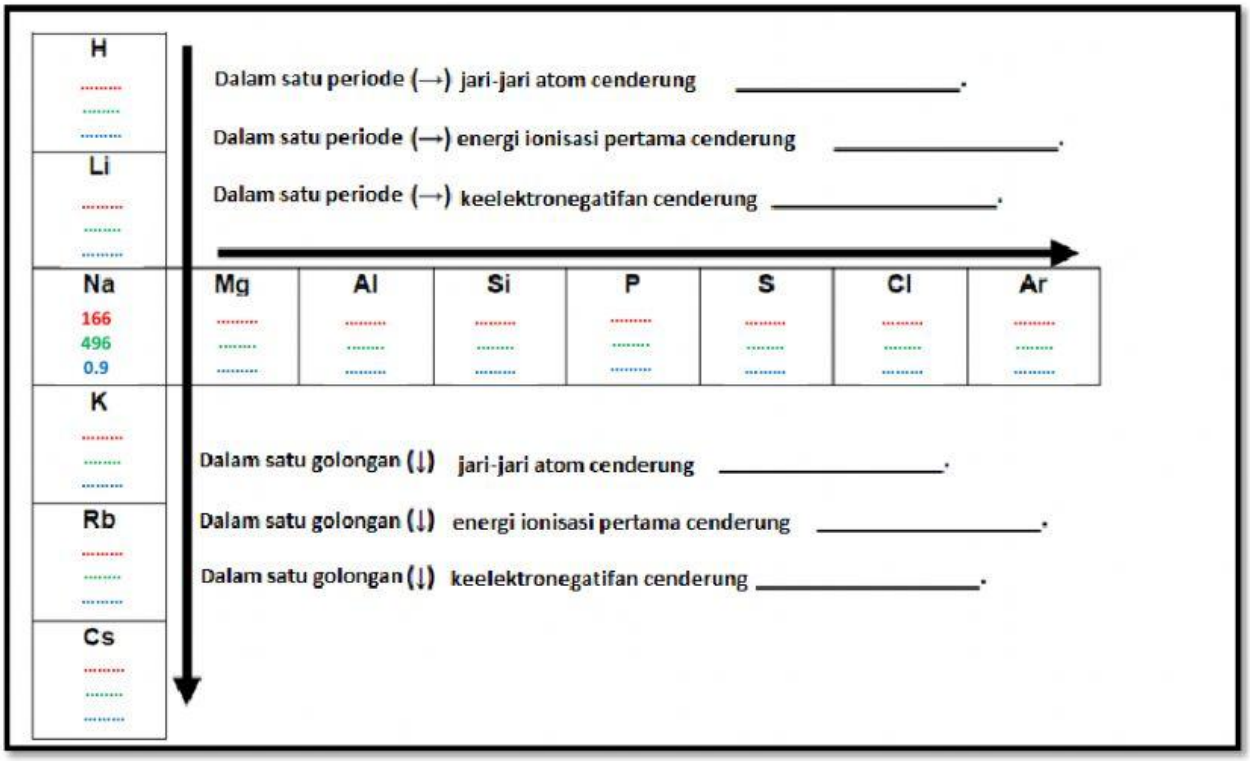
SIFAT KEPERIODIKAN UNSUR

Nama/Kelompok/Kelas : ……..

A. Gunakanlah informasi dalam tabel berikut untuk melengkapi grafik di bawah!

Simbol	Jari-jari Atom (Picometers)	Energi Ionisasi pertama (kJ/mol)	Keelektronegatifan
H	31	1312	2.1
Li	128	520	1.0
Na	**166**	**496**	**0.9**
K	203	410	0.8
Rb	220	403	0.8
Cs	244	376	0.7
Mg	141	738	1.2
Al	121	578	1.5
Si	111	787	1.8
P	107	1012	2.1
S	105	1000	2.5
Cl	102	1251	3.0
Ar	106	1521	---

1. Masukkan data jari-jari atom, energy ionisasi, dan keelektronegatifan **secara berurutan** di atas ke dalam tabel di bawah!
2. Nilai jari-jari atom di titik-titik berwarna merah, energy ionisasi di titik-titik berwarna hijau, keelektronegatifan di titik berwarna biru.
3. Perhatikanlah kecenderungan setiap sifat dari atas ke bawah (dalam satu golongan) dan dari kiri ke kanan (dalam satu periode)
4. Lengkapilah pernyataan yang ada di samping tabel dengan kata **meningkat / menurun**



LIVEWORKSHEETS LIVEWORKSHEETS