

**Nama : Novani Nurlatifah, S.Pd.**

**No. UKG : 201503048375**

---

**NASKAH**  
**VIDEO PRAKTEK PEMBELAJARAN**

Satuan Pendidikan : SMK

Bidang Keahlian : Teknologi Informasi dan Komunikasi

Kompetensi Keahlian : Teknik Komputer dan Jaringan

Mata pelajaran : Kimia

Kelas : X

Materi : Ikatan kimia

Topik : Kestabilan Atom dan Struktur Lewis

<b>Kegiatan</b>	<b>Visual</b>	<b>Audio</b>
Pendahuluan	Setting: Penggambilan video menggunakan kamera laptop yang direkam langsung dalam	<i>Melalui platform zoom meeting, siswa dan guru melaksanakan kegiatan pendahuluan pembelajaran (5 menit)</i> guru : Assalamualaikum wr.wb Semua siswa : Waalikumsalam guru : Bagaimana kabarnya? Siswa 1 : Kabar baik bu Siswa 2 : Alhamdulillah sehat bu

	aplikasi zoom meeting	<p>guru : Nah bagaimana persiapan belajarnya? Apakah sudah nyaman? Sudah mandi dan sarapan? Periksa kebersihan di sekitar juga ya, biasanya kalau lingkungan bersih belajarnya menjadi lebih nyaman</p> <p>Siswa 7 : Sudah nyaman bu</p> <p>Guru : Sebelum belajar, sebaiknya kita berdoa dulu. Silahkan pimpin doa oleh salah satu siswa</p> <p>Siswa 1 : Marilah teman-teman, sebelum belajar kita berdoa. Berdoa dimulai. Berdoa selesai</p> <p>Guru : Apakah ada siswa yang tidak hadir?</p> <p>Siswa 2 : Sepertinya hadir semua bu, ini jumlah partisipannya sudah lengkap</p> <p>guru : Oh begitu. Ini yang sudah hadir jangan lupa mengisi daftar hadirnya di google form ya</p> <p>Siswa 6 : Baik bu</p> <p>Siswa 3 : Sudah isi absen tadi bu</p> <p>guru : Pada pertemuan sebelumnya kalian sudah belajar tentang struktur atom. jadi atom itu memiliki konfigurasi elektron, nah elektron valensi pada suatu atom digunakan untuk berikatan kimia dengan atom lainnya membentuk senyawa.</p> <p>Kali ini kita akan belajar tentang ikatan kimia dengan topik kestabilan atom dan struktur lewis.</p> <p>Adapun kompetensi dasar pada pertemuan kali ini yaitu:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Menganalisis proses pembentukan ikatan kimia pada beberapa senyawa dalam kehidupan sehari-hari</li> <li>• Mengintegrasikan proses pembentukan ikatan kimia pada beberapa senyawa dalam kehidupan sehari-hari dengan elektron valensi atom-atom penyusunnya</li> </ul> <p>Tujuan pembelajarannya, siswa dapat:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Menjelaskan kestabilan atom berdasarkan konfigurasi elektron gas mulia</li> <li>• Menggambar struktur lewis suatu unsur</li> </ul>
--	-----------------------	---

		<p>Manfaat belajar ikatan kimia:  kita dapat mengetahui proses pembentukan ikatan dari atom – atom dalam membentuk suatu molekul dan dapat menjelaskan bagaimana cara atom-atom berikatan. Selain itu mengapa atom harus berikatan membentuk senyawa, kalau tidak berikatan maka atom tidak stabil dan tidak bisa kita rasakan manfaatnya. Nah untuk kegiatan belajar kali ini secara garis besar, nanti kita akan mengamati slide powerpoint yang sudah saya unggah di kelas google classroom, kemudian setiap siswa mengunduh LKPD, lalu kerjakan LKPD dan unggah hasilnya ke google classrom.</p> <p>Nah coba perhatikan <i>slide</i> berikut!  Apa yang dapat kalian simpulkan dari gambar ilustrasi tersebut?</p> <p>Siswa 1 : manusia tidak dapat hidup sendiri  Siswa 2 : manusia memiliki kecenderungan untuk menjalin hubungan dengan manusia lainnya  Guru : Betul sekali. Manusia membutuhkan ikatan dengan manusia lainnya agar hidupnya dapat stabil. Begitupun dengan atom yang memiliki kecenderungan untuk stabil dengan cara berikatan dengan atom-atom lainnya. Nah baiklah kita lanjutkan di kelas google classroom. Silahkan boleh leave dari zoom</p> <p>siswa 4 : Baik bu  Siswa 5 : Siap bu  (Siswa dan guru keluar dari aplikasi <i>zoom</i>, lalu beralih ke <i>google classroom</i>)</p>
Inti	Setting: Penggambilan video menggunakan aplikasi rekam	Percakapan antara guru dengan peserta didik dalam bentuk chat/komentar pada <i>platform Google Classroom</i> dan <i>whatsApp google classroom</i> guru : Silahkan adakah yang ingin bertanya terkait materi di slide yang baru saja kalian amati? Siswa 7 : Kalau hidrogen bagaimana bu ? apakah di alam stabil?

	<p>layar <i>Vidma Recorder</i> di <i>smartphone</i> dan kamera laptop yang direkam langsung dalam aplikasi <i>zoom</i></p>	<p>Guru : Coba adakah yang mau menanggapi?</p> <p>Siswa 5 : Kalau menurut saya stabil bu</p> <p>Siswa 8 : Hidrogen tidak stabil kalau sebagai unsur bebas</p> <p>siswa 4 : Gas hidrogen stabil bu</p> <p>Siswa 3 : Kalau dalam bentuk unsur bebasnya, hidrogen tidak stabil bu</p> <p>Siswa 6 : Setuju, hidrogen dalam bentuk unsur bebas tidak stabil</p> <p>guru : Mengapa hidrogen dalam bentuk bebas tidak stabil?</p> <p>Siswa 6 : Karena hidrogen bukan gas mulia</p> <p>Guru : Baiklah, agar kalian dapat menemukan konsepnya, silahkan unduh LKPD nya ya</p> <p>: unduh LKPD ada di bagian tugas kelas lalu kerjakan selama 15 menit, kalau ada hal yang tidak dipahami silahkan tanyakan di grup whatsapp</p> <p>siswa : Baik bu</p> <p><u>whatsApp:</u></p> <p>guru : Bagaimana? Adakah kendala dalam mengerjakan LKPD?</p> <p>Siswa 9 : Bu, saya kurang paham menggambar struktur lewis</p> <p>Siswa 3 : Iya saya juga bu</p> <p>Guru : Kalau mau menggambarkan struktur lewis, kalian harus menuliskan dulu konfigurasi elektron atom lalu tentukan elektron valensinya. Contohnya atom karbon, apa lambang atom karbon?</p> <p>Siswa 1 : C</p> <p>Siswa 2 : C</p> <p>Siswa 3, 4, 5 : C</p> <p>Guru : Betul. Berapa nomor atomnya?</p> <p>Siswa 6, 7, 8 : 6 bu</p>
--	--	--

		Guru	: Bagaimana konfigurasi elektronnya? Dan berapa elektron valensinya?
		Siswa 1	: 6C : 2 4
		siswa 3	: Elektron valensi nya 4 bu
		guru	: Nah kalau sudah menentukan elektron valensinya, tinggal ditulis lambang atom karbon lalu buatlah titik hitam di sekita lambang atom karbon, jumlahnya ada 4 titik sesuai dengan jumlah elektron valensinya
		<u>zoom</u>	
		guru	: Baiklah, coba siapa yang mau menyampaikan hasil LKPD nya?
		Siswa 6	: Saya bu
		Guru	: Ya, silahkan
		Siswa 6	: Menurut saya, keadaan unsur argon di alam sudah stabil dalam bentuk unsur bebas, sedangkan unsur magnesium lebih stabil dalam bentuk senyawa
		Guru	: Baiklah, ada yang mau menanggapi?
		Siswa 2	: Saya bu
		guru	: Iya silahkan
		Siswa 2	: Saya sependapat bu bahwa argon di alam stabil sebagai unsur bebas, dan magnesium stabil sebagai senyawa
		guru	: Baiklah setelah mempelajari topik kestabilan atom dan struktur lewis ini, adakah yang mau menyimpulkan?
		Siswa 9	: Saya bu Jadi kesimpulannya bahwa kestabilan atom unsur di alam ada yang sebagai unsur bebas dan ada yang sebagai senyawa. kemudian untuk struktur lewis, jadi struktur lewis itu menggambarkan elektron valensi di sekitar atom.
		guru	: Baik, terima kasih ya

		<p>Jadi betul ya, bahwa di alam ini ternyata unsur-unsur beragam kondisinya, ada yang sebagai unsur bebas, dan ada pula yang sebagai senyawa. lalu, struktur lewis dapat memudahkan kalian menggambarkan suatu ikatan yang terjadi antar atom yang kemudian membentuk senyawa.</p> <p>Baiklah, mari kita lanjutkan di grup whatsApp, dan silahkan boleh <i>leave</i> dari <i>zoom</i></p>
Penutup	<p>Setting: Penggambilan video menggunakan aplikasi rekam layar <i>vidma recorder</i> di <i>smartphone</i></p>	<p>Percakapan antara guru dengan peserta didik dalam bentuk <i>chat/komentar</i> pada <i>platform whatsApp</i></p> <p>guru : Silahkan ada yang mau menyampaikan refleksi diri? Boleh komentar ya</p> <p>Siswa 4 : Setelah mempelajari materi kestabilan atom, wawasan saya menjadi bertambah terutama tentang keberadaan unsur-unsur kimia yang ada di alam ini. Adapun tadi ada sedikit kendala koneksi yang sempat tidak stabil</p> <p>Siswa 2 : Alhamdulillah menarik sekali bu unsur-unsur di alam ini</p> <p>guru : Baiklah agar lebih mantap pemahamannya, silahkan nanti latihan soal di link berikut: <a href="https://forms.gle/kfSpU7ZUurEyQd2n8">https://forms.gle/kfSpU7ZUurEyQd2n8</a></p> <p>Nah untuk pertemuan selanjutnya, kita akan belajar tentang ikatan ion, ikatan kovalen, dan ikatan logam Jangan lupa, kumpulkan hasil LKPD nya ke google classroom</p> <p>Semua siswa : Baik bu</p> <p>Guru : Sekarang mari kita tutup pembelajaran dengan berdoa bersama, silahkan pimpin doa ya</p> <p>Siswa 2 : Baiklah teman-teman, kita akhiri belajar dengan berdoa, berdoa dimulai. Selesai.</p> <p>guru : Baiklah terima kasih untuk hari ini, semoga ilmunya dapat bermanfaat, wassalamualaikum wr.wb</p> <p>Semua siswa : Walaikumsalam wr.wb</p>

Link youtube video praktek pembelajaran:

<https://youtu.be/WF7P5g0NR7s>