

LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK DIGITAL
(LKPD DIGITAL)

KIMIA UNSUR (HALOGEN)

Mata Pelajaran : KIMIA

Kelas : XI



Miftakhul Jannah.S.Pd

SMA NEGERI 1 MALANG

Jl Tugu Utara No 1 Kota Malang

Kegiatan Pembelajaran

A. Kompetensi Dasar

3.7 Menganalisis kelimpahan kecenderungan sifat fisika dan kimia, manfaat, dan proses pembuatan unsur-unsur golongan utama (gas mulia, halogen, alkali dan alkali tanah)

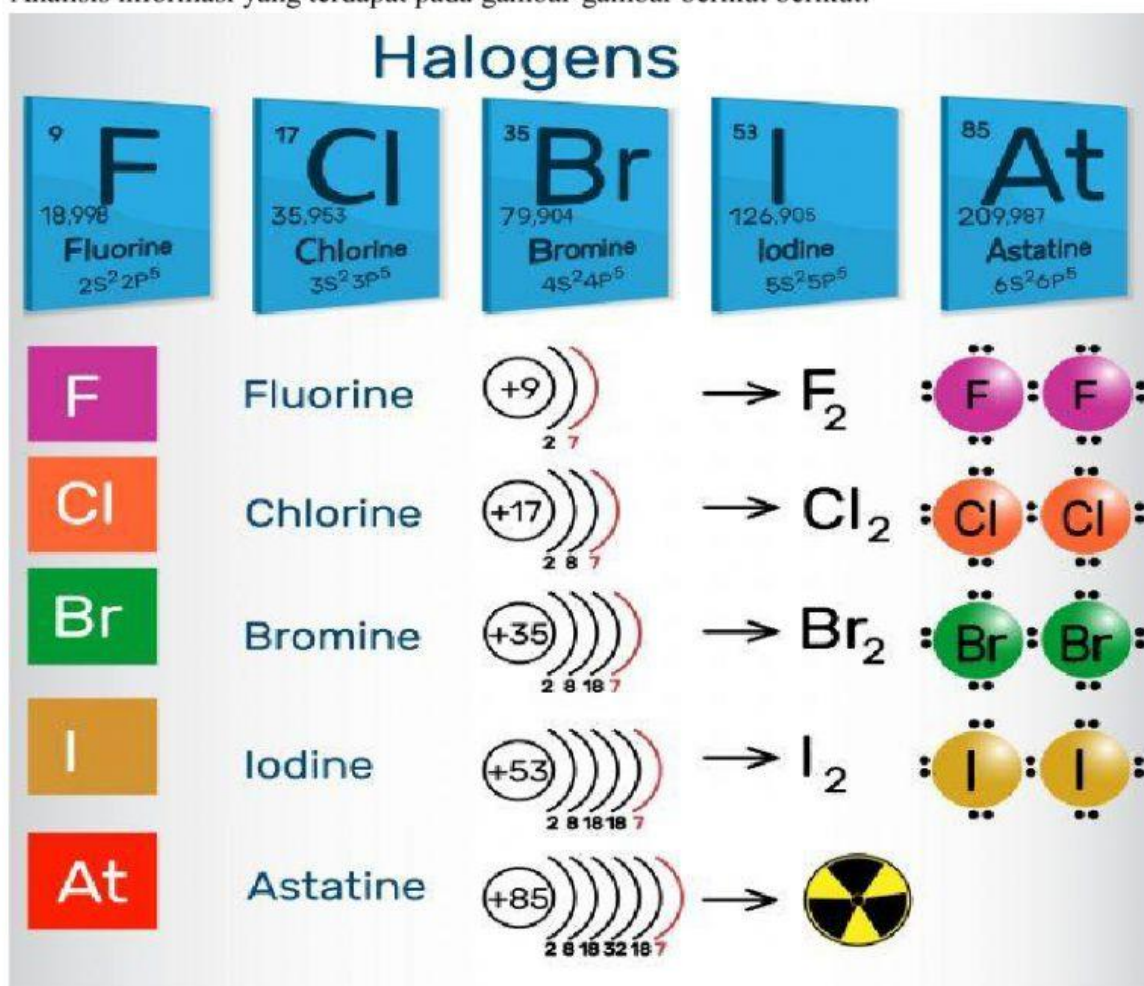
4.7 Menyajikan data hasil penelusuran informasi sifat dan pembuatan unsur-unsur golongan utama (gas mulia, halogen, alkali dan alkali tanah)

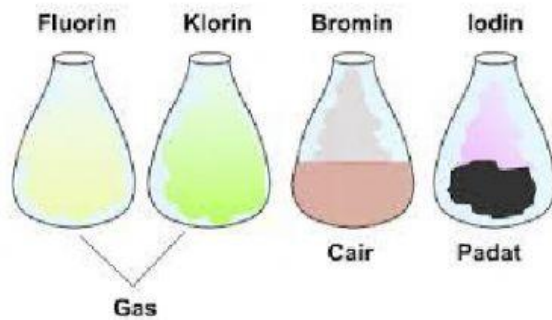
B. Tujuan Pembelajaran

Melalui pembelajaran luring dengan model blended learning, diharapkan peserta didik dapat menjelaskan keberadaan unsur halogen, sifat-sifatnya baik sifat fisis maupun sifat kimia, senyawa-senyawanya, pembuatannya serta dapat menyebutkan manfaatnya dalam kehidupan sehari-hari dengan baik

C. Materi Pembelajaran

Analisis informasi yang terdapat pada gambar-gambar berikut berikut:





Simak Video pembelajaran berikut untuk menambah wawasan kalian!

D. Tugas: Uji Kompetensi

I. Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut dengan benar!

1. Setiap atom memiliki konfigurasi elektron. Konfigurasi elektron adalah susunan elektron dalam kulit-kulit atom. Konfigurasi elektron valensi unsur-unsur halogen dilambangkan
2. Sumber utama unsur-unsur halogen adalah.....
3. Potensial electrode unsur-unsur halogen semuanya bernilai positif. Oleh karena itu unsur-unsur halogen mudah mengalami reaksi.....
4. Halogen merupakan kelompok unsur yang sangat reaktif. Oleh karena itu di alam halogen ditemukan dalam bentuk.....
5. Reaksi unsur –unsur halogen dengan logam golongan A dan golongan B berlangsung hebat membentuk senyawa.....
6. Didalam basa kuat , kecuali F_2 semua halogen akan mengalami reaksi disproporsionasi. Istilah lain dari reaksi disproporsionasi adalah
7. Perhatikan persamaan reaksi berikut:



Reaksi diatas berlangsung.....

8. Iodium tinctuur merupakan antiseptic (obat luka baru), dibuat dengan cara melarutkan iodium dalam.....

II. Silahkan tarik garis dari lajur kanan ke lajur kiri sehingga menjadi jawaban yang benar!

	Jawaban anda
1. Oksidator kuat, untuk pemutih bubuk kertas	HF
2. Bilangan oksidasinya + 1	KI dan KIO ₃
3. Pada suhu kamar merupakan gas mudah larut dalam air	ICl ₅
4. Digunakan untuk mengukir kaca	XO ₃ ⁻
5. Pemutih pakaian	Proses Down
6. Mencegah penyakit gondok	ClO ₂
7. Elektrolisis lelehan NaCl	KClO
8. Senyawa antar halogen	HX
9. Elektrolisis lelehan fluorida	NaClO
10. Rumus umum senyawa Halat	F ₂