

DAFTAR NILAI UJIAN PAKET A

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
 Nama Tes : Sumatif
 Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Program : X.4 (A)
 Tanggal Tes : 12 September 2013
 SK/KD : Struktur Atom

KKM
75

No	NAMA PESERTA	L/P	HASIL TES OBJEKTIF			SKOR TES ESSAY	NILAI	KETERANGAN
			BENAR	SALAH	SKOR			
1	AISYA NURIL FATAYAT	P	4	6	16	49,0	65,0	Belum tuntas
2	BUNGA DHEA PRATIWI	P	1	9	4	48,0	52,0	Belum tuntas
3	CHALIA ALVIN SADEWO	L	5	5	20	48,0	68,0	Belum tuntas
4	DAFA PUTRA R	L	4	6	16	30,0	46,0	Belum tuntas
5	FAHRUNNISA AYU K	P	2	8	8	42,0	50,0	Belum tuntas
6	FAVIAN OLGA B	L	3	7	12	41,0	53,0	Belum tuntas
7	HIDANAFIE AZRIA	P	3	7	12	23,0	35,0	Belum tuntas
8	KRISNA WAHYU	L	7	3	28	53,0	81,0	Tuntas
9	R.A. KESHARI ADIARASTRI	P	6	4	24	51,0	75,0	Tuntas
10	RAHMANINGTIASPUTRI	P	5	5	20	43,0	63,0	Belum tuntas
11	SYALSABILLA R	P	7	3	28	55,0	83,0	Tuntas
12	TARTILA YESHA P	P	4	6	16	47,0	63,0	Belum tuntas
13	VISKA DEWI TRI	P	5	5	20	46,0	66,0	Belum tuntas
14	WAHYU ADJIE	L	5	5	20	55,0	75,0	Tuntas
15	YOGA PERDANA	L	1	9	4	41,0	45,0	Belum tuntas
- Jumlah peserta test =		15	Jumlah Nilai =		248	672	920	
- Jumlah yang tuntas =		4	Nilai Terendah =		4,00	23,00	35,00	
- Jumlah yang belum tuntas =		11	Nilai Tertinggi =		28,00	55,00	83,00	
- Persentase peserta tuntas =		26,7	Rata-rata =		16,53	44,80	61,33	
- Persentase peserta belum tuntas =		73,3	Standar Deviasi =		7,54	8,83	14,13	

Mengetahui :
 Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
 Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
 NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
 NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL PILIHAN GANDA PAKET A

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Alternatif Jawaban Tidak Efektif	Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan		
1	0,000	Tidak Baik	0,000	Sulit	D	Tidak Baik
2	0,403	Baik	0,800	Mudah	ABC	Cukup Baik
3	0,789	Baik	0,733	Mudah	D	Cukup Baik
4	0,129	Tidak Baik	0,667	Sedang	E	Tidak Baik
5	0,510	Baik	0,133	Sulit	-	Cukup Baik
6	0,492	Baik	0,333	Sedang	DE	Revisi Pengecoh
7	0,696	Baik	0,200	Sulit	A	Cukup Baik
8	0,570	Baik	0,333	Sedang	E	Revisi Pengecoh
9	0,068	Tidak Baik	0,533	Sedang	-	Tidak Baik
10	0,538	Baik	0,400	Sedang	CE	Revisi Pengecoh

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

SEBARAN JAWABAN SOAL PILIHAN GANDA

Satuan : SMA Negeri 1 Kasihan
Pendidikan :
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Persentase Jawaban						Jumlah
	A	B	C	D	E	Lainnya	
1	26,7	13,3	6,7	0*	53,3	0,0	100,0
2	0,0	0,0	0,0	80*	20,0	0,0	100,0
3	6,7	73,3*	13,3	0,0	6,7	0,0	100,0
4	66,7*	20,0	6,7	6,7	0,0	0,0	100,0
5	13,3*	20,0	40,0	6,7	13,3	6,7	100,0
6	20,0	40,0	33,3*	0,0	0,0	6,7	100,0
7	0,0	26,7	40,0	13,3	20*	0,0	100,0
8	33,3	13,3	33,3*	20,0	0,0	0,0	100,0
9	6,7	13,3	53,3*	13,3	13,3	0,0	100,0
10	26,7	40*	0,0	33,3	0,0	0,0	100,0

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharia, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL ESSAY

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan	
1	0,835	Baik	0,853	Mudah	Cukup Baik
2	0,930	Baik	0,693	Sedang	Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

MATERI REMIDIAL INDIVIDUAL DAN KLASIKAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No	NAMA PESERTA	L/P	MATERI REMIDIAL
1	AISYA NURIL FATAYAT	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
2	BUNGA DHEA PRATIWI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
3	CHALIA ALVIN SADEWO	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi;
4	DAFA PUTRA R	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
5	FAHRUNNISA AYU K	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
6	FAVIAN OLGA B	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
7	HIDANAFIE AZRIA	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
8	KRISNA WAHYU	L	Tidak Ada
9	R.A. KESHARI ADIARASTRI	P	Tidak Ada

10	RAHMANINGTIASPUTRI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion;
11	SYALSABILLA R	P	Tidak Ada
12	TARTILA YESHA P	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
13	VISKA DEWI TRI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi;
14	WAHYU ADJIE	L	Tidak Ada
15	YOGA PERDANA	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
	Klasikal		Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

PENGELOMPOKAN PESERTA REMIDIAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

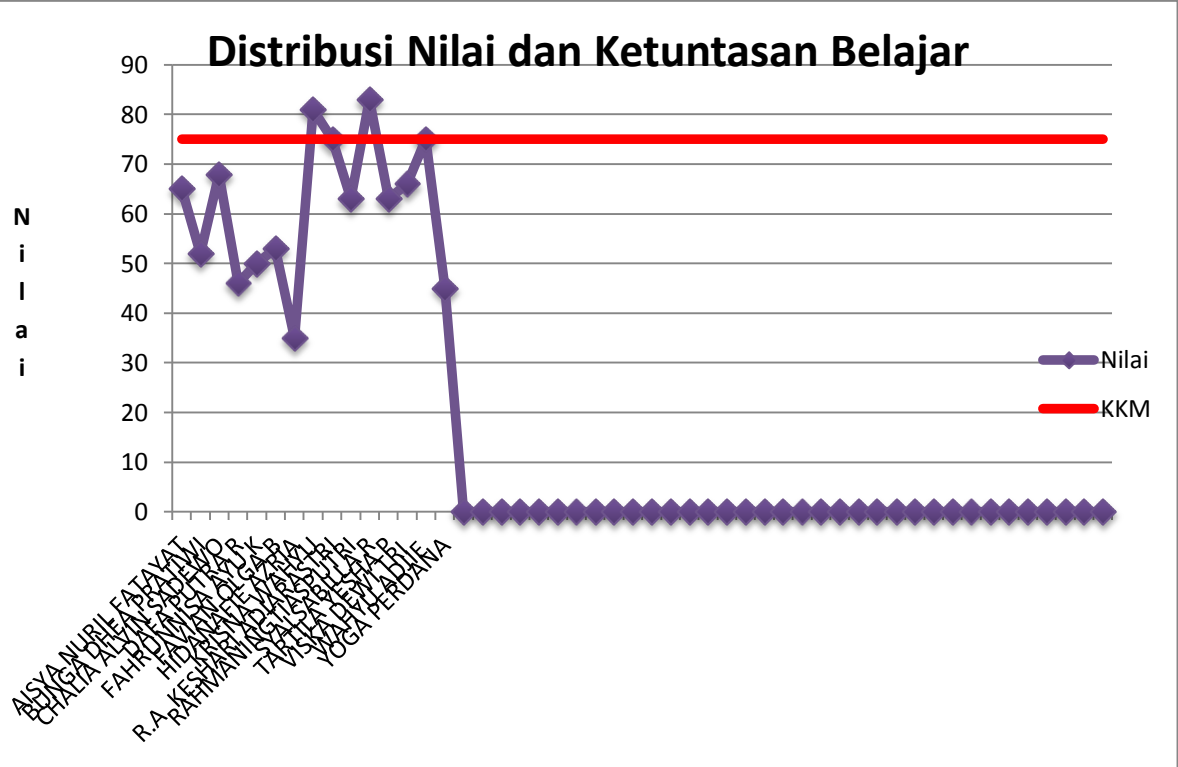
No	Kompetensi Dasar	Peserta Remedial
	Soal Objektif	
1	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; CHALIA ALVIN SADEWO; DAFA PUTRA R; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; KRISNA WAHYU; R.A. KESHARI ADIARASTRI; RAHMANINGTIASPUTRI; SYALSABILLA R; TARTILA YESHA P; VSKA DEWI TRI ; WAHYU ADJIE ; YOGA PERDANA;
2	Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; HIDANAFIE AZRIA;
3	Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom	BUNGA DHEA PRATIWI; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; YOGA PERDANA;
4	Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron	CHALIA ALVIN SADEWO; DAFA PUTRA R; FAHRUNNISA AYU K; SYALSABILLA R; YOGA PERDANA;
5	Mengidentifikasi gambar orbital d	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; CHALIA ALVIN SADEWO; DAFA PUTRA R; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; RAHMANINGTIASPUTRI; SYALSABILLA R; TARTILA YESHA P; VSKA DEWI TRI ; WAHYU ADJIE ; YOGA PERDANA;
6	Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital	BUNGA DHEA PRATIWI; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; R.A. KESHARI ADIARASTRI; RAHMANINGTIASPUTRI; TARTILA YESHA P; VSKA DEWI TRI ; WAHYU ADJIE ; YOGA PERDANA;
7	Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; CHALIA ALVIN SADEWO; DAFA PUTRA R; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; RAHMANINGTIASPUTRI; TARTILA YESHA P; VSKA DEWI TRI ; WAHYU ADJIE ; YOGA PERDANA;
8	Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi	BUNGA DHEA PRATIWI; CHALIA ALVIN SADEWO; DAFA PUTRA R; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; R.A. KESHARI ADIARASTRI; TARTILA YESHA P; VSKA DEWI TRI ; YOGA PERDANA;
9	Menentukan konfigurasi elektron untuk ion	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; DAFA PUTRA R; KRISNA WAHYU; R.A. KESHARI ADIARASTRI; RAHMANINGTIASPUTRI; YOGA PERDANA;
10	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan	AISYA NURIL FATAYAT; BUNGA DHEA PRATIWI; FAHRUNNISA AYU K; FAVIAN OLGA B; HIDANAFIE AZRIA; KRISNA WAHYU; TARTILA YESHA P; WAHYU ADJIE ; YOGA PERDANA;
	Soal Essay	
1	Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron	HIDANAFIE AZRIA;
2	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital	DAFA PUTRA R; HIDANAFIE AZRIA; YOGA PERDANA;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002



ANALISIS BUTIR SOAL PILIHAN GANDA PAKET B

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Alternatif Jawaban Tidak Efektif	Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan		
1	0,379	Baik	0,143	Sulit	D	Cukup Baik
2	0,000	Tidak Baik	1,000	Mudah	ABCD	Tidak Baik
3	0,312	Baik	0,714	Mudah	E	Cukup Baik
4	0,312	Baik	0,714	Mudah	D	Cukup Baik
5	0,202	Cukup Baik	0,286	Sulit	-	Cukup Baik
6	0,556	Baik	0,214	Sulit	-	Cukup Baik
7	0,452	Baik	0,429	Sedang	A	Revisi Pengecoh
8	0,450	Baik	0,857	Mudah	ADE	Cukup Baik
9	0,569	Baik	0,714	Mudah	DE	Cukup Baik
10	-0,312	Tidak Baik	0,286	Sulit	BD	Tidak Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

DAFTAR NILAI UJIAN PAKET B

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
 Nama Tes : Sumatif
 Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Program : X.4 (A)
 Tanggal Tes : 12 September 2013
 SK/KD : Struktur Atom

KKM
75

No	NAMA PESERTA	L/P	HASIL TES OBJEKTIF			SKOR TES ESSAY	NILAI	KETERANGAN
			BENAR	SALAH	SKOR			
1	ADDELIA YOMA	P	5	5	20	41,0	61,0	Belum tuntas
2	ASLAM WIRA S	L	8	2	32	43,0	75,0	Tuntas
3	ATITAG KHUSNUL MINA	P	5	5	20	45,0	65,0	Belum tuntas
4	AZIZ FUADY N	L	5	5	20	49,0	69,0	Belum tuntas
5	CHANDRA PRABA D	L	4	6	16	34,0	50,0	Belum tuntas
6	ELITA CHOIRUNNISA	P	4	6	16	32,0	48,0	Belum tuntas
7	MOCHAMMAD ASA HARU	L	4	6	16	43,0	59,0	Belum tuntas
8	MUHAMMAD TAMMAM	L	6	4	24	43,0	67,0	Belum tuntas
9	NI'MAH WARDATURRAHMAH	P	5	5	20	47,0	67,0	Belum tuntas
10	PRAYUDHA CANDRA P	L	7	3	28	37,0	65,0	Belum tuntas
11	SISKA DWI SAPUTRI	P	4	6	16	41,0	57,0	Belum tuntas
12	TYAS NURMALITA SARI	P	5	5	20	46,0	66,0	Belum tuntas
13	YOGIE DWI ARSENA	L	6	4	24	46,0	70,0	Belum tuntas
14	ZUNITA RAHMAWATI	P	7	3	28	57,0	85,0	Tuntas
- Jumlah peserta test =		14	Jumlah Nilai =		300	604	904	
- Jumlah yang tuntas =		2	Nilai Terendah =		16,00	32,00	48,00	
- Jumlah yang belum tuntas =		12	Nilai Tertinggi =		32,00	57,00	85,00	
- Persentase peserta tuntas =		14,3	Rata-rata =		21,43	43,14	64,57	
- Persentase peserta belum tuntas =		85,7	Standar Deviasi =		5,11	6,30	9,52	

Mengetahui :
 Kepala SMA Negeri 1 Kasihan
 Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
 NIP 19550510 198103 1 011
 Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

SEBARAN JAWABAN SOAL PILIHAN GANDA

Satuan : SMA Negeri 1 Kasihan
Pendidikan :
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Persentase Jawaban						Jumlah
	A	B	C	D	E	Lainnya	
1	21,4	14,3*	42,9	0,0	21,4	0,0	100,0
2	0,0	0,0	0,0	0,0	100*	0,0	100,0
3	7,1	14,3	7,1	71,4*	0,0	0,0	100,0
4	71,4*	7,1	7,1	0,0	14,3	0,0	100,0
5	7,1	7,1	28,6*	28,6	28,6	0,0	100,0
6	21,4*	21,4	14,3	35,7	7,1	0,0	100,0
7	0,0	14,3	21,4	42,9*	21,4	0,0	100,0
8	0,0	14,3	85,7*	0,0	0,0	0,0	100,0
9	7,1	71,4*	21,4	0,0	0,0	0,0	100,0
10	35,7	0,0	28,6*	0,0	35,7	0,0	100,0

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL ESSAY

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan	
1	0,098	Tidak Baik	0,889	Mudah	Tidak Baik
2	0,916	Baik	0,634	Sedang	Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

MATERI REMIDIAL INDIVIDUAL DAN KLASIKAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No	NAMA PESERTA	L/P	MATERI REMIDIAL
1	ADDELIA YOMA	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
2	ASLAM WIRA S	L	Tidak Ada
3	ATITAG KHUSNUL MINA	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion;
4	AZIZ FUADY N	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
5	CHANDRA PRABA D	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
6	ELITA CHOIRUNNISA	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
7	MOCHAMMAD ASA HARU	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion;
8	MUHAMMAD TAMMAM	L	Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;

9	NI'MAH WARDATURRAHMAH	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
10	PRAYUDHA CANDRA P	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
11	SISKA DWI SAPUTRI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron;
12	TYAS NURMALITA SARI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
13	YOGIE DWI ARSENA	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron;
14	ZUNITA RAHMAWATI	P	Tidak Ada
	Klasikal		Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

PENGELOMPOKAN PESERTA REMIDIAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.4 (A)
Tanggal Tes : 12 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

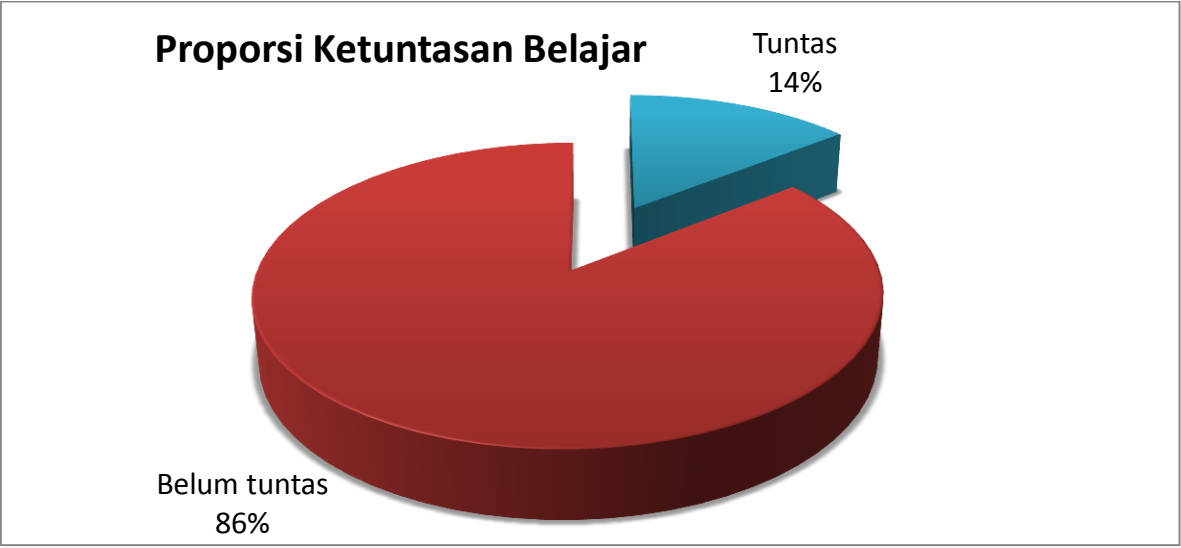
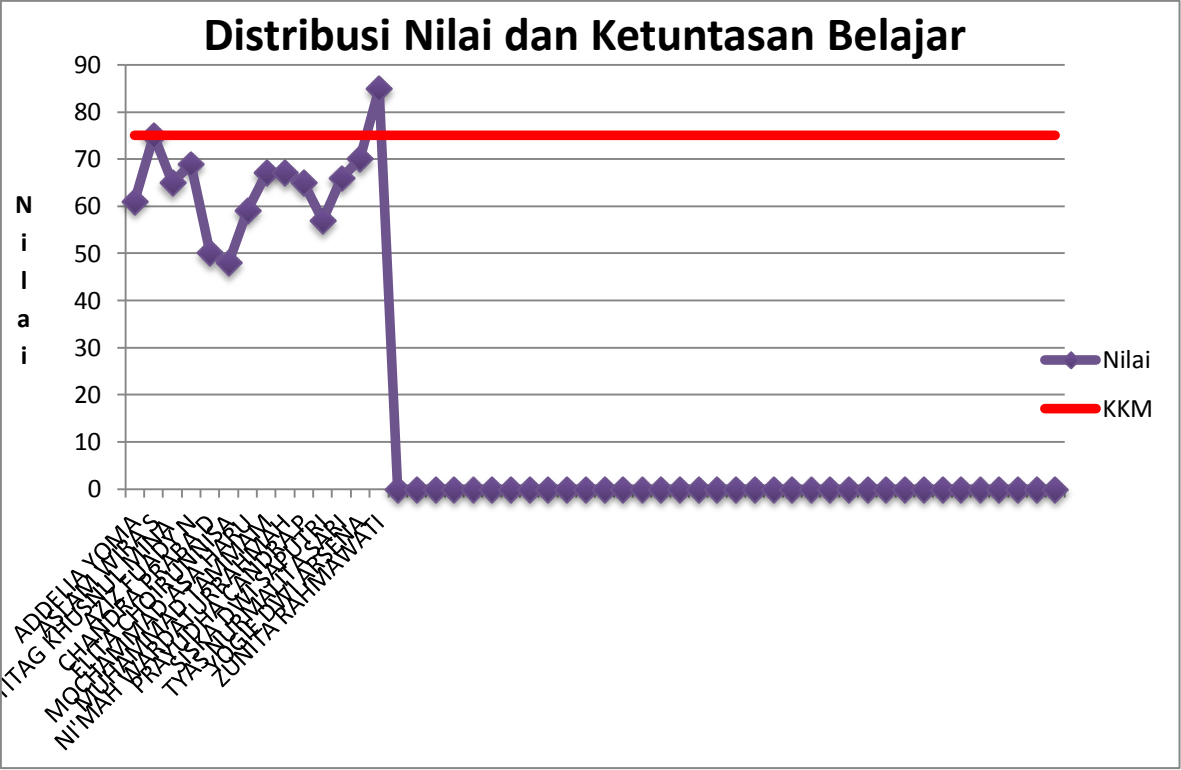
No	Kompetensi Dasar	Peserta Remedial
	Soal Objektif	
1	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr	ADDELIA YOMA; ASLAM WIRA S; ATITAG KHUSNUL MINA ; AZIZ FUADY N; CHANDRA PRABA D; ELITA CHOIRUNNISA; MOCHAMMAD ASA HARU; NI'MAH WARDATURRAHMAH; PRAYUDHA CANDRA P; SISKI DWI SAPUTRI; TYAS NURMALITA SARI; YOGIE DWI ARSENA;
2	Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom	Tidak Ada
3	Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom	ADDELIA YOMA; CHANDRA PRABA D; MOCHAMMAD ASA HARU; MUHAMMAD TAMMAM;
4	Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron	ELITA CHOIRUNNISA; MUHAMMAD TAMMAM; NI'MAH WARDATURRAHMAH; SISKI DWI SAPUTRI;
5	Mengidentifikasi gambar orbital d	ADDELIA YOMA; ATITAG KHUSNUL MINA ; AZIZ FUADY N; CHANDRA PRABA D; MOCHAMMAD ASA HARU; PRAYUDHA CANDRA P; SISKI DWI SAPUTRI; TYAS NURMALITA SARI; YOGIE DWI ARSENA; ZUNITA RAHMAWATI;
6	Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital	ATITAG KHUSNUL MINA ; AZIZ FUADY N; CHANDRA PRABA D; ELITA CHOIRUNNISA; MOCHAMMAD ASA HARU; MUHAMMAD TAMMAM; NI'MAH WARDATURRAHMAH; SISKI DWI SAPUTRI; TYAS NURMALITA SARI; YOGIE DWI ARSENA; ZUNITA RAHMAWATI;
7	Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron	ADDELIA YOMA; ATITAG KHUSNUL MINA ; AZIZ FUADY N; CHANDRA PRABA D; MOCHAMMAD ASA HARU; NI'MAH WARDATURRAHMAH; TYAS NURMALITA SARI; YOGIE DWI ARSENA;
8	Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi	CHANDRA PRABA D; ELITA CHOIRUNNISA;
9	Menentukan konfigurasi elektron untuk ion	ATITAG KHUSNUL MINA ; ELITA CHOIRUNNISA; MOCHAMMAD ASA HARU; SISKI DWI SAPUTRI;
10	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan	ADDELIA YOMA; ASLAM WIRA S; AZIZ FUADY N; ELITA CHOIRUNNISA; MUHAMMAD TAMMAM; NI'MAH WARDATURRAHMAH; PRAYUDHA CANDRA P; SISKI DWI SAPUTRI; TYAS NURMALITA SARI; ZUNITA RAHMAWATI;
	Soal Essay	
1	Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron	SISKI DWI SAPUTRI;
2	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital	CHANDRA PRABA D; ELITA CHOIRUNNISA; PRAYUDHA CANDRA P;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 13 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002



DAFTAR NILAI UJIAN

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

KKM
75

No	NAMA PESERTA	L/P	HASIL TES OBJEKTIF			SKOR TES ESSAY	NILAI	KETERANGAN
			BENAR	SALAH	SKOR			
1	ACHMAD SATRYO M	L	10	0	40	50,0	90,0	Tuntas
2	AKHID KHOIROHMAH M	P	9	1	36	58,0	94,0	Tuntas
3	ANGGITA MURTIASTUTI	P	8	2	32	50,0	82,0	Tuntas
4	ANNISA RIDHO SAGETI	P	5	5	20	46,0	66,0	Belum tuntas
5	AWANIS SHABRINA S	P	7	3	28	40,0	68,0	Belum tuntas
6	DANI NOURYADI	L	4	6	16	47,0	63,0	Belum tuntas
7	DURRATUN NAFISAH A	P	5	5	20	50,0	70,0	Belum tuntas
8	MOHAMMAD REZA ENDY	L	6	4	24	49,0	73,0	Belum tuntas
9	NAFIDA NURKINTEKI	P	8	2	32	50,0	82,0	Tuntas
10	NURRAGA NOVRIDHO	L	5	5	20	46,0	66,0	Belum tuntas
11	OKI RAISTO R	L	9	1	36	45,0	81,0	Tuntas
12	RIDWAN ADI BINTARA	L	9	1	36	51,0	87,0	Tuntas
13	RIZKY JATI TIMORTI	P	7	3	28	51,0	79,0	Tuntas
14	SALMA MUTIARA R	P	4	6	16	51,0	67,0	Belum tuntas
15	TR WAHYUNI	P	6	4	24	52,0	76,0	Tuntas
- Jumlah peserta test =		15	Jumlah Nilai =		408	736	1144	
- Jumlah yang tuntas =		8	Nilai Terendah =		16,00	40,00	63,00	
- Jumlah yang belum tuntas =		7	Nilai Tertinggi =		40,00	58,00	94,00	
- Persentase peserta tuntas =		53,3	Rata-rata =		27,20	49,07	76,27	
- Persentase peserta belum tuntas =		46,7	Standar Deviasi =		7,88	4,01	9,65	

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL PILIHAN GANDA

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Alternatif Jawaban Tidak Efektif	Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan		
1	0,800	Baik	0,400	Sedang	A	Revisi Pengecoh
2	0,560	Baik	0,800	Mudah	ABC	Cukup Baik
3	0,000	Tidak Baik	1,000	Mudah	ACDE	Tidak Baik
4	-0,041	Tidak Baik	0,867	Mudah	BCE	Tidak Baik
5	0,800	Baik	0,467	Sedang	B	Revisi Pengecoh
6	0,062	Tidak Baik	0,867	Mudah	DE	Tidak Baik
7	0,239	Cukup Baik	0,467	Sedang	AC	Revisi Pengecoh
8	0,491	Baik	0,733	Mudah	D	Cukup Baik
9	0,385	Baik	0,800	Mudah	A	Cukup Baik
10	0,800	Baik	0,400	Sedang	E	Revisi Pengecoh

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

SEBARAN JAWABAN SOAL PILIHAN GANDA

Satuan : SMA Negeri 1 Kasihan
Pendidikan :
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Persentase Jawaban						Jumlah
	A	B	C	D	E	Lainnya	
1	0,0	6,7	20,0	40*	33,3	0,0	100,0
2	0,0	0,0	0,0	80*	20,0	0,0	100,0
3	0,0	100*	0,0	0,0	0,0	0,0	100,0
4	86,7*	0,0	0,0	13,3	0,0	0,0	100,0
5	46,7*	0,0	13,3	26,7	13,3	0,0	100,0
6	6,7	6,7	86,7*	0,0	0,0	0,0	100,0
7	0,0	46,7	0,0	6,7	46,7*	0,0	100,0
8	13,3	6,7	73,3*	0,0	6,7	0,0	100,0
9	0,0	6,7	80*	6,7	6,7	0,0	100,0
10	33,3	40*	6,7	20,0	0,0	0,0	100,0

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL ESSAY

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan	
1	0,401	Baik	0,880	Mudah	Cukup Baik
2	0,942	Baik	0,787	Mudah	Cukup Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

MATERI REMIDIAL INDIVIDUAL DAN KLASIKAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No	NAMA PESERTA	L/P	MATERI REMIDIAL
1	ACHMAD SATRYO M	L	Tidak Ada
2	AKHID KHOIROHMAH M	P	Tidak Ada
3	ANGGITA MURTIASTUTI	P	Tidak Ada
4	ANNISA RIDHO SAGETI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
5	AWANIS SHABRINA S	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
6	DANI NOURYADI	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
7	DURRATUN NAFISAH A	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
8	MOHAMMAD REZA ENDY	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
9	NAFIDA NURKINTEKI	P	Tidak Ada
10	NURRAGA NOVRIDHO	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
11	OKI RAISTO R	L	Tidak Ada
12	RIDWAN ADI BINTARA	L	Tidak Ada
13	RIZKY JATI TIMORTI	P	Tidak Ada
14	SALMA MUTIARA R	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
15	TR WAHYUNI	P	Tidak Ada
	Klasikal		Tidak Ada

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

PENGELOMPOKAN PESERTA REMIDIAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : X.MIA5 (A)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No	Kompetensi Dasar	Peserta Remedial
	Soal Objektif	
1	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr	ANGGITA MURTIASTUTI; ANNISA RIDHO SAGETI; AWANIS SHABRINA S; DANI NOURYADI; DURRATUN NAFISAH A; MOHAMMAD REZA ENDY; NURRAGA NOVRIDHO; SALMA MUTIARA R; TR WAHYUNI;
2	Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom	ANNISA RIDHO SAGETI; DURRATUN NAFISAH A; SALMA MUTIARA R;
3	Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom	Tidak Ada
4	Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron	NURRAGA NOVRIDHO; RIDWAN ADI BINTARA;
5	Mengidentifikasi gambar orbital d	ANNISA RIDHO SAGETI; AWANIS SHABRINA S; DANI NOURYADI; DURRATUN NAFISAH A; MOHAMMAD REZA ENDY; NURRAGA NOVRIDHO; RIZKY JATI TIMORTI; SALMA MUTIARA R;
6	Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital	RIZKY JATI TIMORTI; TR WAHYUNI;
7	Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron	AKHID KHOIROHMAH M; ANNISA RIDHO SAGETI; DANI NOURYADI; DURRATUN NAFISAH A; MOHAMMAD REZA ENDY; NAFIDA NURKINTEKI; NURRAGA NOVRIDHO; OKI RAISTO R;
8	Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi	AWANIS SHABRINA S; DANI NOURYADI; SALMA MUTIARA R; TR WAHYUNI;
9	Menentukan konfigurasi elektron untuk ion	DANI NOURYADI; NAFIDA NURKINTEKI; SALMA MUTIARA R;
10	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan	ANGGITA MURTIASTUTI; ANNISA RIDHO SAGETI; DANI NOURYADI; DURRATUN NAFISAH A; MOHAMMAD REZA ENDY; NURRAGA NOVRIDHO; RIZKY JATI TIMORTI; SALMA MUTIARA R; TR WAHYUNI;
	Soal Essay	
1	Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron	
2	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital	AWANIS SHABRINA S;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Aryani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL PILIHAN GANDA

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : XMIA 5 (B)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Alternatif Jawaban Tidak Efektif	Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan		
1	0,411	Baik	0,533	Sedang	-	Baik
2	0,211	Cukup Baik	0,733	Mudah	AB	Cukup Baik
3	0,228	Cukup Baik	0,600	Sedang	B	Revisi Pengecoh
4	0,384	Baik	0,867	Mudah	CD	Cukup Baik
5	0,280	Cukup Baik	0,800	Mudah	BE	Cukup Baik
6	0,435	Baik	0,333	Sedang	BC	Revisi Pengecoh
7	0,337	Baik	0,733	Mudah	C	Cukup Baik
8	0,000	Tidak Baik	1,000	Mudah	ABDE	Tidak Baik
9	0,374	Baik	0,933	Mudah	CDE	Cukup Baik
10	0,274	Cukup Baik	0,133	Sulit	-	Cukup Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

DAFTAR NILAI UJIAN

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : XMIA 5 (B)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

KKM
75

No	NAMA PESERTA	L/P	HASIL TES OBJEKTIF			SKOR TES ESSAY	NILAI	KETERANGAN
			BENAR	SALAH	SKOR			
1	ACHMAD MAKARIM W	L	6	4	24	53,0	77,0	Tuntas
2	ANIESHA RAHMAH	P	7	3	28	48,0	76,0	Tuntas
3	ANITA DWI PRATIWI	P	4	6	16	43,0	59,0	Belum tuntas
4	ATIKA ARSONO	P	6	4	24	40,0	64,0	Belum tuntas
5	CHASNA LATFIA Y	P	8	2	32	35,0	67,0	Belum tuntas
6	FITRI DIAN N	P	7	3	28	45,0	73,0	Belum tuntas
7	HILAL GUSWATI	P	7	3	28	52,0	80,0	Tuntas
8	INNU JAROT W	L	5	5	20	42,0	62,0	Belum tuntas
9	ISHADIYANTO SALIM	L	8	2	32	49,0	81,0	Tuntas
10	MAYLINA AFIFAH	P	7	3	28	54,0	82,0	Tuntas
11	NABILA KARIMAH DEWI	P	8	2	32	60,0	92,0	Tuntas
12	POPO MARTHINO	L	7	3	28	60,0	88,0	Tuntas
13	RADEN DEVAN S	L	8	2	32	51,0	83,0	Tuntas
14	RETNA DIAH W	P	7	3	28	43,0	71,0	Belum tuntas
15	SIDIK PRASETYO	L	5	5	20	31,0	51,0	Belum tuntas
- Jumlah peserta test =		15	Jumlah Nilai =		400	706	1106	
- Jumlah yang tuntas =		8	Nilai Terendah =		16,00	31,00	51,00	
- Jumlah yang belum tuntas =		7	Nilai Tertinggi =		32,00	60,00	92,00	
- Persentase peserta tuntas =		53,3	Rata-rata =		26,67	47,07	73,73	
- Persentase peserta belum tuntas =		46,7	Standar Deviasi =		4,94	8,36	11,40	

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

SEBARAN JAWABAN SOAL PILIHAN GANDA

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : XMIA 5 (B)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Persentase Jawaban						Jumlah
	A	B	C	D	E	Lainnya	
1	6,7	53,3*	6,7	6,7	20,0	6,7	100,0
2	0,0	0,0	6,7	20,0	73,3*	0,0	100,0
3	6,7	0,0	20,0	60*	13,3	0,0	100,0
4	86,7*	6,7	0,0	0,0	6,7	0,0	100,0
5	6,7	0,0	80*	13,3	0,0	0,0	100,0
6	33,3*	0,0	0,0	60,0	6,7	0,0	100,0
7	6,7	6,7	0,0	73,3*	13,3	0,0	100,0
8	0,0	0,0	100*	0,0	0,0	0,0	100,0
9	6,7	93,3*	0,0	0,0	0,0	0,0	100,0
10	46,7	13,3	13,3*	20,0	6,7	0,0	100,0

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

ANALISIS BUTIR SOAL ESSAY

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : XMIA 5 (B)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No Butir	Daya Beda		Tingkat Kesukaran		Kesimpulan Akhir
	Koefisien	Keterangan	Koefisien	Keterangan	
1	0,765	Baik	0,893	Mudah	Cukup Baik
2	0,944	Baik	0,730	Mudah	Cukup Baik

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

MATERI REMIDIAL INDIVIDUAL DAN KLASIKAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan

Nama Tes : Sumatif

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas/Program : XMIA 5 (B)

Tanggal Tes : 15 September 2013

SK/KD : Struktur Atom

No	NAMA PESERTA	L/P	MATERI REMIDIAL
1	ACHMAD MAKARIM W	L	Tidak Ada
2	ANIESHA RAHMAH	P	Tidak Ada
3	ANITA DWI PRATIWI	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
4	ATIKA ARSONO	P	Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
5	CHASNA LATFIA Y	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom; Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron;
6	FITRI DIAN N	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi gambar orbital d; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
7	HILAL GUSWATI	P	Tidak Ada
8	INNU JAROT W	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menentukan konfigurasi elektron untuk ion; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
9	ISHADIYANTO SALIM	L	Tidak Ada
10	MAYLINA AFIFAH	P	Tidak Ada
11	NABILA KARIMAH DEWI	P	Tidak Ada
12	POPO MARTHINO	L	Tidak Ada
13	RADEN DEVAN S	L	Tidak Ada
14	RETNA DIAH W	P	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;
15	SIDIK PRASETYO	L	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr; Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom; Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital; Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ; Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron; Menganalisis hubungan konfigurasi elektron

			dengan dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital;
	Klasikal		Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan ;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

PENGELOMPOKAN PESERTA REMIDIAL

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Kasihan
Nama Tes : Sumatif
Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Program : XMIA 5 (B)
Tanggal Tes : 15 September 2013
SK/KD : Struktur Atom

No	Kompetensi Dasar	Peserta Remedial
	Soal Objektif	
1	Mendiskripsikan teori atom Niels Bohr	ANITA DWI PRATIWI; CHASNA LATFIA Y; FITRI DIAN N; HILAL GUSWATI; INNU JAROT W; RETNA DIAH W; SIDIK PRASETYO;
2	Mengidentifikasi partikel penyusun inti atom	ANIESHA RAHMAH; ATIKA ARSONO; HILAL GUSWATI; SIDIK PRASETYO;
3	Mengidentifikasi isotop, isobar, dan isoton berdasarkan nomor massa dan nomor atom	ACHMAD MAKARIM W; ANITA DWI PRATIWI; ATIKA ARSONO; CHASNA LATFIA Y; MAYLINA AFIFAH; POPO MARTHINO;
4	Mengidentifikasi hubungan nomor atom dan nomor massa dengan konfigurasi elektron	ANITA DWI PRATIWI; MAYLINA AFIFAH;
5	Mengidentifikasi gambar orbital d	ANITA DWI PRATIWI; FITRI DIAN N; MAYLINA AFIFAH;
6	Menganalisis nilai bilangan kuantum yang mungkin bagi suatu orbital	ACHMAD MAKARIM W; ANIESHA RAHMAH; ANITA DWI PRATIWI; ATIKA ARSONO; INNU JAROT W; ISHADIYANTO SALIM; NABILA KARIMAH DEWI; POPO MARTHINO; RETNA DIAH W; SIDIK PRASETYO;
7	Mengidentifikasi hubungan kulit valensi dan elektron valensi dengan konfigurasi elektron	ACHMAD MAKARIM W; INNU JAROT W; RADEN DEVAN S; SIDIK PRASETYO;
8	Menganalisis konfigurasi singkat untuk unsur transisi	Tidak Ada
9	Menentukan konfigurasi elektron untuk ion	INNU JAROT W;
10	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan diagram orbital untuk menentukan elektron yang tidak berpasangan	ACHMAD MAKARIM W; ANIESHA RAHMAH; ANITA DWI PRATIWI; ATIKA ARSONO; FITRI DIAN N; HILAL GUSWATI; INNU JAROT W; ISHADIYANTO SALIM; NABILA KARIMAH DEWI; POPO MARTHINO; RADEN DEVAN S; RETNA DIAH W; SIDIK PRASETYO;
	Soal Essay	
1	Menganalisis hubungan nomor massa dan nomor atom dengan jumlah proton, elektron dan neutron	CHASNA LATFIA Y; SIDIK PRASETYO;
2	Menganalisis hubungan konfigurasi elektron dengan konfigurasi ion dan menggambarkan diagram orbital	ATIKA ARSONO; INNU JAROT W; SIDIK PRASETYO;

Mengetahui :
Kepala SMA Negeri 1 Kasihan

Yogyakarta, 17 September 2013
Guru Mata Pelajaran

Drs. H. Suharja, M.Pd
NIP 19550510 198103 1 011

Farida Ariyani, S.Pd.
NIP 19760409 200801 2 002

