

SISTEM PERIODIK UNSUR ☺

Kelompok X MIA

“KETERATURAN JARI-JARI ATOM DALAM TABEL PERIODIK UNSUR”

Jari-jari atom adalah _____

I. Jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini dengan benar!

1. Isilah konfigurasi elektron unsur-unsur berikut ini!

No	Unsur	Z	Konfigurasi Elektron						
			K	L	M	N	O	P	Q
1	Li	3							
2	Na	11							
3	K	19							
4	Rb	37							
5	Cs	55							

2. Urutkan jumlah kulit dari unsur-unsur di atas, mulai dari jumlah kulit yang terkecil sampai yang terbesar!

3. Urutkan jari-jari atom unsur-unsur di atas, dari yang terbesar sampai yang terkecil berdasarkan jumlah kulit atomnya!

II. Jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini dengan benar!

1. Lengkapilah tabel di bawah ini!

No	Unsur	Z	Konfigurasi Elektron		Jumlah Proton	Jumlah Elektron
			K	L		
1	Li	3				
2	Be	4				
3	B	5				
4	C	6				
5	N	7				
6	O	8				
7	F	9				
8	Ne	10				

3. Bagaimana energi tarik menarik dari unsur-unsur diatas, berdasarkan jumlah proton-elektronnya?

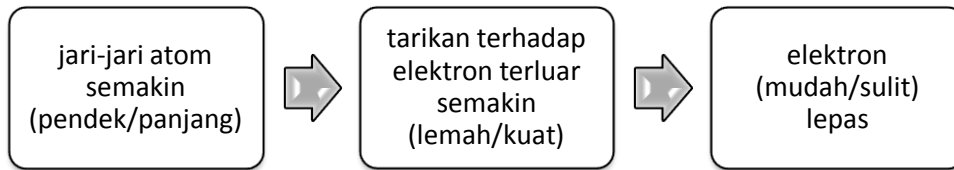
4. Urutkan jari-jari atom unsur-unsur di atas, dari yang terkecil sampai yang terbesar berdasarkan energi tarik menarik proton-elektronnya!

2. Urutkan jumlah proton unsur-unsur di atas dari yang jumlah protonnya paling sedikit sampai yang paling banyak!

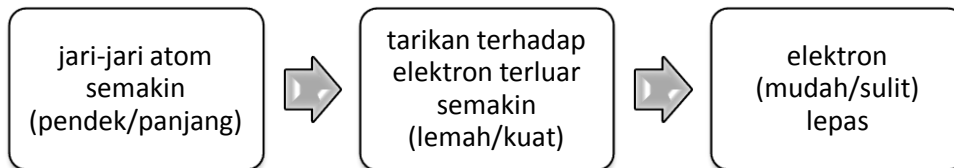
“KETERATURAN ENERGI IONISASI DALAM TABEL PERIODIK UNSUR”

Energi ionisasi adalah _____

Dalam satu periode dari kiri ke kanan EI semakin (kecil/besar)



Dalam satu golongan dari atas ke bawah EI semakin (kecil/besar)



Cari tabel harga ionisasi dan simpulkan:

1. EI tingkat pertama EI tingkat kedua EI tingkat ketiga
2. Jika EI meningkat pada tingkat n+1 berarti unsur itu punya n elektron valensi.

AFINITAS ELEKTRON ADALAH _____

Dari tabel lampiran meskipun data afinitas elektron dalam SPU golongan utama tidak teratur tapi dapat disimpulkan bahwa dalam satu periode dari kiri ke kanan afinitas elektron cenderung semakin (besar/kecil). Dan dalam satu golongan dari atas ke bawah afinitas elektron cenderung semakin (kecil/besar)

ELEKTRONEGATIVITAS ADALAH _____

IA	IIA		VIA				VIIA	VIIIA
H 2.20	Li 0.98	Be 1.57	B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98	He --
Na 0.93	Mg 1.31	Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16	Ar --	
K 0.82	Ca 1.00	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96	Kr --	
Rb 0.82	Sr 0.95	In 1.78	Sn 1.96	Sb 2.05	Te 2.1	I 2.66	Xe --	
Cs 0.79	Ba 0.89	Tl 2.04	Pb 2.33	Bi 2.02	Po 2.0	At 2.2	Rn --	
Fr 0.7	Ra 0.9							

dalam satu periode dari kiri ke kanan elektronegativitas cenderung semakin (besar/kecil).
Dan dalam satu golongan dari atas ke bawah elektronegativitas cenderung semakin (kecil/besar)