

**KISI-KISI UJIAN SEKOLAH BERSTANDAR NASIONAL
SEKOLAH MENENGAH ATAS / MADRASAH ALIYAH
KURIKULUM 2013 TAHUN PELAJARAN 2016/2017**

MATA PELAJARAN: KIMIA

No	Level Kognitif	Kimia Dasar	Kimia Analisis	Kimia Fisik	Kimia Organik	Anorganik
1	Pengetahuan dan pemahaman <ul style="list-style-type: none"> • Membuat daftar/list • Mendeskripsikan/ describe • Membuat tabulasi • Memakai • Merangkum • Menginterpretasi • Memprediksi/ menentukan • Mengeksekusi 	Siswa mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai struktur atom, sistem periodik unsur, ikatan kimia (jenis ikatan), tata nama senyawa (anorganik dan organik), persamaan reaksi sederhana, dan hukum-hukum dasar kimia	Siswa mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai larutan (non)-elektrolit, asam-basa (sifat asam-basa, reaksi netralisasi, pH asam-basa), stoikiometri larutan, larutan penyangga, hidrolisis garam, Ksp (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	Siswa mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai termokimia, laju reaksi, kesetimbangan kimia, ikatan kimia (bentuk molekul), gaya antar molekul, koloid, dan sifat koligatif larutan, reaksi redoks dan elektrokimia (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	Siswa mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai senyawa karbon (hidrokarbon), minyak bumi, dan makromolekul, polimer, karbohidrat dan protein, serta cara analisis kuantitatifnya, lemak, minyak (bisa dalam kehidupan sehari-hari/ industri)	Siswa mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai ikatan kimia (kristal dan sifat-sifat fisiknya), unsur-unsur kimia yang terdapat di alam, sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/ industri)
2	Aplikasi <ul style="list-style-type: none"> • Mengklasifikasi • Bereksperimen (data) • Menghitung • Mengonstrstrak • Menentukan 	Siswa mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai struktur atom, sistem periodik unsur, ikatan kimia (jenis ikatan), tata nama senyawa	Siswa mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai larutan (non)-elektrolit, asam-basa sifat asam-basa, reaksi netralisasi, pH asam-basa), stoikiometri larutan, larutan penyangga,	Siswa mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai termokimia, laju reaksi, kesetimbangan kimia, ikatan kimia, (bentuk molekul), gaya antar molekul, koloid, dan sifat koligatif larutan,	Siswa mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai senyawa karbon (hidrokarbon), minyak bumi, dan makromolekul: polimer, karbohidrat dan protein serta cara analisis kualitatifnya, lemak-minyak	Siswa mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai ikatan kimia (kristal dan sifat-sifatnya), unsur-unsur kimia yang terdapat di alam

No	Level Kognitif	Kimia Dasar	Kimia Analisis	Kimia Fisik	Kimia Organik	Anorganik
		anorganik dan organik), persamaan reaksi sederhana, dan hukum-hukum dasar kimia	hidrolisis garam, Ksp (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	reaksi redoks dan elektrokimia (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	(bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	, sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)
3	Penalaran <ul style="list-style-type: none"> • Mengurutkan/order • Menjelaskan • Membedakan • Mendapatkan • Mengurutkan/rank • Menilai/menguji • Menyimpulkan • Bertindak • Menggabungkan • Merencanakan • Menyusun • Mengaktualisasi 	Siswa mampu menggunakan nalar dalam hal struktur atom, sistem periodik unsur, ikatan kimia (jenis ikatan) , tata nama senyawa (anorganik dan organik), persamaan reaksi sederhana, dan hukum-hukum dasar kimia	Siswa mampu menggunakan nalar dalam hal asam-basa (sifat asambasa, reaksi netralisasi, pH asam-basa), stoikiometri larutan, larutan penyangga, hidrolisis garam, Ksp (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	Siswa mampu menggunakan nalar dalam hal termokimia, laju reaksi, kesetimbangan kimia, ikatan kimia (bentuk molekul), gaya antar molekul, koloid, dan sifat koligatif larutan, reaksi redoks dan elektrokimia (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	Siswa mampu menggunakan nalar dan logika dalam hal senyawa karbon (hidrokarbon), minyak bumi, dan makromolekul, polimer, karbohidrat dan protein, serta cara analisis kualitatifnya, lemakminyak (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)	Siswa mampu menggunakan nalar dalam hal ikatan kimia (kristal dan sifat-sifat fisiknya), unsur-unsur kimia yang terdapat di alam , sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri)