

# RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP)

**Sekolah** : SMAN 13 Maluku Tengah  
**Mata Pelajaran** : Kimia  
**Kelas/Semester** : X / Ganjil  
**Materi Pokok** : Struktur Atom  
**Sub Materi** : Sifat Periodik Unsur-Unsur  
**Alokasi Waktu** : 10 menit

## TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mempelajari materi ini siswa dapat :

1. Siswa dapat menjelaskan pengertian jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elektron dan keelektronegatifan.
2. Siswa dapat menentukan kecenderungan jari-jari atom, energi ionisasi, afinitas elektron dan keelektronegatifan dalam periode dan golongan berdasarkan tabel atau grafik

## KEGIATAN PEMBELAJARAN

<u>Kegiatan</u>	<u>Deskripsi</u>
<u>Pendahuluan</u>	

- Guru memberi salam dan mengajak peserta didik untuk berdoa
- Mengecek kehadiran siswa
- Guru menyampaikan tujuan pembelajaran hari ini

### Inti

- Siswa mengamati tabel dan grafik sifat keperiodikan unsur.
- Siswa menanya bagaimana sifat unsur pada periodik unsur.
- Siswa dibagi menjadi beberapa kelompok, setiap kelompok terdiri dari 2-3 siswa untuk menganalisis sifat-sifat periodik unsur

### Refleksi dan konfirmasi

- Guru menanyakan kejelasan materi yang disampaikan dan hal-hal yang belum diketahui.
- Peserta didik bersama guru membuat kesimpulan hasil pembelajaran.
- Siswa mengerjakan soal latihan yang diberikan oleh guru
- Guru memberikan tugas kepada siswa untuk mempelajari materi selanjutnya.
- Guru mengakhiri kegiatan pembelajaran dengan berdoa dan salam.

### Penilaian

Penilaian Pengetahuan

1. Diketahui beberapa atom unsur dengan konfigurasi elektron sebagai berikut:  
A : 2 8 6  
B : 2 8 8 1

C : 2 8 1

Pernyataan yang benar tentang ketiga unsur tersebut adalah . . .

- a. Unsur C mempunyai energi ionisasi yang paling rendah.
- b. Unsur B mempunyai sifat yang mirip dengan unsur A.
- c. Jari-jari atom A lebih panjang daripada jari-jari atom C.
- d. Unsur A mempunyai keelektronegatifan paling besar.
- e. Afinitas elektron unsur B lebih besar daripada unsur C.

2. Diantara unsur-unsur di bawah ini, unsur yang energi ionisasinya paling besar adalah . . .

- a. 11 Na      b. 10Ne      c. 9F      d. 1H      e. 2He 5

Tabel Penilaian Pengetahuan Nilai

No	Nama Siswa	Skor Yang Diperoleh	Skor Total	Nilai
1.				
2.				
3.				
4.				