



Lembar Kerja Peserta Didik

KIMIA

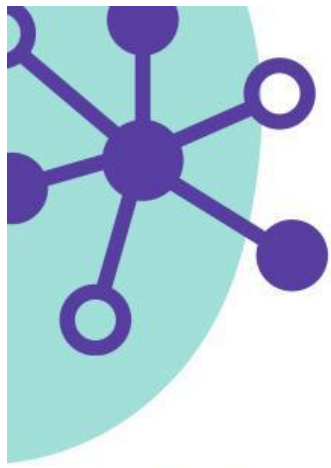
Sistem Periodik Unsur

Fase E



Disusun oleh Dian Yuliasih

SMA NEGERI GONDANGREJO



Identitas Kelompok

Kelompok :

Anggota Kelompok:

1....

2.....

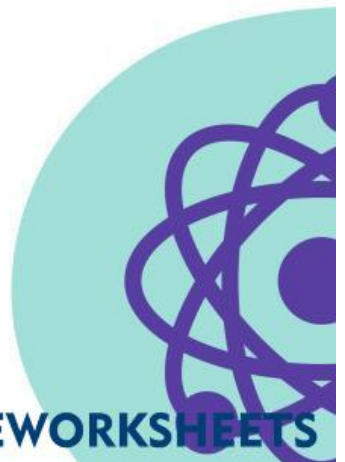
3.....

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

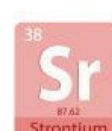
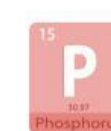
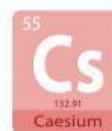
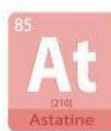
Sistem periodik ini disusun menurut kenaikan massa atomnya, bukan nomor massanya dan disusun berulang kedalam periode dan golongan

Mendelev

Lengkapilah tabel periodik yang rumpang berikut

1 1.008 H Hydrogen																	2 4.0026 He Helium		
3 6.94 Li Lithium	4 9.012 Be Beryllium																	10 20.18 Ne Neon	
11 22.99 Na Sodium	12 24.3 Mg Magnesium																	18 39.96 Ar Argon	
19 39.1 K Potassium	20 40.08 Ca Calcium	21 44.96 Sc Scandium															36 79.9 Br Bromine	38 79.9 Kr Krypton	
37 85.47 Rb Rubidium			39 88.9 Y Yttrium															54 131.3 I Iodine	56 131.3 Xe Xenon
		55 137.33 Ba Barium	57 138.9 La Lanthanum															84 200.6 Po Polonium	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																	18 35.45 Cl Chlorine	19 35.45 Ar Argon
13 26.98 Al Aluminum	14 28.09 Si Silicon																	35 72.64 Se Selenium	36 72.64 Br Bromine		
31 69.72 Ga Gallium			33 74.92 As Arsenic	34 78.97 Se Selenium	35 79.9 Br Bromine											53 126.9 I Iodine	54 131.3 Xe Xenon				
49 114.8 In Indium	50 118.7 Sn Tin	51 121.8 Sb Antimony	52 127.6 Te Tellurium	53 126.9 I Iodine	54 131.3 Xe Xenon											83 200.6 Po Polonium	84 200.6 At Astatine				
81 204.4 Tl Thallium	82 207.2 Pb Lead	83 208.98 Bi Bismuth	84 209 Po Polonium	85 209 At Astatine	86 209 Rn Radon											116 289 Lv Livermorium	117 289 Ts Tennessine				
113 284 Nh Nihonium	114 289 Fl Flerovium	115 289 Mc Moscovium	116 289 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	74 173.05 Yb Ytterbium	75 174.97 Lu Lutetium																	
89 223 Es Einsteinium	90 251 Fm Fermium	91 252 Md Mendelevium	92 259 No Nobelium	93 259 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