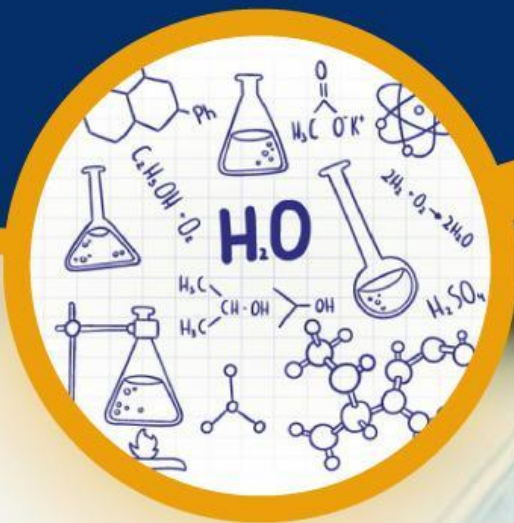


LKPD SIFAT PERIODIK UNSUR

FASE E



Kelompok:

Anggota Kelompok

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

Petunjuk Penggunaan LKPD

1. Baca dan pahami materi secara cermat, teliti, dan runtut.
2. Diskusikan setiap permasalahan dalam LKPD dengan seksama
3. Apabila mengalami kesulitan, tanyakan pada teman atau guru.
4. Kumpulkan semua tugas sesuai waktu yang sudah ditentukan.

Tujuan Pembelajaran

Melalui model pembelajaran Discovery Learning serta mengolah informasi dari berbagai sumber (literasi) diharapkan peserta didik dapat menganalisis hukum dasar kimia serta menunjukkan sikap bernalar kritis dan gotong royong melalui kegiatan diskusi dan presentasi.

Stimulus

Amati video dengan melakukan scan pada barcode disamping, kemudian lengkapi pertanyaan berikut!

Setelah mengamati video tersebut, telah kita ketahui bahwa penyusunan produk di swalayan disusun berdasarkan jenis yang sama dan berdasarkan ukuran. Hal ini ternyata sama dengan penyusunan tabel periodik unsur yang disusun sesuai dengan kesamaan sifat dan berdasarkan ukuran. Lalu, bagaimana hubungan sifat periodik unsur dengan golongan dan periode dalam tabel periodik unsur.



Scan Me!

Pernyataan Masalah

Berdasarkan informasi di atas, apa saja sifat periodik unsur yang kalian tahu dan bagaimana hubungan antara sifat periodik unsur dengan golongan dan periode dalam tabel periodik unsur?

Pengumpulan Data

Jari-jari atom

Apa itu jari-jari atom?

Perhatikan tabel jari-jari atom berikut!

Tabel Jari-jari Atom (pm)							
Golongan IA		Golongan VIIA		Periode 3		Periode 5	
Unsur	Jari-jari	Unsur	Jari-jari	Unsur	Jari-jari	Unsur	Jari-jari
H	53	F	64	Na	190	Rb	248
Li	167	Cl	99	Mg	145	Sr	215
Na	190	Br	114	Al	118	In	155
K	243	I	133	Si	111	Sn	145
Rb	265	At	140	P	98	Sb	133
Cs	298			S	88	Te	123

Energi Ionisasi

Apa itu energi ionisasi?

Perhatikan tabel energi ionisasi berikut!

semakin sulit melepaskan elektron!

Tabel Energi Ionisasi (kJ/mol)

lebih stabil.

Golongan IA		Golongan VIIA		Periode 3		Periode 5	
Unsur	Energi ionisasi	Unsur	Energi ionisasi	Unsur	Energi ionisasi	Unsur	Energi ionisasi
H	1312	F	1681	Na	496	Rb	403
Li	520	Cl	1251	Mg	738	Sr	549
Na	496	Br	1140	Al	578	In	558
K	419	I	1008	Si	786	Sn	708
Rb	403	At	924	P	1012	Sb	834
Cs	376			S	1000	Te	869

Pengolahan Data

Lengkapilah kalimat rumpang di bawah ini!

Dari data tersebut dapat diketahui bahwa dalam satu golongan jari-jari atom dari atas ke bawah akan semakin sedangkan dalam satu periode jari-jari atom dari kiri ke kanan semakin

Energi ionisasi dalam satu golongan dari atas ke bawah semakin

Sedangkan dalam satu periode dari kiri ke kanan energi ionisasi akan berubah semakin

Pembuktian

Setelah menganalisis data dan melengkapi kalimat rumpang di atas, isilah tabel berikut!

Golongan IIA	Jari-jari	Energi Ionisasi	Periode 2	Jari-jari	Energi Ionisasi
Be			Li		
Mg			Be		
Ca			B		
Sr			C		
Ba			N		

Menarik Kesimpulan

Tulislah kesimpulan berdasarkan kegiatan yang telah kalian lakukan!