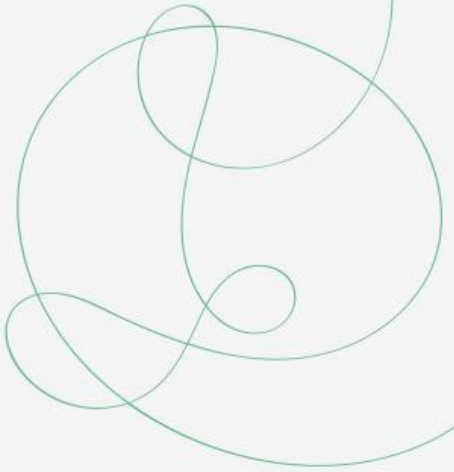
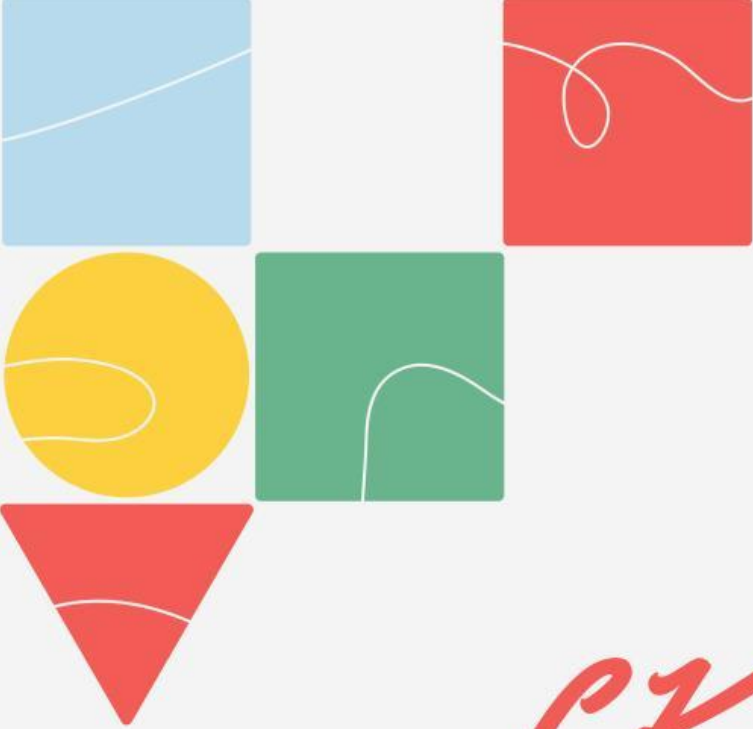
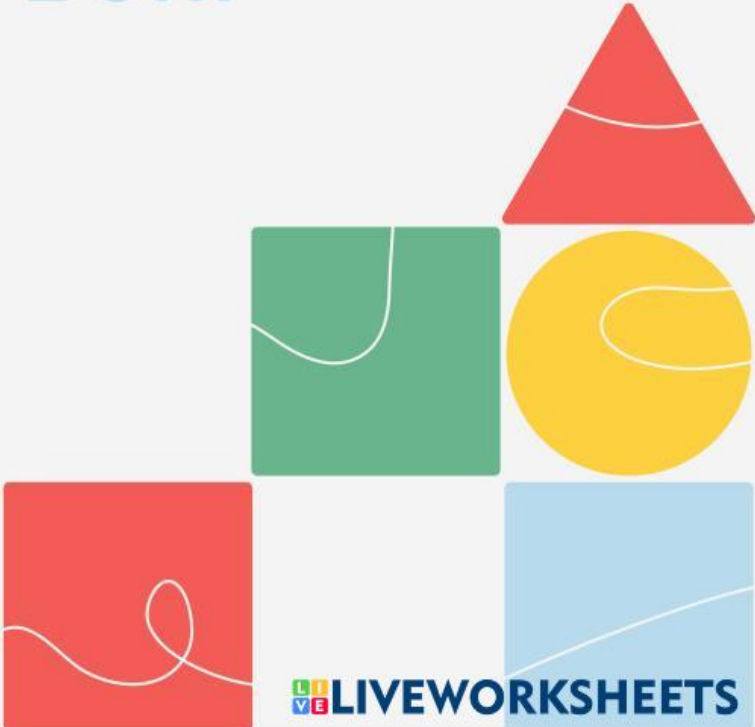




LKPD

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
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	86	Rn	Radon	222.018				
55	Cs	Cesium	132.905	56	Ba	Barium	137.328	57-71	Lanthanides																	85	Po	Polonium	[209, 942]	86	At	Astatine	209.987	118	Uuo	Ununseptium	unknown																																						
87	Fr	Francium	223.020	88	Ra	Radium	226.025	89-103	Actinides																	116	Lv	Livermorium	[293]	117	Uus	Ununseptium	unknown	118	Uuo	Ununseptium	unknown																																						

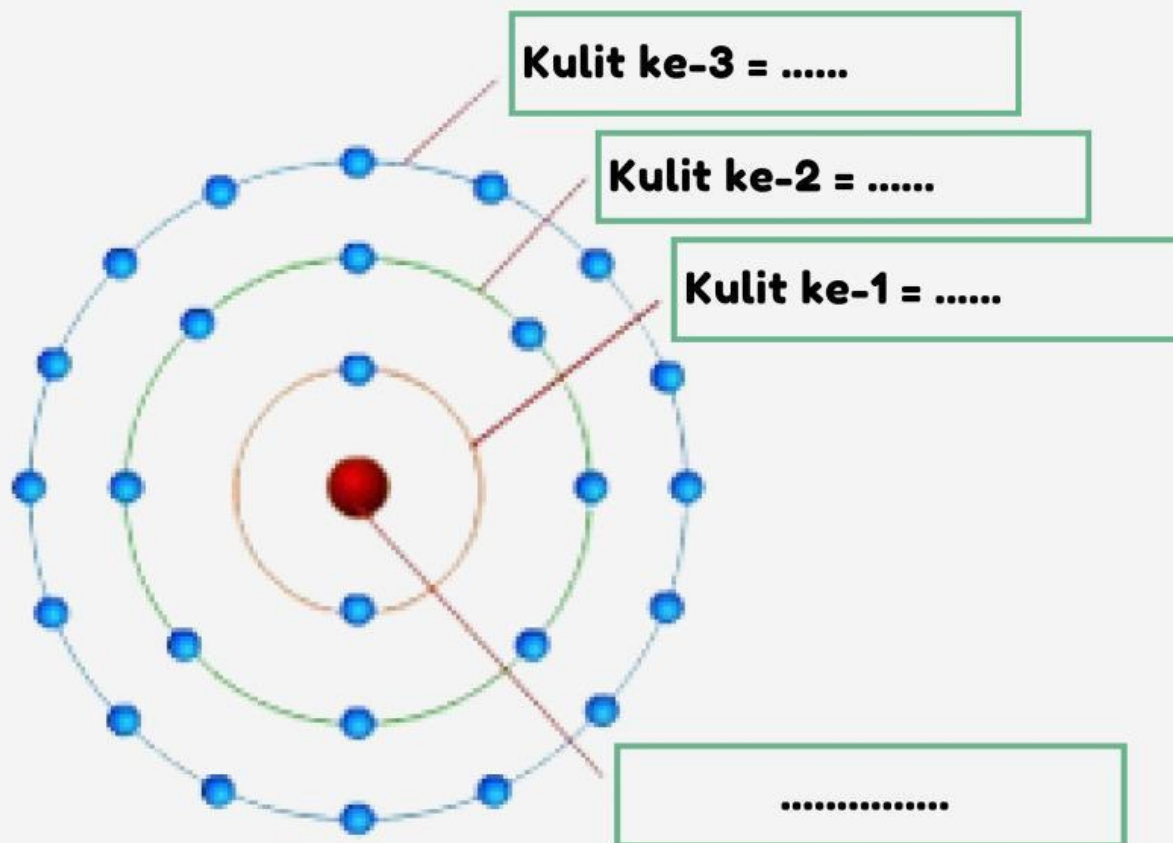
Alkali Metal
Alkaline Earth
Transition Metal
Basic Metal
Semimetal
Nonmetal
Halogen
Noble Gas
Lanthanide
Actinide



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								