

LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik)

OLEH :

Raja Hafya Yulia

Lembar Kerja Peserta Didik



Kompetensi Inti

3.5 Membandingkan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta kaitannya dengan sifat zat

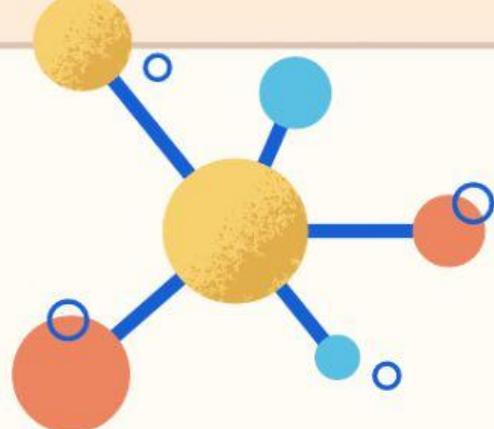
Sifat Fisik Senyawa

search

Nama Siswa:

Indikator Pencapaian Kompetensi

- Membandingkan hubungan jenis ikatan dengan sifat fisik senyawa



ORIENTASI MASALAH

Seperti yang telah kita pelajari bersama bahwa unsur-unsur membentuk senyawa melalui ikatan ion, ikatan kovalen, dan ikatan logam. Senyawa-senyawa yang terbentuk akan memiliki sifat fisis yang berbeda-beda.

Perhatikan tabel berikut:

Zat	Titik Leleh (°C)	Titik Didih (°C)	Daya Hantar Listrik		
			Padatan	Lelehan	Larutan
CH ₄	-182	-161,5	-	-	-
HCl	-27,32	110	-	-	+
NaCl	801	1465	-	+	+
Fe	1085	2562	+	+	

Dari data diatas, bagaimanakah sifat fisik dari senyawa ion, senyawa kovalen, dan senyawa logam ??



Detunjuk

Mengorganisasikan peserta didik untuk belajar

- Setelah anda mengamati tabel tersebut dengan seksama, diskusikanlah pertanyaan-pertanyaan berikut dalam kelompok.

Membimbing Pengalaman Individu/kelompok

Simaklah video berikut!

Mengembangkan dan menyajikan hasil karya

1. Berdasarkan data diatas senyawa memiliki sifat yang berbeda-beda, mengapa demikian? Jelaskan!

2. Senyawa manakah yang memiliki titik didih tertinggi? Termasuk jenis senyawa apakah senyawa tersebut? Mengapa demikian?

-
3. Senyawa manakah yang memiliki titik leleh terendah? Termasuk jenis senyawa apakah senyawa tersebut? Mengapa demikian?
 4. Senyawa apakah yang dapat menghantarkan arus listrik dalam bentuk larutan? Termasuk jenis senyawa apakah zat tersebut?
 5. Senyawa apakah yang dapat menghantarkan arus listrik dalam bentuk leleha? Termasuk jenis senyawa apakah zat tersebut?

Menganalisis Pemecahan Masalah

JADI KESIMPULANNYA:

Perbandingan Sifat Fisika Logam, Senyawa Ion, Senyawa Kovalen Polar, Dan Senyawa Kovalen Non Polar

Senyawa	Titik Leleh	Titik didih	kelarutan dalam air	Daya Hantar Listrik		
				Padatan	Lelehan	Larutan
Logam						
Ion						
Kovalen Polar						
Kovalen Non polar						