

Dísusun oleh:

Lena Artika

SMAN 2 SUNGAI APIT

Kelas /Fase :

Kelompok :

Anggota Kelompok : 1.

2.

3.

4.

5.

LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK (LKPD) IKATAN KIMIA

PERTEMUAN 1

KESTABILAN UNSUR & IKATAN ION



KELAS
XI
SMA/MA





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



1. Lengkapilah 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? Jika iya, berikan alasanmu!

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