



Lembar Kerja Peserta Didik

KIMIA

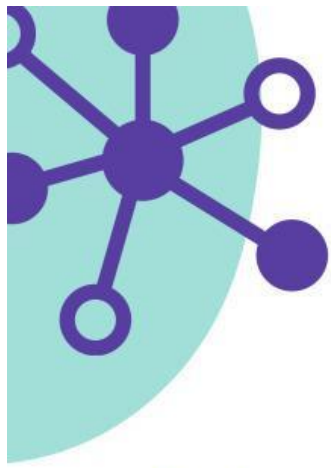
Sistem Periodik Unsur

Fase E



Disusun oleh Dian Yuliasih

SMA NEGERI GONDANGREJO



Identitas Kelompok

Kelompok :

Anggota Kelompok:

1....

2.....

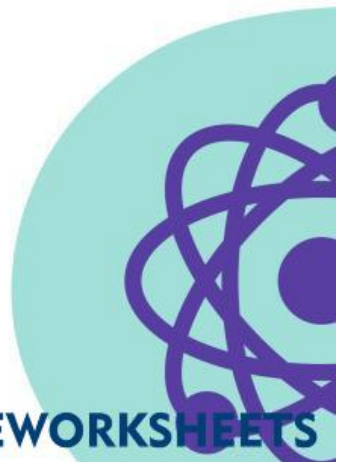
3.....

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

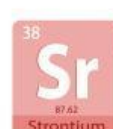
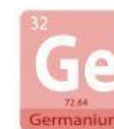
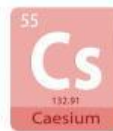
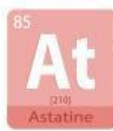
Oktaf Newlands

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																	36 79.90 Kr Krypton
37 85.47 Rb Rubidium																	54 131.29 Xe Xenon	
																	86 222 Rn Radon	
																	118 294 Og Oganesson	



.....



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