

Disusun oleh:

Lena Artika

Nama Peserta Didik :

Kelas /Fase :

Kelompok :

Anggota Kelompok : 1.

2.

3.

4.

5.

LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK (LKPD) IKATAN KIMIA

PERTEMUAN 1

KESTABILAN UNSUR



KELAS
XI
SMA/MA



TUJUAN PEMBELAJARAN

1 Menganalisis kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilan

2 Menggambarkan struktur lewis dari suatu atom atau senyawa.



PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1 Bacalah bahan bacaan sebelum mengerjakan LKPD

2 Diskusikan isian LKPD secara kelompok

3 Jika ada kesulitan, minta bantuan gurumu

4 Presentasikan hasil kerja kelompokmu di depan kelas



Cobalah untuk menggunakan pengetahuan yang sudah dimiliki untuk memecahkan soal-soal berikut!



Kegiatan 1.

Susunan Elektron Gas Mulia

No	Atom	Susunan Elektron	Elektron Valensi
1	$_2\text{He}$	2	0
2	$_{10}\text{Ne}$	2, 8	0
3	$_{16}\text{Ar}$	2, 8, 8	0
4	$_{36}\text{Kr}$	2, 8, 18, 8	0
5	$_{54}\text{Xe}$	2, 8, 18, 18, 8	0
6	$_{86}\text{Rn}$	2, 8, 18, 32, 18, 8	0

- a. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Helium

Jawab:

.....
.....
.....

- b. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Neon, Argon, Kripton, Xenon dan Radon...

Jawab:

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Kegiatan 2.



Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dengan tepat!

1. Lengkapi tabel berikut!

Unsur	Konfigurasi Elektron				Elektron Valensi	Melepas atau Menerima	Konfigurasi Elektron yang baru	Ion yang terbentuk	Senyawa Ion yang terbentuk
	K	L	M	N					
$_{20}\text{Ca}$	2	8	8	2	2	Melepas 2 elektron	2,8,8		LiF
$_{17}\text{Cl}$						Menerima 1 elektron			
$_{3}\text{Li}$	2	1							LiF
$_{9}\text{F}$								F^-	
$_{20}\text{Ca}$							2,8,8	Ca^{2+}	LiF
$_{16}\text{S}$						Menerima 2 elektron			

Jawablah pertanyaan di bawah ini!

- a. Berdasarkan tabel tersebut, unsur-unsur manakah yang cenderung melepaskan elektron?

Jawab:

.....
.....

- b. Berdasarkan tabel kegiatan tersebut, unsur-unsur manakah yang cenderung menerima elektron?

Jawab:

.....
.....

- c. Berdasarkan jawaban yang kamu peroleh untuk unsur F dan Li, apakah kedua unsur tersebut termasuk ke dalam kaidah oktet dan duplet?

Jawab:

.....
.....
.....
.....

Berdasarkan materi yang telah kamu pelajari hari ini, buatlah kesimpulan pada kolom dibawah ini

.....
.....
.....
.....
.....
.....

Sampaikan hasil diskusimu di depan kelas



Nilai	Catatan	Paraf guru