

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	---

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

H Li Na K Rb Cs	Dalam satu periode (→) jari-jari atom cenderung _____. Dalam satu periode (→) energi ionisasi pertama cenderung _____. Dalam satu periode (→) keelektronegatifan cenderung _____. <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-bottom: 10px;"> <tr> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">Mg</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">Al</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">Si</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">P</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">S</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">Cl</td> <td style="width: 12.5%; text-align: center;">Ar</td> </tr> <tr> <td style="height: 40px;"></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table> Dalam satu golongan (↓) jari-jari atom cenderung _____. Dalam satu golongan (↓) energi ionisasi pertama cenderung _____. Dalam satu golongan (↓) keelektronegatifan cenderung _____.	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar							
Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar									