Rencana Pelaksanaan Pembelajaran (RPP)			
Guru Penggerak Mata Pelajaran Kimia Angkatan 5			
Mata	Materi	Kelas / Semester	Alokasi
Pelajaran			Waktu
Kimia	Persamaan Kimia	X / Ganjil	10 menit



Kompetensi Dasar dan Tujuan Pembelajaran

Kompetensi Dasar

- 3.8. Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia
- 4.8 Menganalisis data hasil percobaan menggunakan hukum-hukum dasar kimia kuantitatif

Tujuan Pembelajaran

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran, peserta didik mampu memahami, menyelesaikan dan mempresentasikan Persamaan Kimia

Persamaan Kimia			
	Kegiatan Pembela	aran	
Pendahuluan	 Guru memberi salam dan mengajak peserta didik berdoa sebelum pembelajaran dimulai, dilanjutkan mengecek kehadiran peserta didik dan memberikan motivasi Guru menyampaikan tujuan dan manfaat pembelajaran Guru menyampaikan metode pembelajaran dan teknik penilaian yang akan digunakan Guru melakukan apersepsi materi yang akan disampaikan 		
	Orientasi Peserta Didik Pada Masalah Guru menyampaikan masalah yang akan dipecahkan yang bereaksi membentuk senyawa.	secara kelompok, dengan menyajikan unsur unsur	
	Mengorganisasikan Kegiatan Pembelajaran Guru membantu peserta didik mengorganisasikan be Peserta didik dikelompokan untuk mengkaji materi p memahami tugasnya masing-masing		
Inti	Membimbing Penyelidikan Mandiri dan Kelompok Guru memantau keterlibatan peserta didik dalam pe berbagai sumber untuk memecahkan masalah tersek kegiatan peserta didik.	• .	
	Mengembangkan dan Menyajikan Hasil Karya Guru membimbing peserta didik menyiapkan permasalahan yang diberikan sehingga karya setiap		
	Menganalisis dan Evaluasi Proses Pemecahan Masalah		
	Guru membimbing presentasi dan mendorong kelompok memberikan penghargaan serta masukan kepada kelompok lain. Guru bersama peserta didik menyimpulkan materi		
	Guru beserta peserta didik merefleksikan pembelajaran yang telah dilaksanakan.		
Penutup	Guru menyampaikan rencana pembelajaran yang akan datangBerdoa		
Penilaian	Pengetahuan : tes tertulis peserta		
	Keterampilan : presentasi		
	Sikap : lembar pengamatan		
	Jakarta, 6 Januari 2022		
Kepala SMA Negeri 92 Jakarta		Guru Kimia	
Drs. Suyanto, M.M W		Wahyudi Prasetianto, M.Pd	
NIP. 196703041995121002		NIP. 198901222020121010	

A. INSTRUMEN TES TERTULIS

Setarakanlah persaman reaksi kimia berikut:

1.
$$CH_{4(g)} + O_{2(g)} \xrightarrow{\cdot} CO_{2(g)} + H_2O_{(I)}$$

2.
$$CO_{2(g)} + H_2O(I) \rightarrow C_6H_{12}O_{6(s)} + O_{2(g)}$$

3.
$$Fe_2O_{3(s)} + H_2SO_{4(aq)} \rightarrow Fe_2(SO_4)_{3(aq)} + H_2O_{(I)}$$

Pedoman Penskoran

Alternatif Penyelesaian	Skor
Jika semua unsur sudah sama jumlahnya	3
Jika satu unsur yang belum sama jumlahnya	2
Jika dua unsur yang belum sama jumlahnya	1

Nilai Perolehan = jumlah skor / 9 = ...

B. INSTRUMEN PENILAIAN PRESENTASI

NO	ASPEK PENILAIAN	KRITERIA PENILAIAN	SKOR MAX	SKOR PEROLEHAN
		PersiapanPenyampaian materi sesuai	10 15	
1.	Penyajian	konsep	13	
		 Penggunaan alat bantu 	10	
2.	Tata Letak /	 Penggunaan (warna, huruf) 	10	
	Display	 Komposisi penyajian serasi 	10	
3.	Sistematika Bahasa	Penggunaan bahasa benar	10	
4.	Sikap presentasi	 Cara menyampaikan materi menarik 	10	
		Penampilan rapi	5	
TOTAL KESELURUHAN			80	

[✓] Nilai Perolehan = jumlah skor / 80 = ...

C. INSTRUMEN PENILAIAN SIKAP

Petunjuk:

Tulislah angka-angka yang tepat di kolom sesuai peserta didik, dengan kriteria sebagai berikut :

- 4 = sangat baik
- 3 = baik
- 0 2 = cukup
- 1 = kurang

No	Peserta Didik	Aspek Penilaian			Jumlah Nilai
		Partisipasi	Sikap	Kerjasama	Jumian Niiai

Keterangan:

Aspek Penilaian	Indikator
Partisipasi	Keaktifan kerja
	Tanggung jawab melaksanakan tugas
Sikap	Menghargai pendapat
	Toleransi
	Siap menerima perintah
Kerjasama	Suka menolong
	Bekerja sebagai tim

Nilai Akhir: