

KISI-KISI SOAL *PRETEST*

Nama Sekolah : SMA PERINTIS 2 Bandar Lampung
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas /Program : XI / IPA
Semester/T.A. : Genap/2012-2013

Standar kompetensi : 4. Memahami sifat-sifat larutan asam-basa, metode pengukuran, dan terapannya.

| Kompetensi Dasar | Materi Pokok | Indikator kognitif | | Ranah Kognitif | Nomor Soal |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------|--------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------|----------------|------------|
| | | Produk | Proses | | |
| 4.1 Mendeskripsikan teori-teori asam-basa dengan menentukan sifat larutan dan menghitung pH larutan. | • Asam-basa | 1. Menjelaskan teori asam-basa Arrhenius. | 1. Menjelaskan pengertian asam-basa Arrhenius. | C2 | 1 |
| | | 2. Membedakan larutan asam, basa, dan netral. | 2. Membuat rumusan masalah mengapa suatu zat dapat bersifat asam, basa, atau netral. | C2 | 2 |
| | | 3. Menghitung pH larutan berdasarkan konsentrasi larutan yang diketahui. | 3. Menghitung pH larutan dengan berbagai konsentrasi | C3 C4 | 3 4, 5 |

| Kompetensi Dasar | Materi Pokok | Indikator kognitif | | Ranah Kognitif | Nomor Soal |
|------------------|--------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------|------------|
| | | Produk | Proses | | |
| | | 4. Menjelaskan hubungan kekuatan asam atau basa dengan derajat pengionan (α) dan tetapan kesetimbangan ionisasi. | 4. Menemukan hubungan kekuatan asam atau basa dengan derajat pengionan (α) dan tetapan kesetimbangan. | C3 | 6, 7 |
| | | 5. Menjelaskan hubungan derajat pengionan (α) dengan tetapan asam (K_a) atau tetapan basa (K_b). | 5. Menemukan hubungan derajat pengionan (α) dengan tetapan asam (K_a) atau tetapan basa (K_b). | C3 C4 | 9, 10 |