

NAMA :

KELAS :

LKPD IPA

PRINSIP PEMBENTUKAN ION DAN MOLEKUL

1

Berilah tanda centrang (✓) pada pasangan yang tepat.

Pernyataan	Kation	Anion	Ikatan ionik	Ikatan kovalen
Ikatan antar atom dengan menggunakan elektron secara bersama-sama.	☐	☐	☐	☐
Ikatan antar atom karena adanya gaya elektrostatis antar atom.	☐	☐	☐	☐
Atom yang melepaskan sebagian elektronnya pada atom lain agar stabil.	☐	☐	☐	☐
Atom yang menerima elektron dari atom lain agar menjadi stabil.	☐	☐	☐	☐

2

Berilah tanda centrang (✓) pada setiap pernyataan berikut yang benar.

- ☐ Unsur-unsur di alam, lebih banyak ditemukan dalam keadaan bebas tidak berikatan dengan unsur lain.
- ☐ Agar stabil, atom-atom dari suatu unsur cenderung meniru konfigurasi elektron gas mulia.
- ☐ Kestabilan atom suatu unsur diperoleh dengan cara melepas elektron, menerima elektron dari atom lain, atau menggunakan elektron secara bersama-sama.

3

Pasangkan jawaban yang benar dengan cara memasukkan jawaban yang benar ke dalam kotak



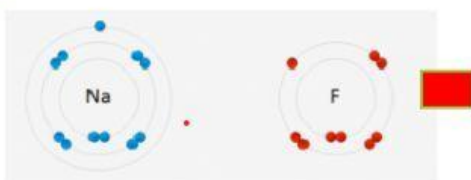
Netral

Anion

Kation

4

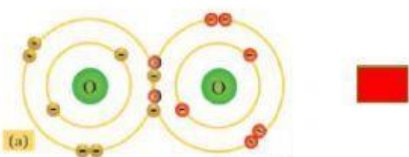
Tariklah Garis sesuai pasangannya



Ikatan kovalen



Ikatan ionik



Ikatan kovalen

5

Tentukan sifat dari benda-benda dibawah ini

				
Titik Leleh	Titik Didih	Mudah Membusuk	Kekeruhan	Kekentalan
				
Wujud Zat	Mudah Berkarat	Warna Zat	Mudah Terbakar	

6

1. Atom atau sekelompok atom yang bermuatan listrik disebut

- A. ion B. unsur C. molekul D. senyawa

2. Berikut ini yang bukan merupakan penyebab perbedaan sifat suatu zat dengan zat lain adalah

- A. perbedaan jumlah neutron suatu zat
 B. perbedaan ikatan atom penyusun suatu zat
 C. perbedaan jumlah dan jenis atom penyusun suatu zat
 D. perbedaan struktur (susunan) atom penyusun suatu zat

3. . Berikut ini yang bukan merupakan sifat fisika suatu zat adalah

- A. kerapatan
 B. kekerasan
 C. elastisitas
 D. kestabilan