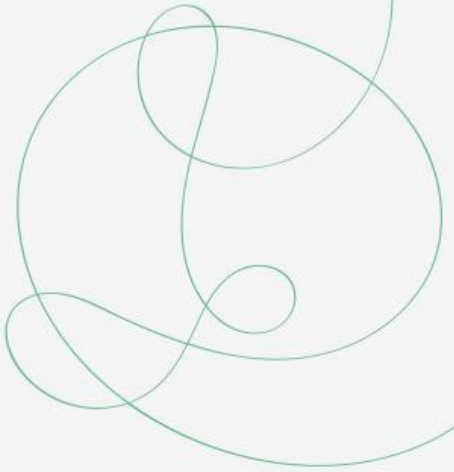
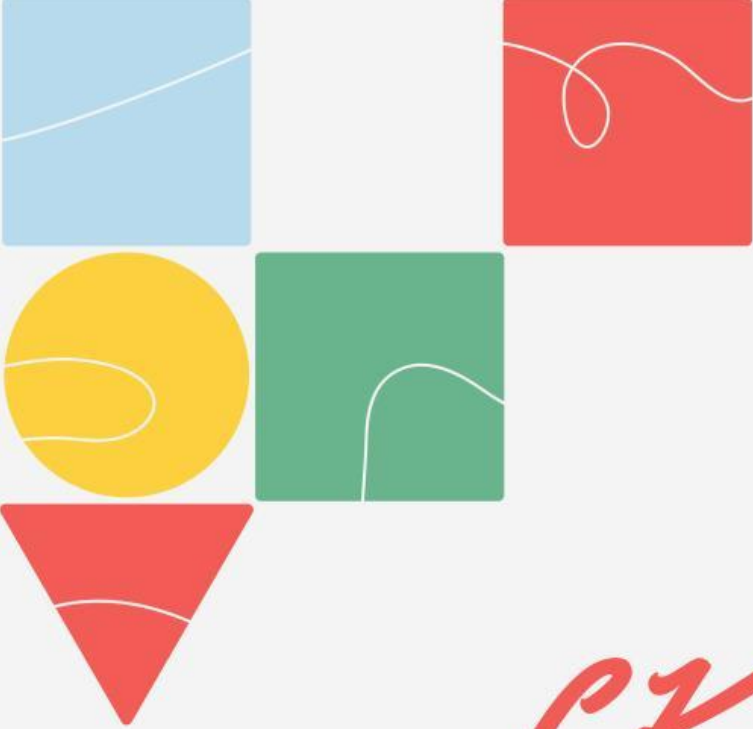




LKPD

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																																								
11	Na	Sodium	22.990																	12	Mg	Magnesium	24.305																																								
19	K	Potassium	39.098																	20	Ca	Calcium	40.078																																								
37	Rb	Rubidium	84.468																	38	Sr	Strontium	87.62																																								
55	Cs	Cesium	132.905																	56	Ba	Barium	137.328																																								
87	Fr	Francium	223.020																	88	Ra	Radium	226.025																																								
Lanthanide Series				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
Actinide Series				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]

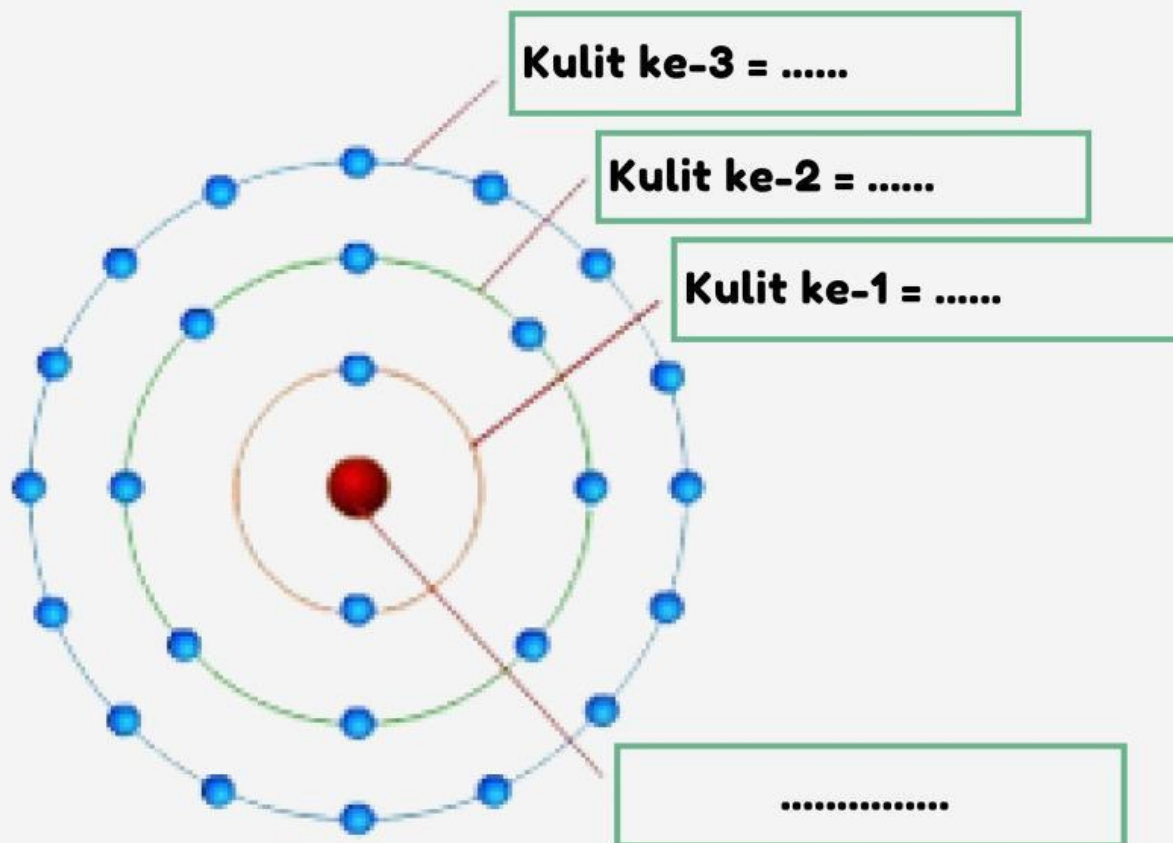
Alkali Metal
Alkaline Earth
Transition Metal
Basic Metal
Semimetal
Nonmetal
Halogen
Noble Gas
Lanthanide
Actinide



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								