

Kelas 10 SMA Kurikulum KTSP – Kimia Semester 1

Nama Tutor :
Nama Siswa :
Nama Sekolah :



Jadwal UTS : 5 – 8 September 2016
Jadwal UAS : 13 – 16 Desember 2016



Petunjuk: Beri tanda Checklist (✓) pada Materi Esensial yang telah dibahas pada Pertemuan Les Privat pada kolom Periode yang bersesuaian

KODE MATERI ESENSIAL	MATERI ESENSIAL	2016					
		Jul	Agu	Sep	Okt	Nov	Des
K1	ATOM						
K11	Perkembangan Model Atom						
K12	Partikel Penyusun Atom (Elektron, Proton dan Neutron)						
K13	Struktur Atom Bohr dan Mekanika Kuantum.						
K14	Notasi Unsur (Nomor Atom dan Nomor Massa)						
K15	Bilangan Kuantum dan Bentuk Orbital.						
K16	Sifat keperiodikan unsur (Jari-Jari Atom, Energi Ionisasi, Afinitas elektron, dan Keelektronegatifan)						
K17	Isotop, Isobar dan Isoton						
K18	Konfigurasi Elektron dan Elektron Valensi						
K19	Satuan Massa Atom dan Atom Relatif						
K2	SISTEM PERIODIK UNSUR						
F21	Pengelompokan Unsur-unsur Berdasarkan Sifat Logam dan Non-Logam						
K22	Pengelompokan Unsur Berdasarkan Hukum Tride Dobereiner						
K23	Pengelompokan Unsur-unsur Berdasarkan Hukum Oktaf Newlands						
K24	Tabel Periodik Mendeleyev						
K25	Tabel Periodik Modern						
K26	Golongan dan Periode Unsur						
K3	IKATAN KIMIA						
K31	Struktur Lewis						
K32	Aturan Kestabilan Atom						
K33	Ikatan Ion dan Ikatan Kovalen						
K34	Ikatan Kovalen Koordinasi						
K35	Senyawa Kovalen Polar dan Non-Polar						
K36	Ikatan Logam						
K37	Gaya Antar Molekul						
K38	Macam-macam Bentuk Molekul (VSPER)						
K39	Penyimpangan Kaidah Oktet						
K310	Sifat Fisik Senyawa						
K4	TATA NAMA SENYAWA DAN PERSAMAAN REAKSI SEDERHANA						
K41	Tata Nama Senyawa Biner Antara Unsur Logam dan Nonlogam						
K42	Tata Nama Senyawa Biner Antara Unsur Nonlogam dan Nonlogam						
K43	Tata Nama Senyawa Poliatom						
K44	Tata Nama Senyawa Asam dan Basa						
K45	Tata Nama Senyawa Trivial (Nama Dagang) Senyawa Kimia						
K46	Jenis-jenis Reaksi Kimia (Pembentukan, Penguraian, dan Pembakaran)						
K47	Langkah Menyederhanakan Persamaan Reaksi						
K5	HUKUM DASAR DAN PERHITUNGAN KIMIA						
K51	Hukum Kekekalan Massa (Antoine Lavoisier)						
K52	Hukum Perbandingan Tetap (Joseph Proust)						
K53	Hukum Perbandingan Berganda (Dalton)						
K54	Hukum Perbandingan Volume (Gay-Lussac)						
K55	Hukum Avogadro						
K56	Konsep Mol, Massa Molekul Relatif (Mr) dan Volume Molar Gas						
K57	Rumus Empiris dan Rumus Molekul						
K58	Kadar Air Kristal dalam Senyawa						
K59	Pereaksi Pembatas dalam Reaksi Kimia						

*) Dasar identifikasi Materi Esensial di Insan Cerdas adalah Standar Isi (SI) dan Standar Kompetensi Lulusan (SKL) Kurikulum 2006 (KTSP) dan modus soal dalam ujian-ujian sebelumnya.

**) Jadwal UTS dan UAS ditentukan berdasarkan Kalender Pendidikan Jakarta Tahun Ajaran 2016/2017. Jadwal dapat berbeda pada Propinsi yang berbeda atau pada beberapa sekolah.