

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 kessulitan, 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	${}^{10}\text{Ne}$		
3	${}^{16}\text{Ar}$		
4	${}^{36}\text{Kr}$		
5	${}^{54}\text{Xe}$		
6	${}^{86}\text{Rn}$		

- 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, Krypton, 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		
$_{17}\text{Cl}$						Menerima 1 elektron			
$_3\text{Li}$	2	1							LiF
$_9\text{F}$								F^-	
$_{20}\text{Ca}$							2,8,8	Ca^{2+}	
$_{16}\text{S}$						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