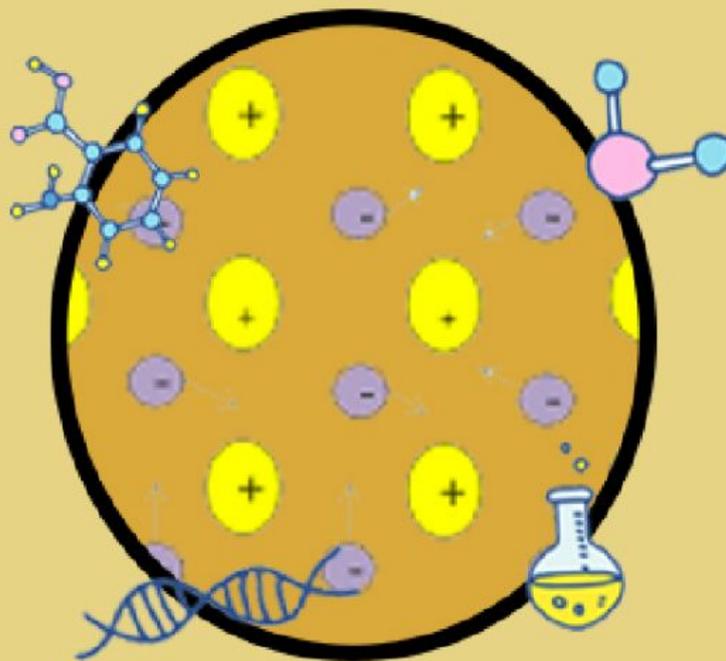




**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ELEKTRONIK (E-LKPD)
BERBASIS PROBING PROMPTING**

IKATAN KIMIA
PERTEMUAN 3: IKATAN LOGAM



NAMA : _____
KELAS : _____
SEKOLAH : _____



Penyusun:
Nurhaliza Gustin

Dosen Pembimbing:
Neti Afrianis, S.Pd, M.Pd

LIVEWORKSHEETS

DAFTAR ISI

Daftar Isi.....	i
Petunjuk Penggunaan.....	1
Kompetensi Dasar.....	1
Indikator Pencapaian Kompetensi.....	2
Tujuan Pembelajaran.....	2
Peta Konsep.....	3
Langkah Kerja <i>Probing Prompting</i>	4
Mari Mengamati.....	5
Mari Rumuskan Jawaban.....	6
Materi Singkat.....	7
Info Kimia.....	8
Mari Latihan.....	10
Mari Diskusi.....	11
Uji Kompetensi.....	11
Daftar Pustaka.....	13

Petunjuk Penggunaan

- Pelajari materi dan contoh secara berurutan.
- Kerjakan setiap soal latihan yang tertera pada E-LKPD dan ikuti petunjuknya.
- Jika ada kesulitan dalam mengerjakan soal latihan, kembali pelajari materi terkait.
- Jika mengalami kesulitan yang tidak dapat dipecahkan, bacalah referensi lain yang berhubungan dengan materi.

Kompetensi Dasar

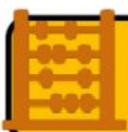
3.5 Membandingkan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta kaitannya dengan sifat zat



Indikator Pencapaian Kompetensi



- 3.5.1 Menjelaskan proses pembentukan ikatan kovalen koordinasi
- 3.5.2 Menjelaskan ikatan kovalen polar dan ikatan kovalen nonpolar
- 3.5.3 Menjelaskan ikatan logam



Tujuan Pembelajaran

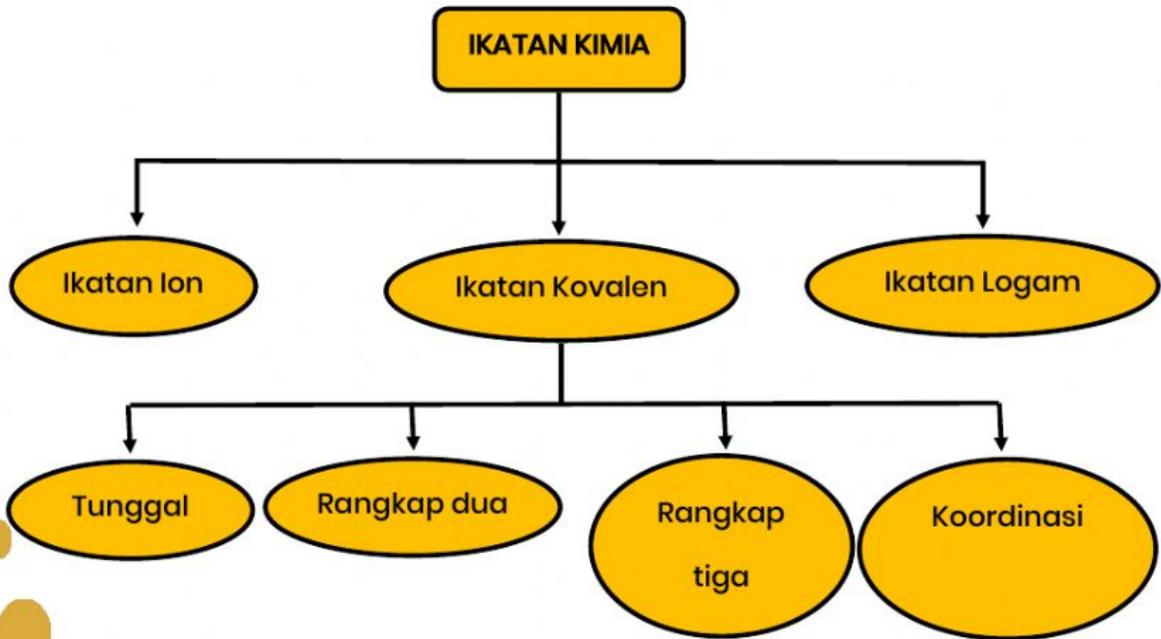


1. Dapat menjelaskan proses pembentukan ikatan kovalen koordinasi
2. Dapat menjelaskan ikatan kovalen polar dan ikatan kovalen nonpolar
3. Dapat menjelaskan ikatan logam





Peta Konsep





Langkah Kerja *Probing Prompting*



Mari Mengamati

Peserta didik memperhatikan gambar, rumus, atau situasi lainnya yang berkaitan dengan permasalahan.



Mari Rumuskan Jawaban

Peserta didik merumuskan jawaban berdasarkan wacana yang ada.



Mari Latihan

Peserta didik menjawab persoalan yang diberikan oleh guru.



Mari Diskusi

Peserta didik melakukan presentasi yang dibimbing oleh guru, lalu salah satu peserta didik mengomunikasikan jawaban dari latihan.



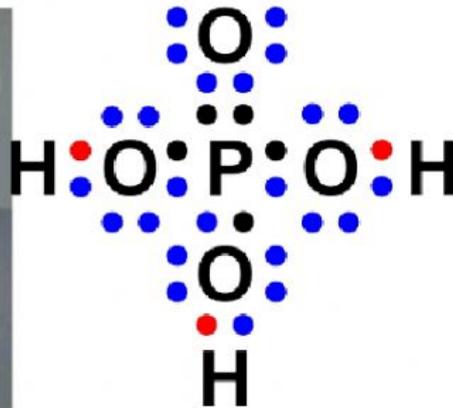
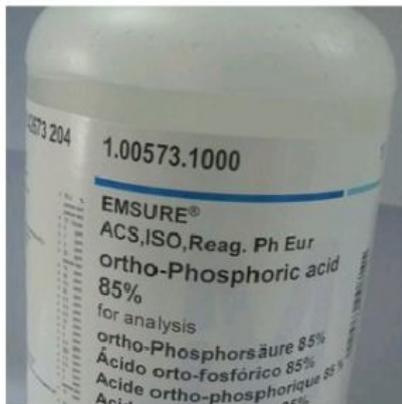
Uji Kompetensi

Peserta didik menjawab soal sebagai bukti telah memahami materi.

KEGIATAN PEMBELAJARAN 3

Mari Mengamati

Mari amati gambar 3.1 dan wacana 3.1 dibawah ini!



Gambar 3.1. Larutan H_3PO_4 dan Struktur Lewis H_3PO_4

Wacana 3.1

Larutan asam fosfat merupakan bahan kimia yang bermanfaat untuk kehidupan makhluk hidup. Pada Industri kecantikan, asam fosfat digunakan sebagai pengatur tingkat keasaman atau pH untuk produk-produk kosmetik dan perawatan kulit lainnya. Asam fosfat juga merupakan salah satu contoh senyawa kimia yang memiliki ikatan kovalen koordinasi. Pada senyawa asam fosfat ada satu ikatan kovalen koordinasi dan enam ikatan kovalen tunggal. Satu ikatan kovalen koordinasi nampak pada titik berwarna hijau yang terjadi pada atom P dengan atom O. Tiga kovalen tunggal terjadi antara P dengan atom O dan tiga kovalen tunggal terjadi antara atom O dengan atom H.





Mari Rumuskan Jawaban

Silahkan rumuskan jawaban pertanyaan dibawah ini!

1. Berdasarkan wacana 3.1, unsur apa saja yang terdapat dalam senyawa asam posfat? Dan ikatan apa yang terdapat di antara unsur-unsur tersebut sehingga dapat membentuk asam posfat?

Jawab:



2. Berdasarkan wacana 3.1, mengapa asam posfat termasuk salah satu senyawa yang memiliki ikatan kovalen koordinasi? Jelaskan!

Jawab:



3. Berdasarkan wacana 3.1, Jelaskan apa yang dimaksud dengan ikatan kovalen koordinasi!

Jawab:



4. Berdasarkan wacana 3.1, bagaimana kepolaran senyawa asam posfat?

Jawab:

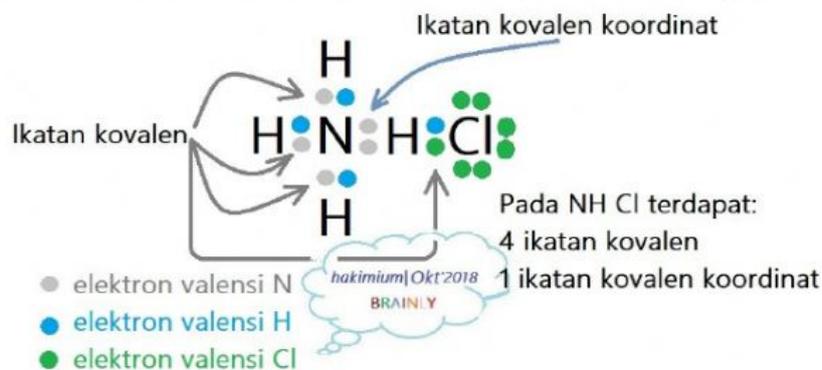




Materi Singkat

1 Ikatan Kovalen Koordinasi

Ikatan kovalen koordinasi adalah ikatan yang terjadi jika pada pembentukan ikatan terdapat pasangan elektron yang hanya berasal dari salah satu atom yang berikatan. Nama lain ikatan kovalen koordinasi yaitu ikatan kovalen koordinat atau ikatan datif atau ikatan semipolar.



Gambar 3.2. Kovalen Koordinasi pada NH_4Cl

2 Ikatan Kovalen Polar dan Non Polar

Ikatan kovalen polar terjadi karena adanya pasangan elektron yang lebih tertarik ke salah satu atom disebut dengan polarisasi, contohnya HCl yang memiliki keelektronegatifan yang berbeda. Sedangkan **ikatan kovalen non polar** biasanya terjadi jika kedua atom memiliki kekuatan daya tarik elektron yang sama contohnya ikatan pada molekul diatomik yaitu H_2 , Cl_2 , dan O_2 .

Kepolaran suatu molekul dapat diketahui dengan harga momen dipolnya yaitu hasil kali muatan jarak antara kedua muatan tersebut.

Keterangan



$$\mu = q \cdot d$$



μ = Momen dipol (D)

q = Muatan satuan elektrostatis

d = Jarak Å(angstrom)