

XI.F

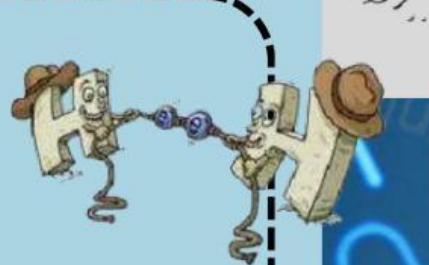
LKPD

(Lembar Kerja Peserta Didik)

IKATAN KOVALEN

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

Kelompok :



SMAN 10 SIJUNJUNG

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK BERBASIS PROBLEAM BASED LEARNING

Petunjuk penggunaan LKPD

1. Berdoalah sebelum mengerjakannya
2. Tuliskan kelas, nama kelompok dan nama anggota kelompok
3. Perhatikan penjelasan yang disampaikan oleh guru
4. Sampaikan pertanyaan kepada guru jika menemui kesulitan
5. Kerjakan LKPD ini dengan penuh rasa tanggung jawab
6. Periksa kembali apa yang telah dikerjakan
7. Setiap kelompok mempersiapkan diri untuk mempresentasikan hasil diskusinya.





CP

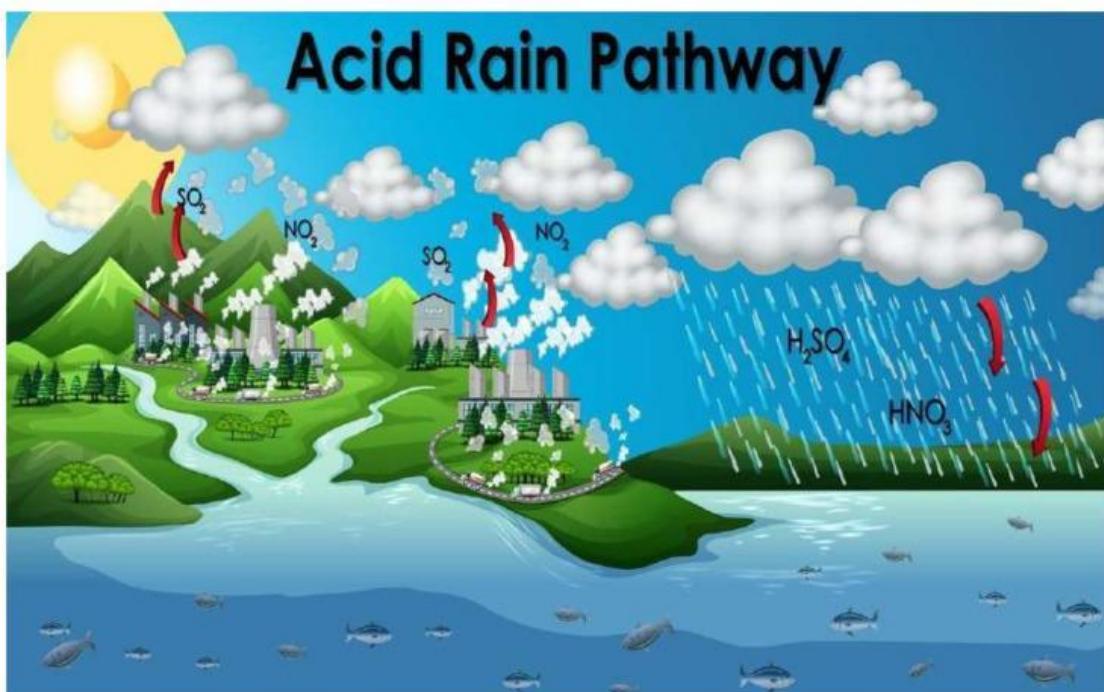
: Peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sehari-hari sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam keseharian; *menerapkan operasi matematika dalam perhitungan kimia; mempelajari sifat, struktur dan interaksi partikel dalam membentuk berbagai senyawa termasuk pengolahan dan penerapannya dalam keseharian*

Literasi	SIKAP			
	Mandiri	Kreatif	Kerja sama	Bernalar Kritis



Orientasi Masalah

Silahkan ananda mengamati gambar fenomena alam (hujan asam)berikut ini :



Mengorganisasikan kegiatan pembelajaran

Setelah ananda mengamati gambar, buatlah beberapa pertanyaan dengan mendiskusikan bersama teman sekelompok terkait apa yang ananda tidak pahami darigambar.



Membimbing penyelidikan mandiri dan kelompok

Silahkan ananda menjawab pertanyaan –pertanyaan berikut dengan berdiskusi dengan temansekelompok.

1. Bacalah bahan ajar untuk menjawab pertanyaan berikut.

- a) Gambarkan struktur lewis dari senyawa H_2SO_4 jika diketahui no atom H=1 S=16 dan O= 8 lalu tunjukkan ikatan kovalen koordinasinya.
- b) Gambarkan struktur lewis dari senyawa HNO_3 jika diketahui no atom H = 1 N = 7 dan O = 8lalu tunjukkan ikatan kovalen koordinasinya.
- c) Gambarkan struktur Lewis senyawa NO_2 jika diketahui no atom N = 7 dan O= 8 lalu tunjukkan ikatan kovalen koordinasinya

2. Bacalah bahan ajar untuk menjawab pertanyaan berikut.
- Selidikilah apakah senyawa NO_2 memenuhi aturan oktet/ tidak, jika diketahui no atom N = 7O = 8. Jelaskan
 - Selidikilah apakah senyawa BeF_2 memenuhi aturan octet/ tidak, jika diketahui no atom Be =4 dan F= 9
 - Selidikilah apakah senyawa SF_6 memenuhi aturan oktet / tidak, jika diketahui no atom S =16F = 9. Jelaskan.



Mengembangkan dan menyajikan hasil karya

Buatlah hasil karya ananda sesuai kreatifitas masing – masing dan presentasikan hasil karya ananda didepan kelas.

Menganalisis dan mengevaluasi proses pemecahan masalah

Buatlah kesimpulan yang menggambarkan hubungan antara masalah dengan hasil penyelidikan.