**ANALISA HARI EFEKTIF**

MATA PELAJARAN : KIMIA

KELAS : XI

SEMESTER : 2

TAHUN PEMBELAJARAN : 2013-2014

TAHUN PELAJARAN : 2012 - 2013

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| No | Bulan | Banyak Minggu dalam semester | Banyak Minggu yang tidak efektif | Banyak Minggu yang efektif |
| 1 | Januari | **5** | **2** | **3** |
| 2 | Februari | **4** | **0** | **4** |
| 3 | Maret | **4** | **2** | **2** |
| 4 | April | **5** | **1** | **4** |
| 5 | Mei | **4** | **0** | **4** |
| 6 | Juni | **4** | **3** | **1** |
|  | JUMLAH | **26** | **8** | **18** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Ulangan Tengah Semester | = | 1 |
| Ulangan Semester Genap | = | 2 |
| Cadangan | = | 1 |
| JUMLAH | = | 4 |

Jumlah minggu efektif (26 – 8) = 18 minggu

Jumlah jam Pelajaran Yang Efektif

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 18 Minggu | x | 5 Jam pelajaran | = | 90 Jam Pelajaran |

Digunakan untuk :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| STANDAR KOMPETENSI/KOMPETENSI DASAR | = | 90 Jam Pelajaran |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 4.1 Mendeskripsikan teori-teori asam basa dengan menentukan sifat larutan dan menghitung pH larutan.  | = | 20 JP |
|  |  |  |
| 4.2 Menghitung banyaknya pereaksi dan hasil reaksi dalam larutan elektrolit dari hasil titrasi asam basa. | = | 10 JP |
|  |  |  |
| 4.3 Mendeskripsikan sifat larutan penyangga dan peranan larutan penyangga dalam tubuh makhluk hidup. | = | 10 JP |
|  |  |  |
| 4.4 Menentukan jenis garam yang mengalami hidrolisis dalam air dan pH larutan garam tersebut. | = | 10 JP |
|  |
| 4.5 Menggunakan kurva perubahan harga pH pada titrasi asam basa untuk menjelaskan larutan penyangga dan hidrolisis | = | 6 JP |
|  |
| 4.6 Memprediksi terbentuknya endapan dari suatu reaksi berdasarkan prinsip kelarutan dan hasil kali kelarutan. | = | 14 JP |
|  |
| 5.1 Membuat berbagai sistem koloid dengan bahan-bahan yang ada di sekitarnya. | = | 6 JP |
|  |
| 5.2 Mengelompokkan sifat-sifat koloid dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari | = | 6 JP |
|  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Ulangan Harian | 4 JP |
| Pengayaan/ perbaikan | 4 JP |

Yogyakarta, September 2013

|  |  |
| --- | --- |
| Guru KimiaSUDONO, S.PdNIP . 19650611 199001 1 002 | Mahasiswa,AJENG WIJAYANTI NIM. 10314244027 |

**PROGRAM TAHUNAN**

MATA PELAJARAN : KIMIA

KELAS : XI

SEMESTER : 2

TAHUN PEMBELAJARAN : 2013-2014

TAHUN PELAJARAN : 2012 - 2013

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Semester | * Standar kompetensi
* Kompetensi Dasar
 | Jam Pelajaran | Ket |
| 2 | 4. Memahami sifat-sifat larutan asam-basa, metode pengukuran, dan terapannya. |  |  |
| 4.1 Mendeskripsikan teori-teori asam basa dengan menentukan sifat larutan dan menghitung pH larutan.  | 20 JP |  |
| 4.2 Menghitung banyaknya pereaksi dan hasil reaksi dalam larutan elektrolit dari hasil titrasi asam basa. | 10 JP |  |
| 4.3 Mendeskripsikan sifat larutan penyangga dan peranan larutan penyangga dalam tubuh makhluk hidup. | 10 JP |  |
| 4.4 Menentukan jenis garam yang mengalami hidrolisis dalam air dan pH larutan garam tersebut. | 10 JP |  |
| 4.5 Menggunakan kurva perubahan harga pH pada titrasi asam basa untuk menjelaskan larutan penyangga dan hidrolisis | 6 JP |  |
| 4.6 Memprediksi terbentuknya endapan dari suatu reaksi berdasarkan prinsip kelarutan dan hasil kali kelarutan. | 14 JP |  |
|  |
| 5. Menjelaskan sistem dan sifat koloid serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari. |  |  |
| 5.1 Membuat berbagai sistem koloid dengan bahan-bahan yang ada di sekitarnya. | 6 JP |  |
| 5.2 Mengelompokkan sifat-sifat koloid dan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari | 6 JP |  |
| Ulangan Harian | 4 JP |  |
| Pengayaan/ Perbaikan | 4 JP |  |

Yogyakarta, September 2013

|  |  |
| --- | --- |
| Guru KimiaSUDONO, S.PdNIP . 19650611 199001 1 002 | Mahasiswa,AJENG WIJAYANTI NIM. 10314244027 |