**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 | Materi  pokok | Indikator soal | Taksonomi | Nomor  Soal |
| 1 | **Kimia Dasar**  **Kimia Analisis** | 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  mengaplikasikan  pengetahuan dan  pemahaman mengenai  struktur atom, sistem  periodik unsur, ikatan  kimia (jenis ikatan), tata  nama senyawa  anorganik dan organik),  persamaan reaksi  sederhana, dan hukumhukum  dasar kimia  Siswa mampu  memahami dan  menguasai  pengetahuan mengenai  larutan (non)-elektrolit,  asam-basa (sifat asambasa,  reaksi netralisasi,  pH asam-basa),  stoikiometri larutan,  larutan penyangga,  hidrolisis garam, Ksp  (bisa dalam kehidupan  sehari-hari/industri) | X/1  X / 1  X / 2  X/2  X/2 | Struktur Atom  Ikatan Kimia  Hukum Dasar Kimia  Hukum Dasar Kimia  Persamaan  reaksi sederhana,  Larutan elektrolit –non elektrolit  Sifat asam basa | Diberikan lambang unsur, peserta didik dapat menentukan konfigurasielektron dan letak nya dalam sistem periodik dengan benar  Disajikan 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 Lussac  Siswa 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 elektrolit  Siswa 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 larutan  Siswa dapat menghitung pH suatu larutan basa jika diketahui komponen larutan tersebut | Pengetahuan  Aplikasi  Aplikasi  Aplikasi  Penalaran  Pengetahuan  Pengetahuan  Pengetahuan  Aplikasi  Aplikasi | 1  2  3  4  5  6  7  8  9  10 |