

**KISI-KISI UJIAN SEKOLAH BERSTANDAR NASIONAL
SEKOLAH MENENGAH ATAS / MADRASAH ALIYAH
KURIKULUM 2013 TAHUN PELAJARAN 2017/2018**

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/<i>describe</i> • Membuat tabulasi • Memakai • Merangkum • Menginterpretasi • Memprediksi/menentukan • Mengeksekusi 	Peserta didik mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - struktur atom, - sistem periodik unsur, - ikatan kimia (jenis ikatan), - tata nama senyawa (anorganik dan organik), - persamaan reaksi sederhana, dan - hukum-hukum dasar kimia. 	Peserta didik mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - 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). 	Peserta didik mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - termokimia, - laju reaksi, - kesetimbangan kimia, - ikatan kimia (bentuk molekul), - gaya antar molekul, - koloid, - sifat koligatif larutan, - reaksi redoks, dan - elektrokimia (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri). 	Peserta didik mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - senyawa karbon (hidrokarbon), - minyak bumi, - makromolekul (polimer, karbohidrat, dan protein), serta cara analisis kuantitatifnya, - lemak dan minyak (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri). 	Peserta didik mampu memahami dan menguasai pengetahuan mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - 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 • Mengonstrak • Menentukan 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - struktur atom, - sistem periodik unsur, - ikatan kimia (jenis ikatan), - tata nama senyawa (anorganik dan organik), 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - larutan (non)-elektrolit, - asam-basa (sifat asam-basa, reaksi netralisasi, pH asam-basa), - stoikiometri larutan, - larutan penyangga, - hidrolisis garam, 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - termokimia, - laju reaksi, - kesetimbangan kimia, - ikatan kimia (bentuk molekul), - gaya antar molekul, - koloid, 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - senyawa karbon (hidrokarbon), - minyak bumi, - makromolekul (polimer, karbohidrat, dan protein), serta cara analisis kuantitatifnya, - lemak dan minyak (bisa 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - ikatan kimia (kristal dan sifat-sifat fisiknya), - unsur-unsur kimia yang terdapat di alam, sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/

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