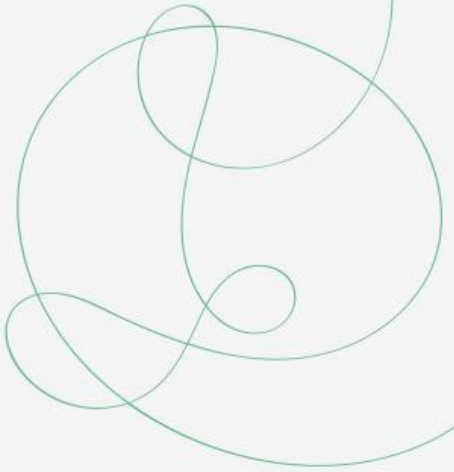
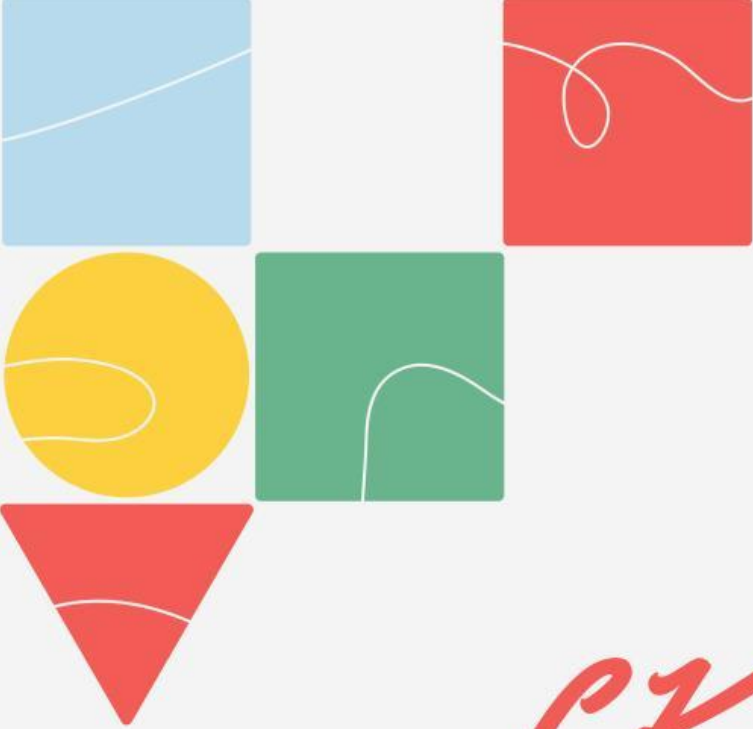




LKPD

KONFIGURASI ELEKTRON

Niels Bohr

KELOMPOK:

NAMA ANGGOTA:



PETUNJUK Pengerjaan

1. Bacalah dengan seksama petunjuk dan bahan diskusi pada Lembar Kerja berikut.
2. Diskusikan jawabanmu dengan kelompok mengenai masalah yang diberikan.

TUJUAN Pembelajaran

Setelah mempelajari materi ini, peserta didik mampu menyusun konfigurasi elektron menurut teori model atom Bohr dan menentukan kedudukan unsurnya dalam sistem periodik unsur.

1	H	Hydrogen	1.008																	2	He	Helium	4.003																																																												
3	Li	Lithium	6.941	4	Be	Beryllium	9.012																	10	F	Fluorine	18.998																																																								
11	Na	Sodium	22.990	12	Mg	Magnesium	24.305																	18	Ar	Argon	39.948																																																								
19	K	Potassium	39.098	20	Ca	Calcium	40.078	21	Sc	Scandium	44.956	22	Ti	Titanium	47.867	23	V	Vanadium	50.942	24	Cr	Chromium	51.996	25	Mn	Manganese	54.938	26	Fe	Iron	55.845	27	Co	Cobalt	58.933	28	Ni	Nickel	58.693	29	Cu	Copper	63.546	30	Zn	Zinc	65.38	31	Ga	Gallium	69.723	32	Ge	Germanium	72.631	33	As	Arsenic	74.922	34	Se	Selenium	78.971	35	Br	Bromine	79.904	36	Kr	Krypton	84.798	54	Xe	Xenon	131.294	86	Rn	Radon	222.018	118	Uuo	Ununoctium	unknown
37	Rb	Rubidium	84.468	38	Sr	Strontium	87.62	39	Y	Yttrium	88.906	40	Zr	Zirconium	91.224	41	Nb	Niobium	92.906	42	Mo	Molybdenum	95.95	43	Tc	Technetium	98.907	44	Ru	Ruthenium	101.07	45	Rh	Rhodium	102.906	46	Pd	Palladium	106.42	47	Ag	Silver	107.868	48	Cd	Cadmium	112.414	49	In	Indium	114.818	50	Sn	Tin	118.711	51	Sb	Antimony	121.760	52	Te	Tellurium	127.6	53	I	Iodine	126.904	85	At	Astatine	209.987	117	Uus	Ununseptium	unknown								
55	Cs	Cesium	132.905	56	Ba	Barium	137.328	57-71	Lanthanides																	87	Fr	Francium	223.020																																																						
88	Ra	Radium	226.025	89-103	Ac	Actinides																	112	Cn	Copernicium	[277]	113	Uut	Ununtrium	unknown	114	Fl	Flerovium	[289]	115	Uup	Ununpentium	unknown	116	Lv	Livermorium	[298]	117	Uuh	Ununheptium	unknown	118	Uuo	Ununoctium	unknown																																	
																			57	La	Lanthanum	138.905	58	Ce	Cerium	140.116	59	Pr	Praseodymium	140.908	60	Nd	Neodymium	144.243	61	Pm	Promethium	144.913	62	Sm	Samarium	150.36	63	Eu	Europium	151.964	64	Gd	Gadolinium	157.25	65	Tb	Terbium	158.925	66	Dy	Dysprosium	162.500	67	Ho	Holmium	164.930	68	Er	Erbium	167.259	69	Tm	Thulium	168.934	70	Yb	Ytterbium	173.055	71	Lu	Lutetium	174.967	103	Lr	Lawrencium	[262]	
																			89	Ac	Actinium	227.028	90	Th	Thorium	232.038	91	Pa	Protactinium	231.036	92	U	Uranium	238.029	93	Np	Neptunium	237.048	94	Pu	Plutonium	244.064	95	Am	Americium	243.06	96	Cm	Curium	247.070	97	Bk	Berkelium	247.070	98	Cf	Californium	251.080	99	Es	Einsteinium	[254]	100	Fm	Fermium	257.095	101	Md	Mendelevium	258.1	102	No	Nobelium	259.101	103	Lr	Lawrencium	[262]					

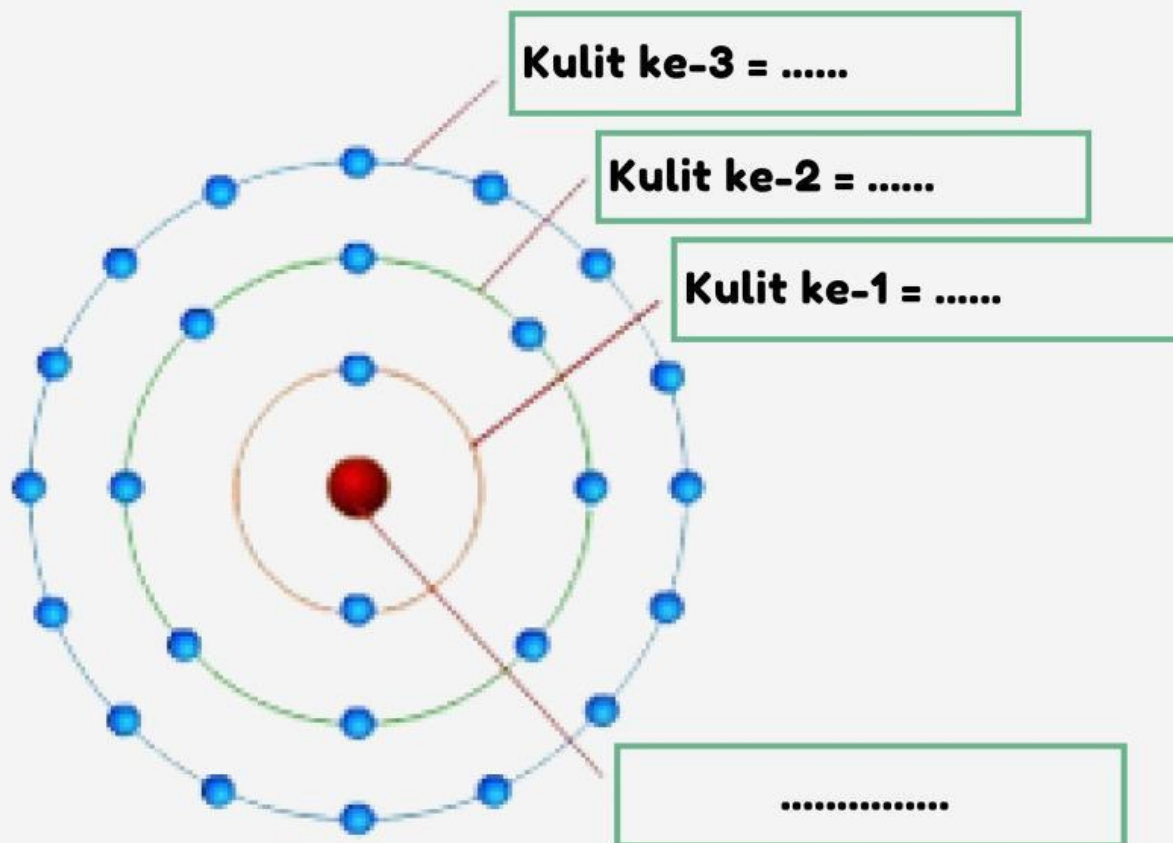
Alkali Metal
Alkaline Earth
Transition Metal
Basic Metal
Semimetal
Nonmetal
Halogen
Noble Gas
Lanthanide
Actinide



Aktivitas 1

Lengkapi data berikut!

a. Nama kulit atom



b. Aturan pengisian kulit atom

Kulit ke-	Lambang	e maksimum ($2n^2$)
1	K	2
2		
3	M	
4		32
5	O	



Aktivitas 2

Tentukan konfigurasi elektron dari atom-atom berikut dengan mengisi elektron pada tabel kulit K, L, M, dan N!

Atom	Jumlah Elektron	Konfigurasi Elektron			
		K	L	M	N
Li	3				
B	5				
Al	13				
Ca	20				
Br	35				

Tentukan jumlah elektron dari atom-atom berikut!

Lalu tuliskan konfigurasi elektronnya dan tentukan elektron valensi, periode, serta golongan dari atom-atom tersebut!

Atom	Jumlah Elektron	Konfigurasi Elektron				E. Valensi	Periode	Gol.
		K	L	M	N			
O								
F								
Ne								
Ar								
K								