

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 2 Sukoharjo
Kelas / Semester : XII / 2
Tema : Reaksi Redoks dan Elektrokimia
Sub Tema : Reaksi Redoks
Pembelajaran Ke : 1
Alokasi Waktu : 1 x 10 menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

Menjelaskan cara menyetarakan persamaan kimia reaksi redoks, menyetarakan persamaan kimia reaksi redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi.

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

	KEGIATAN PEMBELAJARAN	ALOKASI WAKTU
PENDAHULUAN	<ul style="list-style-type: none">Guru memberikan apersepsi dengan memberikan pertanyaan tentang reaksi oksidasi dan reaksi reduksi.Guru menyampaikan garis besar materi serta tujuan dan manfaat dari materi yang akan diajarkan.	3 menit
KEGIATAN INTI	<ul style="list-style-type: none">Guru mempersilakan siswa untuk melakukan kegiatan literasi dengan membaca terlebih dahulu materi yang akan disampaikan melalui lembar kerja siswa (LKS).Guru bersama – sama dengan siswa membahas materi pembelajaran yaitu <i>penyetaraan reaksi redoks dengan metode setengah reaksi</i> menyamakan konsep agar tidak terjadi miskonsepsi.Guru membagi siswa ke dalam beberapa kelompok.Guru mempersilakan siswa untuk melakukan diskusi bersama kelompoknya.Peserta didik mempresentasikan hasil diskusi bersama dengan kelompoknya kemudian ditanggapi oleh kelompok lain	5 menit
KEGIATAN AKHIR	<ul style="list-style-type: none">Guru bersama dengan siswa menyampaikan kesimpulan dari pembelajaran yang telah dilakukan.Guru memberikan tugas rumah terkait pembelajaran yang telah dilakukan.Guru menyampaikan materi yang akan dipelajari pada pelajaran selanjutnya.	2 menit

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

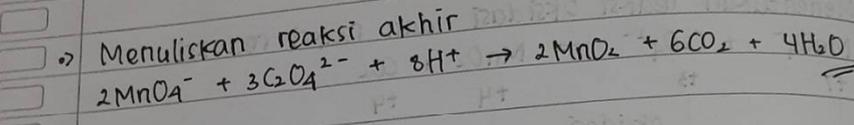
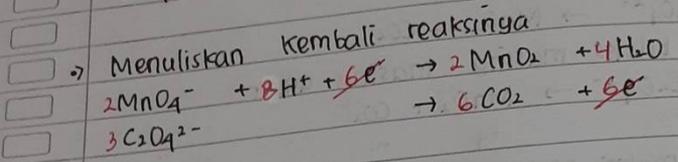
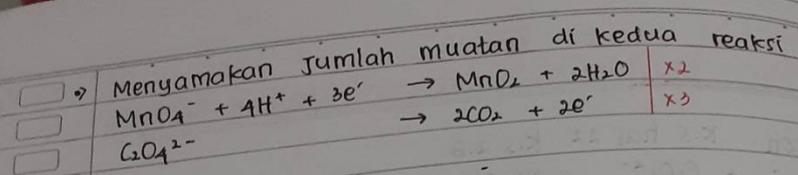
Sikap : Penilaian Observasi
Pengetahuan : Penilaian Pengetahuan (Tes Uraian dan Penugasan)
Ketrampilan : Penilaian Diskusi

Mengetahui,
Kepala Sekolah

Sukoharjo, 17 Juli 2021
Guru Mata Pelajaran

Sukardi, S.Pd, M.Pd
NIP. 19620516 198703 1 011

Sita Untari, S.Pd
NIP. –



NOTE :

Jika reaksi suasana BASA jangan lupa ditambah OH^- .
Boleh langsung ditambah OH^- ,
Boleh ditambah H^+ dulu, baru ditambah OH^- di kedua ruas seperti contoh Metode Bilangan Oksidasi.

