

SMK / MAK

KELAS XII

Kimia

Nama	:	Mata Pelajaran	: Kimia
Asal Sekolah	:	Jumlah Pesdik	: Orang

Durasi : 216 Menit (6x45 Menit)

FASE : F

CAPAIAN PEMBELAJARAN :

Pada akhir fase ini, peserta didik mampu memahami konsep reaksi redoks dengan bahasa sendiri, sifat daya hantar listrik suatu larutan di kehidupan sehari-hari, menuliskan persamaan reaksi redoks yang setara.

TUJUAN PEMBELAJARAN :

Memahami Reaksi reduksi-oksidasi (redoks), larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks.

A. Profil Pelajar Pancasila:

Peserta didik akan mengembangkan kemampuan **bernalar kritis** dan **mandiri** dalam menyelesaikan masalah

B. Model pembelajaran:

Discovery Learning secara Tatap muka dan luring

C. Kegiatan pembelajaran utama:

individu, berkelompok (3-4 orang)

D. Penilaian:

Individu dan kelompok

E. Jenis asesmen:

Individu dan performa

F. Metode:

Diskusi, presentasi, demonstrasi, PjBL, eksplorasi, kunjungan lapangan

KATA KUNCI :

Reaksi reduksi-oksidasi (redoks), larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks.

PERTANYAAN INTI :

Bagaimana saya dapat menerapkan Reaksi reduksi-oksidasi (redoks), larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks ?

A. Perangkat ajar ini dapat digunakan guru untuk mengajar:

1. Siswa reguler/tipikal
2. Siswa dengan hambatan belajar
3. Siswa cerdas istimewa berbakat istimewa (CIBI)

B. Kelengkapan perangkat ajar:

Lembar kegiatan, rubrik penilaian, foto, video.

SMK / MAK

KELAS XII

Kimia

DESKRIPSI UMUM

Peserta didik akan menggali kemampuan menerapkan Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks

CATATAN UNTUK GURU

Modul ajar ini akan menjadi materi prasyarat dan berlanjut pada materi berikutnya, dengan menerapkan pembelajaran berbasis proyek.

PERSIAPAN (45 MENIT)

1. Guru membuat presentasi tentang materi Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks
2. Guru membuat contoh-contoh Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks

AKTIVITAS

- Studi pustaka terkait Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks
- Menggali informasi mengenai Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks
- Membuat rangkuman materi Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks dibuku catatan

PERTEMUAN 1-2 DARING/LURING (6x45 Menit)

Kegiatan Awal (30 Menit)

1. Peserta didik dan Guru memulai dengan berdoa bersama.
2. Peserta didik disapa dan melakukan pemeriksaan kehadiran bersama dengan guru.
3. Peserta didik bersama dengan guru membahas tentang kesepakatan yang akan diterapkan dalam pembelajaran daring dan luring.
4. Peserta didik diberikan penjelasan bahwa akan mengikuti pembelajaran secara daring dan/atau luring, dan materi hari ini adalah kemampuan yang mendasari seluruh jenis kegiatan pembelajaran tentang Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks . Dengan demikian wajib dikuasai peserta didik dan diminta untuk fokus dan menyiapkan catatan apabila dibutuhkan.
5. Peserta didik dan guru berdiskusi mengenai Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks

Kegiatan Inti (135 Menit)

1. Peserta didik mendapatkan pemaparan secara umum tentang pengetahuan Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks .
2. Dengan metode tanya jawab guru memberikan pertanyaan mengenai Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks .
3. Peserta didik diberikan kesempatan untuk melakukan studi pustaka (browsing dan/atau mengunjungi perpustakaan) guna mengeksplorasi Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks .
 - a. Peserta didik diminta melaporkan hasil studinya dan kemudian bersama-sama dengan dibimbing oleh guru mendiskusikan hasil laporannya di depan kelas
 - b. Peserta didik diminta mengamati Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks bersama temannya **(format pengamatan terlampir)**
 - c. Peserta didik diminta untuk mengerjakan soal latihan

Kegiatan Penutup (15 Menit)

1. Peserta didik dapat melakukan/memberikan penilaian baik dalam bentuk narasi/gambar/emotikon tertentu untuk menunjukkan pemahaman tentang topik hari ini.
2. Peserta didik dapat menuliskan pertanyaan yang ingin diketahui lebih lanjut dalam kolom komentar.
3. Peserta didik mengomunikasikan kendala yang dihadapi selama mengerjakan
4. Peserta didik menerima apresiasi dan motivasi dari guru.

Referensi

Kimia Jilid 1 Untuk SMA,
Kemendikbud – Dit.
PSMK

Refleksi

1. Apakah ada kendala pada kegiatan pembelajaran?
2. Apakah semua siswa aktif dalam kegiatan pembelajaran?
3. Apa saja kesulitan siswa yang dapat diidentifikasi pada kegiatan pembelajaran?
4. Apakah siswa yang memiliki kesulitan ketika berkegiatan dapat teratasi dengan baik?
5. Apa level pencapaian rata-rata siswa dalam kegiatan pembelajaran?
6. Apakah seluruh siswa dapat dianggap tuntas dalam pelaksanaan pembelajaran?
7. Apa strategi agar seluruh siswa dapat menuntaskan kompetensi?

Lembar Kegiatan

1. Soal-soal Latihan Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks

1. Assesment / Penilaian

Diagnostik	Formatif	Sumatif
Bagaimana bahasa yang anda lakukan ketika berkomunikasi dengan orang lain.	<ol style="list-style-type: none">1. Penilaian perfoma lewat pada sat berdiskusi2. Review Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks lewat tanya jawab dengan siswa	<ol style="list-style-type: none">1. Tes Essay. Buatlah satu contoh Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks . <i>alternatif penyelesaian masalah (berpikir kreatif dan kritis)</i>2. Penilaian Sikap3. Penilaian teman sebaya terhadap kemampuan temannya dalam berdiskusi dan menjawab pertanyaan

2. Pengayaan dan Remedial

Pengayaan	Remedial
-----------	----------

Untuk siswa yang memiliki kemampuan berpikir HOTS dapat melanjutkan ke materi berikutnya.	Untuk siswa memiliki pemahaman regular dapat melakukan remedial hanya pada bagian materi-materi yang belum dipahami saja siswa yang mengalami kesulitan belajar dilakukan remedial secara penuh sebelum melanjutkan ke materi berikutnya dengan pendampingan oleh guru, guru BP/BK, orang tua, dan tutor sebaya dengan teman yang sudah tuntas belajarnya.
---	---

3. Refleksi Guru dan Siswa

- Guru merefleksi proses pembelajaran yang telah dilaksanakan dengan menganalisa hasil ketercapaian belajar siswa.
- Siswa merefleksi pengalaman belajar yang diperoleh pada materi Reaksi reduksi-oksidasi (redoks) , larutan elektrolit dan non-elektrolit, dan menyetarakan reaksi redoks

LANJUT KE **VERSI LENGKAP**

FILE YANG KAMI SEDIAKN INI HANYA SEBAGAI CONTOH,,, SEBAB
TIDAK MUAT JIKA KAMI BAGIKAN SEMUANYA.

OLEH KARENA ITU, SILAHKAN INBOK WA KAMI DI SINI :

<https://bit.ly/3Ly4wSZ>

ISI FILE KURIKULUM MERDEKA YG KAMI PUNYA

- 👉 MODUL AJAR
- 👉 PROTA
- 👉 PROSEM
- 👉 CP
- 👉 ATP
- 👉 KKTP
- 👉 BUKU SISWA GURU
- 👉 KALDIK
- 👉 COVER
- 👉 KOPS
- 👉 P5
- 👉 LKPD

- 👉 ALOKASI WAKTU
- 👉 ASESSMEN

UNTUK 1 TAHUN (GANJIL - GENAP)

Bonus :

- **Modul Paradigma Baru**
- **Modul Sekolah Penggerak**
- **Modul pelatihan implementasi pembelajaran paradigma baru (guru)**
- **panduan pembelajaran asesmen**
- **panduan pengembangan proyek penguatan profil pelajar pancasila**
- **Reperensi modul proyek penguatan profil belajar pancasila**

Di [web INI](#) Ini sudah lengkap Semuanya tapi berceceran, sehingga akan menghabiskan banyak waktu bapak/Ibu Guru. Jika tidak mau repot mendapatkan file lengkapnya Bisa Hubungi Kami Dengan Harga Sangat Ekonomis (paling Murah Dari Lainnya), **Silahkan Langsung WA di. 085955343737 atau tinggal klik >>** <https://bit.ly/3Ly4wSZ>