

ALUR TUJUAN PEMBELAJARAN

KIMIA FASE F

ELEMEN	CAPAIAN PEMBELAJARAN	TUJUAN PEMBELAJARAN	ALUR TUJUAN PEMBELAJARAN
Pemahaman kimia dan Struktur Atom	Memahami konsep kimia pada tiga level representasi, Menjelaskan perkembangan model atom, Menentukan nomor atom, nomor massa, serta membedakan isotop, isoton, dan isobar, Menjelaskan bilangan kuantum (n , l , m_l , m_s), Menentukan konfigurasi elektron, Menganalisis hubungan struktur atom dengan sifat periodik unsur, Mengaplikasikan pemahaman struktur atom.	1. Mengidentifikasi fenomena kimia pada level makroskopis dan menghubungkannya dengan model partikel. 2. Mendeskripsikan perbedaan representasi makroskopis, mikroskopis, dan simbolik pada reaksi kimia. 3. Menjelaskan setiap tahap perkembangan model atom dan alasan ilmiah perubahan model tersebut. 4. Menghitung dan menentukan nomor atom, nomor massa, serta membedakan isotop/isoton/isobar. 5. Menjelaskan empat bilangan kuantum dan fungsinya dalam penyusunan konfigurasi elektron. 6. Menentukan konfigurasi elektron unsur-unsur sederhana sampai kompleks sesuai aturan. 7. Menafsirkan kecenderungan periodik unsur berdasarkan konfigurasi elektronnya. 8. Menggunakan pemahaman struktur atom untuk memprediksi sifat unsur dan kemungkinan pembentukan ikatan kimia.	1. Mengidentifikasi fenomena kimia yang dapat diamati pada level makroskopis (perubahan warna, endapan, gas). 2. Mendeskripsikan perkembangan model atom (Dalton → Thomson → Rutherford → Bohr → Model Kuantum). 3. Menjelaskan hubungan bilangan kuantum dengan posisi elektron. 4. Menentukan elektron valensi dan memprediksi reaktivitas unsur. 5. Menjelaskan jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elektron, dan elektronegativitas. 6. Menjelaskan pengaruh struktur atom terhadap sifat reaksi kimia. 7. Menentukan jenis ikatan kimia (ionik, kovalen) berdasarkan struktur atom dan elektronegativitas. 8. Menjelaskan kelebihan dan kelemahan tiap model atom.