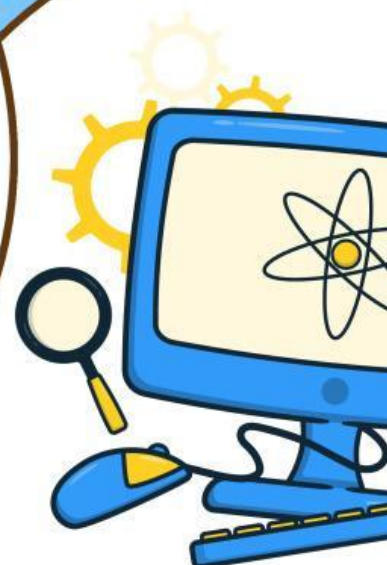
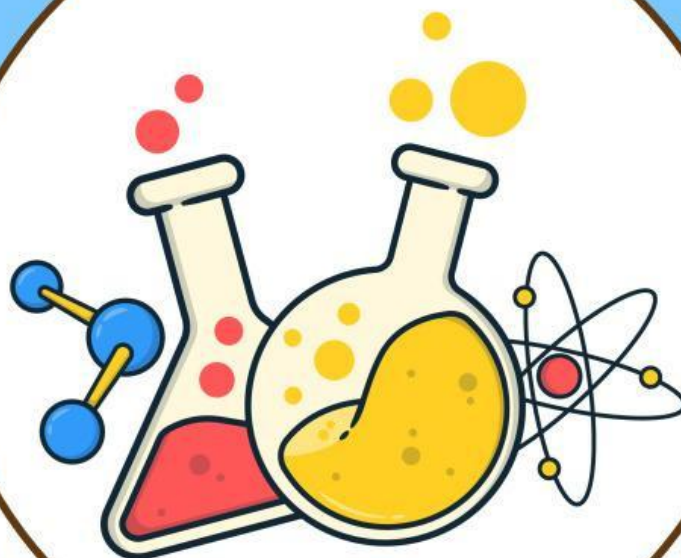
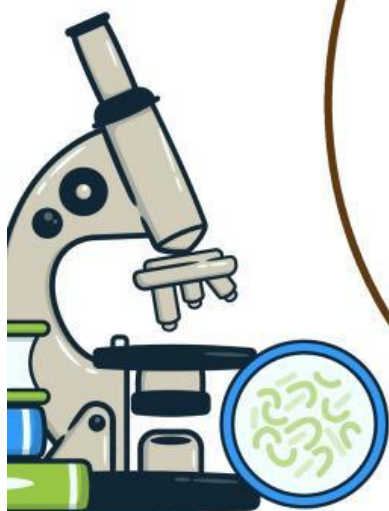
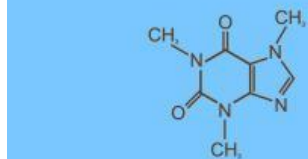


Lembar Kerja Peserta Didik

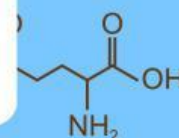
E-LKPD

STRUKTUR ATOM & TABEL PERIODIK



Nama: _____

Kelas: _____





KATA PENGANTAR

Puji syukur ke hadirat Tuhan Yang Maha Esa karena berkat rahmat dan karunia-Nya, Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD) Kimia dengan materi Hubungan Struktur Atom dan Tabel Periodik ini dapat disusun dengan baik. LKPD ini dirancang untuk membantu peserta didik memahami keterkaitan antara konsep dasar struktur atom—meliputi proton, neutron, elektron, konfigurasi elektron—dengan pola pengelompokan unsur dalam tabel periodik modern. Melalui kegiatan belajar yang sistematis, diharapkan peserta didik mampu mengaitkan sifat-sifat unsur dengan letaknya dalam tabel periodik serta menjelaskan bagaimana perubahan struktur atom memengaruhi kecenderungan periodik suatu unsur.

Penyusunan LKPD ini bertujuan mendukung proses pembelajaran yang lebih aktif, mandiri, dan bermakna. Penulis menyadari bahwa LKPD ini masih jauh dari sempurna; oleh karena itu, kritik dan saran dari berbagai pihak sangat diharapkan demi penyempurnaan bahan ajar ini di masa mendatang.

Semoga LKPD ini dapat memberikan manfaat bagi peserta didik maupun pendidik dalam mencapai tujuan pembelajaran kimia secara optimal.






PETUNJUK PENGGUNAAN

STRUKTUR ATOM & TABEL PERIODIK



Petunjuk Penggunaan LKPD Ini Meliputi:

1. E-LKPD ini dikerjakan secara digital.
2. Klik ikon  **YouTube** untuk membuka video pendukung.
3. Ketik jawaban langsung pada area jawaban.
4. Diskusikan jika diminta "kolaborasi".
5. Simpan hasil dalam bentuk PDF dan kirim ke guru.



TUJUAN PEMBELAJARAN

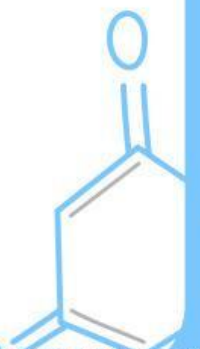
STRUKTUR ATOM & TABEL PERIODIK



Tujuan Pembelajarannya Mencakup:

Setelah mempelajari E-LKPD ini, kamu diharapkan mampu:

1. 💡 Menjelaskan hubungan struktur atom dengan letak unsur dalam tabel periodik.
2. 💡 Menentukan golongan & periode dari konfigurasi elektron.
3. 💡 Menganalisis tren jari-jari atom, energi ionisasi, dan keelektronegatifan.
4. 💡 Memberi alasan ilmiah (scientific reasoning) berdasarkan gaya tarik inti & kulit elektron.



Video Pembelajaran

STRUKTUR ATOM



Klik Link Video YouTube dibawah ini:



Apa saja yang didapat dari video materi tentang Struktur Atom di Atas?

Jawaban:

Video Pembelajaran

TABEL PERIODIK



Klik Link Video YouTube dibawah ini:



Apa saja yang didapat dari video materi tentang Tabel Periodik di Atas?

Jawaban:

Quis

Menentukan Letak Unsur

Instruksi:

Isilah tabel berikut berdasarkan konfigurasi elektronnya:

Unsur	Nomor Atom	Konfigurasi	Golongan	Periode
Na	11	2-8-1
Mg	12	2-8-2
S	16	2-8-6
Cl	17	2-8-7
K	19	2-8-8-1

TABEL PERIODIK UNSUR



Klik Link Image dibawah ini:

TABEL PERIODIK UNSUR

Gol.	→1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
↓Periode																		
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	**	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og
				57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
				89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

Terdapat pada golongan dan periode berapa unsur Lithium pada tabel periodik di atas?



Jawaban:



Matching Question



K

O

Na

Ca

Li

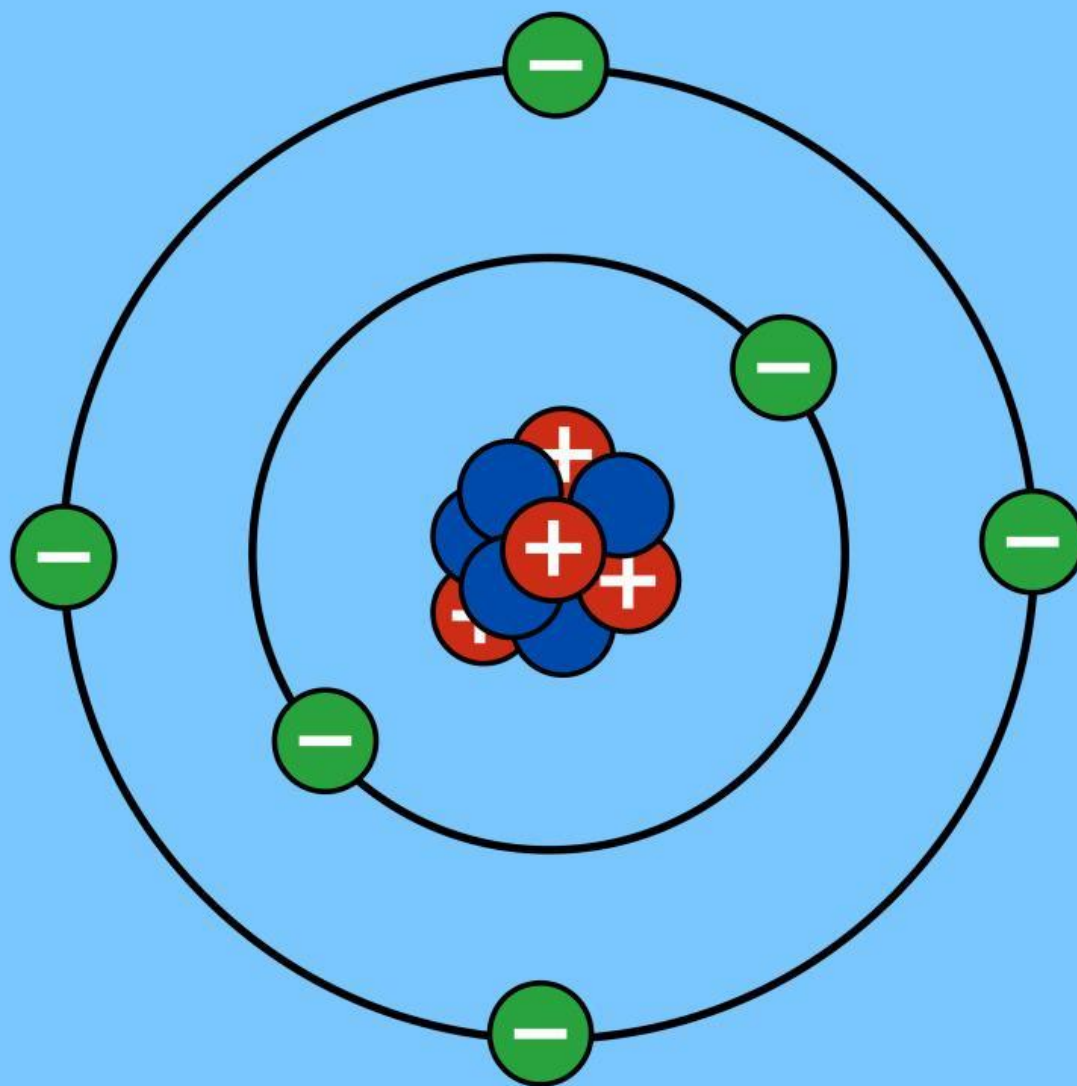
Lithium

Natrium

Kalsium

Kalium

Oksigen



Neutron

Elektron

Proton

EVALUASI SISWA

Isilah Pada Kolom YA atau TIDAK untuk jawaban pertanyaan dibawah ini!

No.	Pertanyaan	YA	TIDAK
1.	Apakah elektron bermuatan negatif?		
2.	Apakah nomor massa adalah jumlah proton + elektron?		
3.	Apakah unsur dalam satu periode memiliki jumlah kulit elektron yang sama?		
4.	Apakah golongan 18 dikenal sebagai gas mulia?		