SMA Kelas XI

Kimia Fase F

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK IKATAN KIMIA

Tahun Ajaran 2025/2026

Kelompok :

Nama Anggota :

1. .....
2. .....
3. .....
4. .....
5. .....
6. .....
7. .....

Disusun Oleh:

Uswatun Hasanah

2282220005

LIVEWORKSHEETS

5. Disajikan tabel yang berisi suatu unsur disertai dengan nomor atomnya, kemudian isilah pada kolom yang kosong konfigurasi elektron berdasarkan kulit yang sesuai untuk masing-masing unsur tersebut.

Unsur	Konfigurasi Elektron
Na (Nomor atom = 11)	
Cl (Nomor atom = 17)	
Mg (Nomor atom = 12)	
O (Nomor atom = 8)	
H (Nomor atom = 1)	
C (Nomor atom = 6)	
N (Nomor atom = 7)	

6. Berdasarkan konfigurasi elektron pada soal nomor 5, sebutkan masing-masing dua pasangan unsur yang paling memungkinkan untuk membentuk ikatan ion dan kovalen? Kemudian berikan alasannya pada kolom dibawah ini!

Jawaban:

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

LIVEWORKSHEETS

7. **Petunjuk:** Bacalah soal berikut dengan saksama, kemudian jawablah secara lengkap dan jelas pada kolom yang tersedia!

Pertanyaan: Jelaskan bagaimana konfigurasi elektron dari atom magnesium dan bromida menghasilkan senyawa $MgBr_2$. Sertakan jumlah elektron yang berpindah dan alasannya.

Jawaban:

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

8. Secara berkelompok, buatlah poster digital yang menjelaskan: Jenis-jenis ikatan kimia, Contoh senyawa, Sifat fisik dan kegunaannya dalam kehidupan. Kemudian Upload poster tersebut dalam bentuk file (pdf/gambar) pada kolom dibawah ini!

LIVEWORKSHEETS