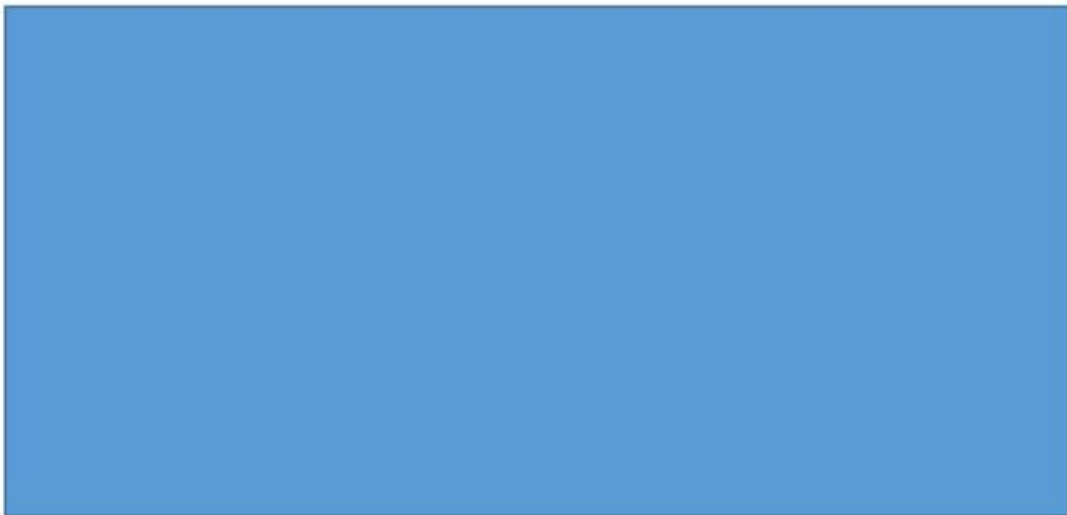
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas : XII MIPA
Alokasi Waktu : 2 jam pelajaran
Judul Modul : Korosi (Perkaratan)

B. Kompetensi Dasar

3.5 Menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi terjadinya korosi dan cara mengatasinya

C. Deskripsi Singkat Materi

Silahkan klik link power point di bawah ini



TUGAS 1

Perhatikan gb. Percobaan korosi di bawah ini !

Korosi paling cepat terjadi terletak pada gambar nomor



TUGAS 2

Pertanyaan :

1. Proses terjadinya korosi merupakan proses elektrokimia dimana di Anode Logam (besi) mengalami di Katode Oksigen dan air mengalami
2. Terjadinya korosi pada logam (besi) disebabkan oleh adanya :
 - a.
 - b.
 - c.Yang bersentuhan dengan logam (besi) dalam jangka waktu yang cukup lama.

TUGAS 3

1. Korosi paling cepat terjadi jika lingkungan mengandung dan
2. Korosi pada logam (besi) tidak akan terjadi jika lingkungan tidak mengandung..... dan.....

TUGAS 4

Untuk mencegah terjadinya korosi pada logam dapat dilakukan dengan 2 cara

1. Mencegah logam bersinggungan dengan oksigen di udara dan juga air. Pencegahan ini dilakukan dengan cara :
 - a.
 - b.
 - c.
 - d.
2. Perlindungan Katodik
Perlindungan katodik dilakukan dengan cara menghubungkan logam yang akan dilindungi dengan logam lain yang mempunyai yang sangat rendah dan bertindak sebagai sedangkan logam yang dilindungi ditempatkan sebagai