



Lembar Kerja Peserta Didik

KIMIA

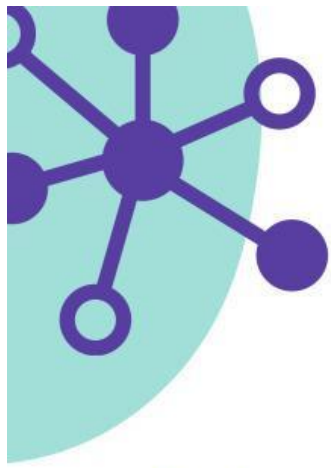
Sistem Periodik Unsur

Fase E



Disusun oleh Dian Yuliasih

SMA NEGERI GONDANGREJO



Identitas Kelompok

Kelompok :

Anggota Kelompok:

1....

2.....

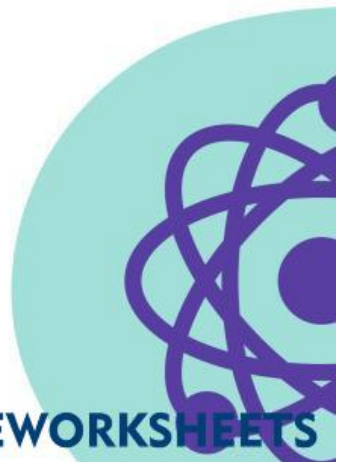
3.....

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

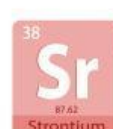
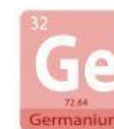
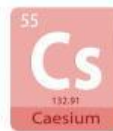
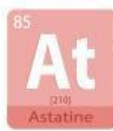
Oktaf Newlands

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

1 1.008 H Hydrogen																	2 4.0026 He Helium																							
3 6.941 Li Lithium	4 9.012 Be Beryllium																	10 20.18 Ne Neon																						
11 22.99 Na Sodium	12 24.31 Mg Magnesium																	18 39.95 Ar Argon																						
19 39.10 K Potassium	20 40.08 Ca Calcium	21 44.96 Sc Scandium																	36 79.90 Kr Krypton																					
37 85.47 Rb Rubidium			39 88.91 Y Yttrium																	54 131.3 Xe Xenon																				
		55 85.47 Cs Caesium	56 137.33 Ba Barium	57 138.91 La Lanthanum																	86 222 Rn Radon																			
87 223 Fr Francium	88 226 Ra Radium	89 227 Ac Actinium																	118 294 Og Oganesson																					
																			5 10.81 B Boron	6 12.01 C Carbon	7 14.01 N Nitrogen	8 16.00 O Oxygen																	16 35.45 S Sulfur	
																			13 26.98 Al Aluminium	14 28.09 Si Silicon																	34 72.64 Se Selenium			
																			31 69.72 Ga Gallium			33 74.92 As Arsenic	34 78.96 Se Selenium	35 79.90 Br Bromine																
																			49 114.82 In Indium	50 118.71 Sn Tin	51 121.76 Sb Antimony	52 127.60 Te Tellurium	53 126.91 I Iodine																	
																			81 204.38 Tl Thallium	82 207.2 Pb Lead	83 208.98 Bi Bismuth	84 209 Po Polonium																		
																			113 284 Nh Nihonium	114 289 Fl Flerovium	115 290 Mc Moscovium	116 293 Lv Livermorium	117 294 Ts Tennessine	118 294 Og Oganesson																
																			71 164.93 Ho Holmium	72 167.26 Er Erbium	73 168.93 Tm Thulium	74 175.08 Yb Ytterbium	75 174.07 Lu Lutetium																	
																			101 259 Es Einsteinium	102 261 Fm Fermium	103 261 Md Mendelevium	104 264 No Nobelium	105 264 Lr Lawrencium																	



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

.....



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 golongan.....
4. Dalam sistem periodik moderen, unsur-unsur golongan lantandia dan aktinida terletak pada periode.....

Lengkapilah tabel berikut!

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

good luck