

**KISI-KISI UJIAN SEKOLAH BERSTANDAR NASIONAL
SEKOLAH MENENGAH KEJURUAN/MADRASAH ALIYAH KEJURUAN
TAHUN PELAJARAN 2018/2019**

MATA PELAJARAN : Kimia
KURIKULUM : 2006

Level Kognitif	Lingkup Materi			
	Kimia Dasar	Kimia Analisis	Kimia Fisik	Kimia Organik
Pengetahuan dan pemahaman - menyebutkan - menjelaskan - menunjukkan - memberi contoh - membedakan - menamai	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Membedakan : <ul style="list-style-type: none"> ○ perubahan fisika dan perubahan kimia ○ ikatan ion dan ikatan kovalen • Menyebutkan : <ul style="list-style-type: none"> ○ partikel-partikel penyusun atom ○ tata nama senyawa (ion dan kovalen) • Menunjukkan Lambang unsur dan Rumus Kimia suatu senyawa 	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Membedakan : <ul style="list-style-type: none"> ○ larutan elektrolit dan larutan non-elektrolit berdasarkan daya hantar listrik ○ larutan asam dan basa berdasarkan data percobaan dengan indikator asam basa • Menjelaskan Teori Asam-Basa (Arrhenius, Bronsted-Lowry, Lewis) 	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Menunjukkan jenis-jenis perubahan entalpi standar • Membedakan : <ul style="list-style-type: none"> ○ reaksi eksoterm dan reaksi endoterm ○ kesetimbangan homogen dan heterogen ○ jenis- jenis koloid • Menjelaskan : <ul style="list-style-type: none"> ○ pengertian Kesetimbangan reaksi ○ faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi • Memberi contoh kegunaan koloid dalam kehidupan sehari-hari 	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Menamai senyawa hidrokarbon (alkana, alkena, alkuna) secara sistematis • Menjelaskan : <ul style="list-style-type: none"> ○ kegunaan makromolekul (karbohidrat, lipid,protein) ○ sifat-sifat sinar radioaktif
Aplikasi - menerapkan - menentukan - menghitung	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Menentukan : <ul style="list-style-type: none"> ○ konfigurasi elektron suatu atom, golongan, 	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Menentukan pasangan asam basa konjugasi(Bronsted-Lowry) 	Siswa mampu : <ul style="list-style-type: none"> • Menentukan : <ul style="list-style-type: none"> ○ reaksi eksoterm dan reaksi endoterm berdasarkan bagan 	Siswa mampu menentukan : <ul style="list-style-type: none"> • tata nama Senyawa Hidrokarbon

Level Kognitif	Lingkup Materi			
	Kimia Dasar	Kimia Analisis	Kimia Fisik	Kimia Organik
	<p>dan periode unsur dalam sistem periodik</p> <ul style="list-style-type: none"> ○ rumus kimia suatu senyawa ○ penyetaraan persamaan reaksi ● Menerapkan : <ul style="list-style-type: none"> ○ hukum dasar kimia (stoikiometri) ○ cara pemisahan campuran dengan berbagai metode pemisahan ● Menghitung bilangan oksidasi suatu unsur dalam senyawa 	<ul style="list-style-type: none"> ● Menghitung pH Asam-Basa (lemah dan kuat) pH campuran asam dan basa 	<ul style="list-style-type: none"> ○ rumus tetapan kesetimbangan (K_p dan K_c) ○ faktor-faktor yang dapat mempengaruhi pergeseran kesetimbangan ○ faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi ○ sifat-sifat koloid ○ cara pembuatan koloid ● Menghitung perubahan entalpi berdasarkan hukum Hess dan berdasarkan entalpi pembentukan standar 	<ul style="list-style-type: none"> ● fraksi-fraksi Minyak bumi melalui metode destilasi bertingkat
Penalaran dan Logika <ul style="list-style-type: none"> - menganalisis - mengaitkan - memprediksi 	<p>Siswa mampu menganalisis jumlah zat dalam suatu reaksi kimia (jumlah partikel, massa, volume)</p>	<p>Siswa mampu mengaitkan penerapan pH Asam Basa dalam kehidupan sehari-hari</p>	<p>Siswa mampu menganalisis :</p> <ul style="list-style-type: none"> ● manfaat reaksi Kesetimbangan Kimia dalam industri untuk menghasilkan produk yang optimal ● sifat-sifat koloid dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari 	<p>Siswa mampu :</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Memprediksi reaksi inti pada peluruhan radioaktif ● Menganalisis dampak pembakaran bahan bakar terhadap lingkungan