**FORMAT KISI-KISI PENULISAN SOAL TO UN**

Jenjang sekolah :SMA Jumlah soal : 50

Mata pelajaran :Kimia Bentuk soal/tes : PG

Kurikulum :13 Penyusun : 1. Team Kimia Barat

Alokasi waktu :120 Menit

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| No. | SKL | Indikator | Kls/smt | Materipokok | Indikator soal | Taksonomi | NomorSoal |
| 1 | **Kimia Dasar****Kimia Analisis** | Siswa mampumemahami danmenguasai pengetahuanmengenai strukturatom, sistem periodikunsur, ikatan kimia(jenis ikatan), tata namasenyawa (anorganik danorganik), persamaanreaksi sederhana, danhukum-hukum dasarkimia.Siswa mampumengaplikasikanpengetahuan danpemahaman mengenaistruktur atom, sistemperiodik unsur, ikatankimia (jenis ikatan), tatanama senyawaanorganik dan organik),persamaan reaksisederhana, dan hukumhukumdasar kimiaSiswa mampumemahami danmenguasaipengetahuan mengenailarutan (non)-elektrolit,asam-basa (sifat asambasa,reaksi netralisasi,pH asam-basa),stoikiometri larutan,larutan penyangga,hidrolisis garam, Ksp(bisa dalam kehidupansehari-hari/industri) | X/1X / 1X / 2X/2X/2 | Struktur AtomIkatan KimiaHukum Dasar KimiaHukum Dasar KimiaPersamaanreaksi sederhana, Larutan elektrolit –non elektrolitSifat asam basa | Diberikan lambang unsur, peserta didik dapat menentukan konfigurasielektron dan letak nya dalam sistem periodik dengan benarDisajikan gambar struktur Lewis siswa dapat menginterpretasi jenis ikatan yang terjadi dalam sebuah molekul.Disajikan data volume gas yang terlibat dalam suatu reaksi siswa dapat menghitung volume gas yang dihasilkan berdasarkan hukum Gay LussacSiswa dapat mengkonstrak massa zat yang terlibat dalam percobaan jika disajikan perbandingan massa sesuai dengan hukum Proust.Siswa dapat menyusun sebuah persaman reaksi lengkap,jika disajikan sebuah wacana reaksi kimia yang terjadi dalam kehidupan sehari-hari.Siswa dapat menentukan sifat daya hantar listrik sebuah larutan berdasarkan data hasil percobaan uji larutan elektrolitSiswa dapat memprediksi pasangan asam basa konjugasi dalam sebuah reaksi kesetimbangan asam basa.Disajikan data uji pH beberapa larutan siswa dapat memprediksi larutan yang bersifat penyangga.Siswa dapat menentukan sifat larutan hasil reaksi asam basa jika ditentukan komponen larutanSiswa dapat menghitung pH suatu larutan basa jika diketahui komponen larutan tersebut | PengetahuanAplikasiAplikasiAplikasiPenalaranPengetahuanPengetahuanPengetahuanAplikasiAplikasi | 12345678910 |