|  |
| --- |
| **DAFTAR NILAI SISWA** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |  |
| **Nama Tes** | : Sumatif |  |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |  |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA | **KKM** |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 | 80 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |  |
| **No** | **NAMA PESERTA** | **L/P** | **HASIL TES OBJEKTIF** | **SKOR TES ESSAY** | **NILAI** | **KETERANGAN** |
| **BENAR** | **SALAH** | **SKOR** |
| 1 | Jesa Ody K. | L | 17 | 3 | 34 | 59,0 | 93,0 | Tuntas |
| 2 | Mahesa Nanda Pradipta | L | 16 | 4 | 32 | 54,0 | 86,0 | Tuntas |
| 3 | Nursyani Ekapermana Putri | P | 13 | 7 | 26 | 45,0 | 71,0 | Belum tuntas |
| 4 | Raisa Nadhita | P | 17 | 3 | 34 | 47,0 | 81,0 | Tuntas |
| 5 | Luthfiana Indah H. | P | 15 | 5 | 30 | 50,0 | 80,0 | Tuntas |
| 6 | Muhammad Zayyanul Alwani | L | 19 | 1 | 38 | 49,0 | 87,0 | Tuntas |
| 7 | Nena Septiani | P | 17 | 3 | 34 | 57,0 | 91,0 | Tuntas |
| 8 | Pramudito Cahyo Januaryadi | L | 18 | 2 | 36 | 50,0 | 86,0 | Tuntas |
| 9 | Riski Ayu Swastika | P | 19 | 1 | 38 | 57,0 | 95,0 | Tuntas |
| 10 | Muhammad Jihad Alwi M. | L | 18 | 2 | 36 | 51,0 | 87,0 | Tuntas |
| 11 | Nafis Saijudin | L | 19 | 1 | 38 | 48,0 | 86,0 | Tuntas |
| 12 | Nur Adyaksa H. | L | 17 | 3 | 34 | 50,0 | 84,0 | Tuntas |
| 13 | Rani Satiti | P | 20 | 0 | 40 | 52,0 | 92,0 | Tuntas |
| 14 | Fitria Tahta Maula | P | 11 | 9 | 22 | 51,0 | 73,0 | Belum tuntas |
| 15 | Furista Dyah Iswari | P | 13 | 7 | 26 | 44,0 | 70,0 | Belum tuntas |
| 16 | Livia Meristya Firiani | P | 15 | 5 | 30 | 54,0 | 84,0 | Tuntas |
| 17 | Luthfi Afandi Sutrisno | L | 16 | 4 | 32 | 44,0 | 76,0 | Belum tuntas |
| 18 | Muhammad Arief | L | 16 | 4 | 32 | 57,0 | 89,0 | Tuntas |
| 19 | Hedi Pangestiadi | L | 18 | 2 | 36 | 55,0 | 91,0 | Tuntas |
| 20 | Khadijah Adha Kamila | P | 16 | 4 | 32 | 43,0 | 75,0 | Belum tuntas |
| 21 | Latifa W. P. | P | 17 | 3 | 34 | 47,0 | 81,0 | Tuntas |
| 22 | Maulana S.M. | P | 17 | 3 | 34 | 47,0 | 81,0 | Tuntas |
| 23 | Muhammad Tito Harwanto | P | 13 | 7 | 26 | 33,0 | 59,0 | Belum tuntas |
| 24 | Sekar Yuspa M. S. | P | 20 | 0 | 40 | 52,0 | 92,0 | Tuntas |
| 25 | Taufik Dwi Hadmoko | L | 19 | 1 | 38 | 53,0 | 91,0 | Tuntas |
| 26 | Yuniko Ali Sodikhuin | L | 17 | 3 | 34 | 57,0 | 91,0 | Tuntas |
| 27 | Yusuf Dwi K. | L | 17 | 3 | 34 | 45,0 | 79,0 | Belum tuntas |
| 28 | Raden Ahmad Ikhkamuddin P. S. | L | 17 | 3 | 34 | 47,0 | 81,0 | Tuntas |
| 29 | Rahma Nur Farida | P | 8 | 12 | 16 | 47,0 | 63,0 | Belum tuntas |
| 30 | Rangga Jati Suprojo | L | 16 | 4 | 32 | 49,0 | 81,0 | Tuntas |
| 31 | Regina Lexi N. | P | 10 | 10 | 20 | 54,0 | 74,0 | Belum tuntas |
| 32 | Mar'i Muhammad | L | 18 | 2 | 36 | 47,0 | 83,0 | Tuntas |
| 33 | Nor Menada Putri Amalia | P | 17 | 3 | 34 | 60,0 | 94,0 | Tuntas |
| 34 | Nourma Linda Isnastuti | P | 17 | 3 | 34 | 60,0 | 94,0 | Tuntas |
| **- Jumlah peserta test =**  | 34 | **Jumlah Nilai =**  | 1106 | 1715 | 2821 |   |
|  **- Jumlah yang tuntas =**  | 25 | **Nilai Terendah =**  | 16,00 | 33,00 | 59,00 |   |
|  **- Jumlah yang belum tuntas =**  | 9 | **Nilai Tertinggi =**  | 40,00 | 60,00 | 95,00 |   |
|  **- Persentase peserta tuntas =**  | 73,5 | **Rata-rata =**  | 32,53 | 50,44 | 82,97 |   |
|  **- Persentase peserta belum tuntas =**  | 26,5 | **Standar Deviasi =**  | 5,47 | 5,73 | 8,93 |   |

Yogyakarta, September 2013

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

|  |
| --- |
| **HASIL ANALISIS SOAL PILIHAN GANDA** |
|  |  |  |  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |
| **Nama Tes** | : Sumatif |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |
| **No Butir** | **Daya Beda** | **Tingkat Kesukaran** | **Alternatif Jawaban Tidak Efektif** | **Keterangan** |
| **Koefisien** | **Keterangan** | **Koefisien** | **Keterangan** |
| 1 | 0,750 | Baik | 0,853 | Mudah | AC | Cukup Baik |
| 2 | 0,612 | Baik | 0,882 | Mudah | DE | Cukup Baik |
| 3 | 0,612 | Baik | 0,882 | Mudah | E | Cukup Baik |
| 4 | 0,534 | Baik | 0,971 | Mudah | ACD | Cukup Baik |
| 5 | -0,060 | Tidak Baik | 0,529 | Sedang | B | Tidak Baik |
| 6 | 0,674 | Baik | 0,941 | Mudah | ACE | Cukup Baik |
| 7 | 0,441 | Baik | 0,765 | Mudah | C | Cukup Baik |
| 8 | 0,565 | Baik | 0,853 | Mudah | BCD | Cukup Baik |
| 9 | 0,000 | Tidak Baik | 1,000 | Mudah | BCDE | Tidak Baik |
| 10 | 0,000 | Tidak Baik | 1,000 | Mudah | BCDE | Tidak Baik |
| 11 | 0,758 | Baik | 0,706 | Mudah | C | Cukup Baik |
| 12 | 0,318 | Baik | 0,853 | Mudah | C | Cukup Baik |
| 13 | 0,404 | Baik | 0,500 | Sedang | - | Baik |
| 14 | 0,509 | Baik | 0,794 | Mudah | C | Cukup Baik |
| 15 | 0,000 | Tidak Baik | 1,000 | Mudah | BCDE | Tidak Baik |
| 16 | 0,442 | Baik | 0,941 | Mudah | DE | Cukup Baik |
| 17 | 0,676 | Baik | 0,824 | Mudah | A | Cukup Baik |
| 18 | -0,197 | Tidak Baik | 0,441 | Sedang | - | Tidak Baik |
| 19 | 0,133 | Tidak Baik | 0,853 | Mudah | DE | Tidak Baik |
| 20 | 0,535 | Baik | 0,676 | Sedang | BC | Revisi Pengecoh |

Yogyakarta, September 2013

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

|  |
| --- |
| **SEBARAN JAWABAN SOAL PILIHAN GANDA** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |
| **Nama Tes** | : Sumatif |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |
| **No Butir** | **Persentase Jawaban** | **Jumlah** |
| **A** | **B** | **C** | **D** | **E** | **Lainnya** |
| 1 | 0,0 | 8,8 | 0,0 | 5,9 | 85,3\* | 0,0 | 100,0 |
| 2 | 2,9 | 8,8 | 88,2\* | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 3 | 88,2\* | 2,9 | 5,9 | 2,9 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 4 | 0,0 | 97,1\* | 0,0 | 0,0 | 2,9 | 0,0 | 100,0 |
| 5 | 2,9 | 0,0 | 41,2 | 52,9\* | 2,9 | 0,0 | 100,0 |
| 6 | 0,0 | 94,1\* | 0,0 | 5,9 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 7 | 2,9 | 5,9 | 0,0 | 76,5\* | 14,7 | 0,0 | 100,0 |
| 8 | 14,7 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 85,3\* | 0,0 | 100,0 |
| 9 | 100\* | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 10 | 100\* | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 11 | 2,9 | 11,8 | 0,0 | 14,7 | 70,6\* | 0,0 | 100,0 |
| 12 | 2,9 | 2,9 | 0,0 | 85,3\* | 8,8 | 0,0 | 100,0 |
| 13 | 2,9 | 2,9 | 41,2 | 50\* | 2,9 | 0,0 | 100,0 |
| 14 | 2,9 | 5,9 | 0,0 | 11,8 | 79,4\* | 0,0 | 100,0 |
| 15 | 100\* | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 16 | 2,9 | 94,1\* | 2,9 | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 17 | 0,0 | 5,9 | 2,9 | 8,8 | 82,4\* | 0,0 | 100,0 |
| 18 | 44,1\* | 2,9 | 29,4 | 2,9 | 20,6 | 0,0 | 100,0 |
| 19 | 2,9 | 11,8 | 85,3\* | 0,0 | 0,0 | 0,0 | 100,0 |
| 20 | 5,9 | 0,0 | 0,0 | 67,6\* | 26,5 | 0,0 | 100,0 |

Yogyakarta, September 2013

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

|  |
| --- |
| **HASIL ANALISIS SOAL ESSAY** |
|  |  |  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |
| **Nama Tes** | : Sumatif |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |
| **No Butir** | **Daya Beda** | **Tingkat Kesukaran** | **Kesimpulan Akhir** |
| **Koefisien** | **Keterangan** | **Koefisien** | **Keterangan** |
| 1 | 0,338 | Baik | 0,738 | Mudah | Cukup Baik |
| 2 | 0,732 | Baik | 0,807 | Mudah | Cukup Baik |
| 3 | 0,480 | Baik | 0,897 | Mudah | Cukup Baik |
| 4 | 0,232 | Cukup Baik | 0,806 | Mudah | Cukup Baik |
| 5 | 0,168 | Tidak Baik | 0,988 | Mudah | Tidak Baik |

Yogyakarta, September 2013

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

|  |
| --- |
| **MATERI REMIDIAL INDIVIDUAL DAN KLASIKAL** |
|  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |
| **Nama Tes** | : Sumatif |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |
| **No** | **NAMA PESERTA** | **L/P** | **MATERI REMIDIAL** |
| 1 | Jesa Ody K. | L | Tidak Ada |
| 2 | Mahesa Nanda Pradipta | L | Tidak Ada |
| 3 | Nursyani Ekapermana Putri | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menetukan kepolaran suatu senyawa; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menentukan bentuk molekul senyawa;  |
| 4 | Raisa Nadhita | P | Tidak Ada |
| 5 | Luthfiana Indah H. | P | Tidak Ada |
| 6 | Muhammad Zayyanul Alwani | L | Tidak Ada |
| 7 | Nena Septiani | P | Tidak Ada |
| 8 | Pramudito Cahyo Januaryadi | L | Tidak Ada |
| 9 | Riski Ayu Swastika | P | Tidak Ada |
| 10 | Muhammad Jihad Alwi M. | L | Tidak Ada |
| 11 | Nafis Saijudin | L | Tidak Ada |
| 12 | Nur Adyaksa H. | L | Tidak Ada |
| 13 | Rani Satiti | P | Tidak Ada |
| 14 | Fitria Tahta Maula | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menentukan keempat bilangan kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menetukan kepolaran suatu senyawa; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen);  |
| 15 | Furista Dyah Iswari | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menjelaskan hubungan antara kulit dan sub kulit dengan bilangan kuantum; Menentukan keempat bilangan kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menentukan bentuk molekul senyawa; Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen);  |
| 16 | Livia Meristya Firiani | P | Tidak Ada |
| 17 | Luthfi Afandi Sutrisno | L | Menentukan keempat bilangan kuantum; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik;  |
| 18 | Muhammad Arief | L | Tidak Ada |
| 19 | Hedi Pangestiadi | L | Tidak Ada |
| 20 | Khadijah Adha Kamila | P | Menjelaskan hubungan antara kulit dan sub kulit dengan bilangan kuantum; Menentukan keempat bilangan kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menentukan bentuk molekul senyawa;  |
| 21 | Latifa W. P. | P | Tidak Ada |
| 22 | Maulana S.M. | P | Tidak Ada |
| 23 | Muhammad Tito Harwanto | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menentukan bentuk-bentuk orbital; Menentukan keempat bilangan kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menentukan bentuk molekul senyawa;  |
| 24 | Sekar Yuspa M. S. | P | Tidak Ada |
| 25 | Taufik Dwi Hadmoko | L | Tidak Ada |
| 26 | Yuniko Ali Sodikhuin | L | Tidak Ada |
| 27 | Yusuf Dwi K. | L | Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menentukan bentuk geometri senyawa;  |
| 28 | Raden Ahmad Ikhkamuddin P. S. | L | Tidak Ada |
| 29 | Rahma Nur Farida | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menentukan bentuk-bentuk orbital; Menuliskan konfigurasi elektron ; Menuliskan konfigurasi elektron dan diagram orbital; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menentukan bentuk molekul berdasarkan hibridisasi; Menetukan kepolaran suatu senyawa; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen);  |
| 30 | Rangga Jati Suprojo | L | Tidak Ada |
| 31 | Regina Lexi N. | P | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum; Menentukan bentuk-bentuk orbital; Menuliskan konfigurasi elektron dan diagram orbital; Menentukan keempat bilangan kuantum; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron; Menetukan kepolaran suatu senyawa; Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen); Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen);  |
| 32 | Mar'i Muhammad | L | Tidak Ada |
| 33 | Nor Menada Putri Amalia | P | Tidak Ada |
| 34 | Nourma Linda Isnastuti | P | Tidak Ada |

Yogyakarta, September 2013

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

**PENGELOMPOKAN PESERTA REMIDIAL**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| **Satuan Pendidikan** | : SMA Negeri 2 Yogyakarta |
| **Nama Tes** | : Sumatif |
| **Mata Pelajaran** | : Kimia |
| **Kelas/Program** | : XI/IPA |
| **Tanggal Tes** | : 12 September 2013 |
| **SK/KD** | : Struktur Atom, Sistem Periodik dan Ikatan Kimia |
| **No** | **Kompetensi Dasar** |  | **Peserta Remidial** |
|   | **Soal Objektif** |   |   |
| 1 | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum |   | Nursyani Ekapermana Putri; Fitria Tahta Maula; Livia Meristya Firiani; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.;  |
| 2 | Menjelaskan teori atom mekanika kuantum |   | Nursyani Ekapermana Putri; Furista Dyah Iswari; Muhammad Tito Harwanto; Rahma Nur Farida;  |
| 3 | Menentukan bentuk-bentuk orbital |   | Muhammad Arief; Muhammad Tito Harwanto; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.;  |
| 4 | Menuliskan konfigurasi elektron  |   | Rahma Nur Farida;  |
| 5 | Menjelaskan hubungan antara kulit dan sub kulit dengan bilangan kuantum |   | Jesa Ody K.; Mahesa Nanda Pradipta; Luthfiana Indah H.; Nena Septiani; Pramudito Cahyo Januaryadi; Riski Ayu Swastika; Furista Dyah Iswari; Livia Meristya Firiani; Muhammad Arief; Khadijah Adha Kamila; Latifa W. P.; Maulana S.M.; Yuniko Ali Sodikhuin; Rangga Jati Suprojo; Nor Menada Putri Amalia; Nourma Linda Isnastuti;  |
| 6 | Menuliskan konfigurasi elektron dan diagram orbital |   | Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.;  |
| 7 | Menentukan keempat bilangan kuantum |   | Nena Septiani; Fitria Tahta Maula; Furista Dyah Iswari; Luthfi Afandi Sutrisno; Khadijah Adha Kamila; Muhammad Tito Harwanto; Raden Ahmad Ikhkamuddin P. S.; Regina Lexi N.;  |
| 8 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Nursyani Ekapermana Putri; Fitria Tahta Maula; Furista Dyah Iswari; Khadijah Adha Kamila; Regina Lexi N.;  |
| 9 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Tidak Ada |
| 10 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Tidak Ada |
| 11 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Mahesa Nanda Pradipta; Nursyani Ekapermana Putri; Luthfiana Indah H.; Fitria Tahta Maula; Furista Dyah Iswari; Livia Meristya Firiani; Muhammad Tito Harwanto; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.; Nourma Linda Isnastuti;  |
| 12 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Nursyani Ekapermana Putri; Raisa Nadhita; Fitria Tahta Maula; Muhammad Tito Harwanto; Nor Menada Putri Amalia;  |
| 13 | Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron |   | Jesa Ody K.; Mahesa Nanda Pradipta; Luthfiana Indah H.; Nena Septiani; Muhammad Jihad Alwi M.; Fitria Tahta Maula; Furista Dyah Iswari; Muhammad Arief; Hedi Pangestiadi; Latifa W. P.; Maulana S.M.; Muhammad Tito Harwanto; Yuniko Ali Sodikhuin; Raden Ahmad Ikhkamuddin P. S.; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.; Mar'i Muhammad;  |
| 14 | Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron |   | Raisa Nadhita; Fitria Tahta Maula; Luthfi Afandi Sutrisno; Yusuf Dwi K.; Rahma Nur Farida; Rangga Jati Suprojo; Regina Lexi N.;  |
| 15 | Menentukan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron |   | Tidak Ada |
| 16 | Menentukan bentuk molekul berdasarkan hibridisasi |   | Livia Meristya Firiani; Rahma Nur Farida;  |
| 17 | Menetukan kepolaran suatu senyawa |   | Nursyani Ekapermana Putri; Nur Adyaksa H.; Fitria Tahta Maula; Livia Meristya Firiani; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.;  |
| 18 | Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen) |   | Jesa Ody K.; Mahesa Nanda Pradipta; Luthfiana Indah H.; Muhammad Zayyanul Alwani; Pramudito Cahyo Januaryadi; Muhammad Jihad Alwi M.; Nafis Saijudin; Luthfi Afandi Sutrisno; Muhammad Arief; Hedi Pangestiadi; Latifa W. P.; Maulana S.M.; Taufik Dwi Hadmoko; Yuniko Ali Sodikhuin; Yusuf Dwi K.; Raden Ahmad Ikhkamuddin P. S.; Rahma Nur Farida; Rangga Jati Suprojo; Mar'i Muhammad;  |
| 19 | Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen) |   | Nur Adyaksa H.; Fitria Tahta Maula; Luthfi Afandi Sutrisno; Yusuf Dwi K.; Rangga Jati Suprojo;  |
| 20 | Menjelaskan perbedaan sifat fisik berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen) |   | Nursyani Ekapermana Putri; Raisa Nadhita; Luthfiana Indah H.; Nur Adyaksa H.; Furista Dyah Iswari; Khadijah Adha Kamila; Muhammad Tito Harwanto; Rahma Nur Farida; Regina Lexi N.; Nor Menada Putri Amalia; Nourma Linda Isnastuti;  |
|   | Soal Essay |   |   |
| 1 | Menghubungkan konfigurasi elektron suatu unsur dengan letaknya dalam sistem periodik |   | Nafis Saijudin; Fitria Tahta Maula; Luthfi Afandi Sutrisno;  |
| 2 | Menentukan bentuk molekul senyawa |   | Nursyani Ekapermana Putri; Luthfiana Indah H.; Pramudito Cahyo Januaryadi; Furista Dyah Iswari; Khadijah Adha Kamila; Latifa W. P.; Maulana S.M.; Muhammad Tito Harwanto;  |
| 3 | Menentukan bentuk geometri senyawa |   | Raisa Nadhita; Yusuf Dwi K.;  |
| 4 | Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen) |   | Fitria Tahta Maula; Furista Dyah Iswari; Rahma Nur Farida; Rangga Jati Suprojo; Regina Lexi N.;  |
| 5 | Menjelaskan perbedaan sifat fisik (titik didih, titik beku) berdasarkan perbedaan gaya antar molekul (gaya Van Der Waals, gaya london, dan ikatan hidrogen) |   |   |

Yogyakarta, September 2013

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