

## RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP)

**Satuan Pendidikan** : KIMIA  
**Kelas / Semester** : X / 1  
**Tema** : Sistem Periodik Unsur  
**Sub Tema** : Sifat-sifat Keperiodikan Unsur  
**Pembelajaran ke** : 10  
**Alokasi Waktu** : 10 menit

### A. TUJUAN PEMBELAJARAN

Siswa dapat menentukan letak unsur dalam tabel periodik berdasarkan nomor atomnya  
Siswa dapat memprediksikan sifat-sifat unsur berdasarkan letaknya dalam tabel periodik

### B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

NO	KEGIATAN PEMBELAJARAN	WAKTU
1	<b>Kegiatan Awal</b> a. Guru membuka pelajaran dengan mengucapkan salam dan menyapa siswa, siswa menjawab salam dan membalas sapaan gurunya. b. Guru menyampaikan tujuan pembelajaran, siswa memperhatikan	1 menit
2	<b>Kegiatan Inti</b> a. Guru menjelaskan bahwa letak unsur dalam tabel periodik ditentukan oleh periode dan golongan. b. Guru menjelaskan cara menentukan letak unsur dalam tabel periodik. c. Guru menjelaskan keteraturan sifat unsur dalam tabel periodik. d. Guru menjelaskan cara membandingkan sifat-sifat periodik dari beberapa unsur dengan menggunakan tabel periodik unsur.	1 menit 1 menit 2 menit 4 menit
3	<b>Kegiatan Penutup</b> Guru menutup pelajaran dengan mengucapkan salam, siswa menjawab salam.	1 menit

### G. PENILAIAN PEMBELAJARAN

#### *Aspek Kognitif*

- Tes Tertulis (Latihan soal)
- Tes Lisan (maju ke depan)

#### *Aspek Afektif (Sikap)*

- Keaktifan bertanya/ mengemukakan pendapat
- Semangat dan antusiasme dalam mengikuti pembelajaran
- Ketekunan, kejujuran, menghargai pendapat orang lain, kesopanan, kesabaran, ketelitian, kerja sama, kedisiplinan dan tanggung jawab

#### *Aspek Psikomotorik (Ketrampilan)*

- Ketrampilan mengerjakan soal-soal di papan tulis
- Kecepatan dan kecermatan dalam mengerjakan soal

### Soal Evaluasi

1. Tentukan periode dan golongan dari unsur-unsur berikut ini melalui konfigurasi elektron !
  - a.  ${}_{9}\text{F}$
  - b.  ${}_{28}\text{Ni}$
  - c.  ${}_{37}\text{Rb}$
  - d.  ${}_{56}\text{Ba}$
  - e.  ${}_{18}\text{Ar}$
  - f.  ${}_{24}\text{Cr}$
  - g.  ${}_{31}\text{Ga}$
  - h.  ${}_{15}\text{P}$
  - i.  ${}_{95}\text{Am}$
  - j.  ${}_{50}\text{Sn}$
2. Diketahui beberapa unsur :  
 ${}_{12}\text{M}$ ,  ${}_{16}\text{N}$ ,  ${}_{19}\text{O}$ ,  ${}_{32}\text{P}$   
Tentukan :
  - a. Unsur paling elektronegatif
  - b. Unsur dengan jari-jari atom terpendek
  - c. Unsur dengan energi ionisasi terbesar

### Kunci Jawaban

1.
  - a. periode = 2, gol = VIIA
  - b. periode = 4, gol = VIIB
  - c. periode = 5, gol = IA
  - d. periode = 6, gol = IIA
  - e. periode = 3, gol = VIIIA
  - f. Periode = 4, gol = VIB
  - g. periode = 4, gol = IIIA
  - h. periode = 3, gol = VA
  - i. periode = 7, gol = Aktinida
  - j. periode = 4, gol = IVA
2.
  - a. Unsur paling elektronegatif =  ${}_{16}\text{N}$
  - b. Unsur dengan jari-jari atom terpendek =  ${}_{16}\text{N}$
  - c. Unsur dengan energi ionisasi terbesar =  ${}_{16}\text{N}$

### Pedoman Penilaian

NO	KETERCAPAIAN INDIKATOR	SKOR	JUMLAH SKOR
1.	Menentukan periode dan golongan	40	100
2.	Membandingkan sifat-sifat periodik unsur-unsur dalam tabel periodik unsur	60	
	<b>JUMLAH SKOR MAKSIMAL</b>	100	100

Nilai = Jumlah Skor

Mengetahui,  
Kepala SMK Negeri 3 Kendal

**Drs. Agus Basuki, M.T**  
NIP.19640419 198903 1 008

Kendal, Juni 2021

Guru Mata Pelajaran

**Maila Rosma Indah, S.Pd**  
NIP.19780507 200701 2 006