



Lembar Kerja Peserta Didik

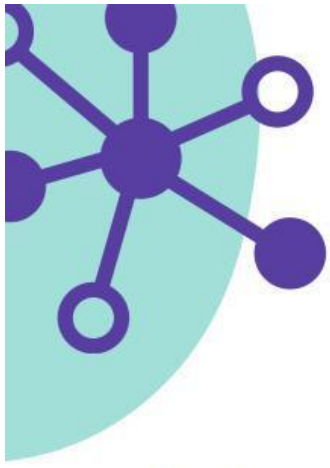
KIMIA

Sistem Periodik Unsur

H																He	
Li	Be										B	C	N	O	F	Ne	
Na	Mg										Al	Si	P	S	Cl	Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og
			Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	
			Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	

Disusun oleh Dian Yuliasih

SMA NEGERI GONDANGREJO



Identitas Kelompok

Kelompok :

Anggota Kelompok:

1....

2.....

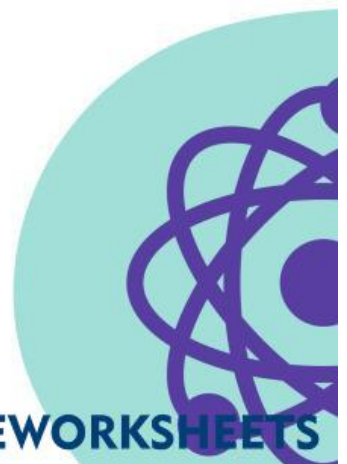
3.....

4.....

5.....

6.....

Kelas :





Hubungkan pernyataan berikut dengan baik dan benar

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom dan mengalami pengulangan pada unsur ke 8, tidak dapat mengklasifikasikan unsur-unsur yang no. atom nya besar

Henry Moseley

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan no. atom, sifatnya akan berulang secara periodik

Triade Dobereiner

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom dan kemiripan sifat

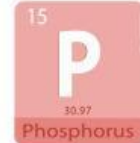
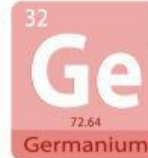
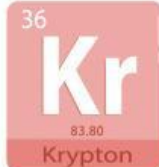
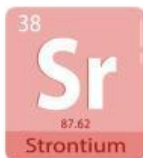
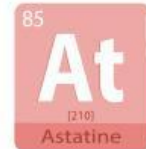
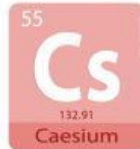
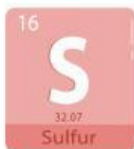
Oktaf Newlands

Sistem periodik ini disusun menurut kenaikan massa atomnya, bukan nomor massanya dan disusun berulang kedalam periode dan golongan

Mendelev

Lengkapilah tabel periodik yang rumpang berikut

H																		He
Li	Be										B	C	N	O			Ne	
Na	Mg										Al	Si			Cl	Ar		
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga		As	Se	Br		
Rb		Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po		Rn	
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
			Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
			Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr		



Tentukan mana yang **Logam**, **Semi logam** dan **Non Logam** pada tabel periodik berikut

.....

.....

.....

1A	2A											13A	14A	15A	16A	17A	8A
1 H	2 He											3 B	4 C	5 N	6 O	7 F	8 Ne
3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
11 Na	12 Mg	3B	4B	5B	6B	7B	8B	9B	10B	11B	12B	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	(117)	118 Og
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn						

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
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

.....



Jawablah dengan benar!



1. Susunan unsur-unsur dalam tabel periodik modern didasarkan pada kenaikan
2. Sebutkan unsur-unsur yang tergolong semi-logam dalam SPU
3. Dalam sistem periodik moderen, unsur-unsur transisi terletak pada periode.....
4. Dalam sistem periodik moderen, unsur-unsur golongan lantanida dan aktinida terletak pada periode.....

Lengkapilah tabel berikut!

<u>Golongan</u>	<u>Nama Golongan</u>
IA	Alkali
IIA	
IIIA	
IVA	
VA	Nitrogen
VIA	<u>Oksigen</u>
VIIA	
VIIIA	

good luck