

Rencana Pelaksanaan Pembelajaran DARING

Satuan Pendidikan	: SMK NEGERI 1 BUKIT SUNDI
Mata Pelajaran	: KIMIA
Kelas/ Semester	: X / 1
Materi Pokok	: Hukum Dasar Kimia dan Stoikiometri
Alokasi Waktu	: 3 X 30 Menit

A. Kompetensi Inti (KI)

- Memahami, menerapkan, menganalisis, dan mengevaluasi tentang pengetahuan faktual, konseptual, operasional dasar, dan metakognitif sesuai dengan bidang dan lingkup kajian kimia teknologi rekayasa pada tingkat teknis, spesifik, detil, dan kompleks, berkenaan dengan ilmu pengetahuan, teknologi, seni, budaya, dan humaniora dalam konteks pengembangan potensi diri sebagai bagian dari keluarga, sekolah, dunia kerja, warga masyarakat nasional, regional, dan internasional.
- Menampilkan kinerja di bawah bimbingan dengan mutu dan kuantitas yang terukur sesuai dengan standar kompetensi kerja. Menunjukkan keterampilan menalar, mengolah, dan menyaji secara efektif, kreatif, produktif, kritis, mandiri, kolaboratif, komunikatif, dan solutif dalam ranah abstrak terkait dengan pengembangan dari yang dipelajarinya di sekolah, serta mampu melaksanakan tugas spesifik di bawah pengawasan langsung.

B. Kompetensi Dasar (KD)

- Menerapkan hukum – hukum kimia dalam perhitungan kimia
- Menggunakan hukum – hukum dasar kimia dalam perhitungan kimia

C. IPK

- Menerapkan hukum – hukum kimia dalam perhitungan kimia

D. Tujuan Pembelajaran

- Melalui Model Pembelajaran Discovery Learning Diskusi di Google Classroom peserta didik mampu menerapkan hukum – hukum dasar kimia dalam perhitungan kimia dan menggunakan hukum – hukum dasar kimia dalam perhitungan kimia dengan teliti dan penuh tanggung jawab

E. Materi Pembelajaran

Konsep Mol : Ar, Mr, Hubungan Mol dengan Jumlah Partikel, Hubungan Mol dengan Massa Molar

F. Metode Pembelajaran

Metode ceramah melalui video pembelajaran di youtube dan diskusi melalui google classroom dan WA Grup Kelas

G. Media Pembelajaran

HP, Laptop, PPT, Modul dan LKPD

H. Langkah-langkah Kegiatan Pembelajaran

1. PENDAHULUAN

• APERSEPSI

1. Guru membuka pelajaran dengan menyapa , mengucapkan salam kepada seluruh peserta didik di WA Grup Kelas
2. Peserta didik berdoa bersama sebelum pembelajaran dimulai
3. Peserta didik langsung masuk ke Google Classroom
4. Peserta didik mengisi absen di GCR
5. Guru melakukan tanya jawab dengan siswa mengenai nomor atom dan massa atom dalam tabel periodik

• MOTIVASI

Guru memberikan motivasi kepada seluruh peserta didik agar semangat dan fokus dalam mengikuti pembelajaran daring (online)

• PRASYARAT PENGETAHUAN

Peserta didik telah memahami materi sebelumnya tentang Sistem Periodik Unsur

2. KEGIATAN INTI

- a. Guru menayangkan gambar atom Na, atom Cl dan massa atomnya dan NaCl kemudian benda dengan satuan gram.
- b. Guru menanyakan kepada peserta didik berkaitan dengan satuan tersebut dan menghubungkannya dengan mol dan peserta didik memberikan pendapatnya masing masing
- c. Peserta Didik mengisi LKPD yang telah di share di google classroom
- d. Peserta didik mengumpulkan LKPD yang telah dikerjakan
- e. Peserta didik mempresentasikan LKPD yang telah dikerjakan
- f. Guru memberikan koreksi penguatan mengenai LKPD dan konsep-konsep yang dipelajari hari ini melalui aplikasi GCR ataupun WAG apabila diperlukan menggunakan video PPT dengan link https://drive.google.com/file/d/1OH7ZZCqk6A-tO9krtW9CTXIIX_UFW262/view?usp=sharing

3. PENUTUP

Peserta didik dengan dibimbing Guru menyimpulkan materi yang telah dipelajari dan mengerjakan soal evaluasi di Google form <https://forms.gle/gwTL4KtgCrxhTikv7>

I. SUMBER BELAJAR

- Buku Kimia Kelas X Penerbit Erlangga
- Modul Kimia

J. PENILAIAN

1) AFEKTIF

Penilaian sikap : jujur dalam mengerjakan soal latihan, mandiri dalam mengerjakan soal latihan, disiplin waktu dalam mengikuti KBM online dan bertanggungjawab dalam mengerjakan soal-soal tes sampai tahap pengumpulan hasil tes

Teknik : Pengamatan

Bentuk : Lembar Pengamatan

Instrumen :

No	Waktu	Nama (kls)	Kejadian/ Perilaku	Butir sikap	Pos/ Neg	Tindak lanjut

2) PENGETAHUAN

Soal objektif diberikan dalam bentuk google form

Teknik : Tes Tertulis

Bentuk : Pilihan Ganda

Instrumen :

No	IPK	Materi	Indikator soal	Jumlah soal	Teknik	Bentuk

Skor per poin = 1

Skor total = 5

Nilai = $\frac{\text{Jumlah skor yang diperoleh}}{\text{Skor total}} \times 100$

3) KETRAMPILAN

Laporan LKPD dalam bentuk portofolio