

**KISI-KISI UJIAN SEKOLAH BERSTANDAR NASIONAL
SEKOLAH MENENGAH ATAS / MADRASAH ALIYAH
KURIKULUM 2006 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/ describe • 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-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), - senyawa kompleks, - unsur-unsur kimia yang terdapat di alam (termasuk unsur radioaktif), sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri).
2	Aplikasi <ul style="list-style-type: none"> • Mengklasifikasi • Bereksperimen (data) • Menghitung • Mengonstrak 	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), - persamaan reaksi sederhana, dan - hukum-hukum dasar 	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, - Ksp (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri). 	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, - sifat koligatif larutan, - reaksi redoks, dan - elektrokimia (bisa 	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-minyak (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri). 	Peserta didik mampu mengaplikasikan pengetahuan dan pemahaman mengenai: <ul style="list-style-type: none"> - ikatan kimia (kristal dan sifat-sifat fisiknya), - senyawa kompleks, - unsur-unsur kimia yang terdapat di alam (termasuk unsur radioaktif), sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam

No	Level Kognitif	Kimia Dasar	Kimia Analisis	Kimia Fisik	Kimia Organik	Anorganik
		kimia.dasar kimia.		dalam kehidupan sehari-hari/industri).		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 	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.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-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), - senyawa kompleks, - unsur-unsur kimia yang terdapat di alam (termasuk unsur radioaktif), sifatnya, manfaatnya, kereaktifannya, produksinya (bisa dalam kehidupan sehari-hari/industri).