

Lembar Kerja Peserta Didik

E-LKPD

Materi : Struktur Atom Kelas X

“

Nama Anggota Kelompok :

- 1.....
- 2.....
- 3.....
- 4.....

”

Disusun oleh Nisrina Inayatus S

PERTEMUAN III

TAHAP 1 : MENGAMATI

BUNGA TANAMAN PEGAGAN



Gambar 1. Daun Pegagan



Gambar 2. Tanaman Pegagan



Gambar 3. Produk Wedang Bunga Telang

Daun begagan merupakan salah satu bahan dasar produk di Rumah Toga Turi Putih Desa Kebonagung Kecamatan Wonodadi Kabupaten Blitar. Karena khasiatnya yang banyak diantaranya membantu meningkatkan fungsi kognitif, mempercepat penyembuhan luka, dan meredakan nyeri sendi. Yang mana ternyata banyak sekali kandungan nutrisi yang bagus untuk tubuh manusia, diantaranya unsur kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan zink. Sebagaimana penuturan dari Ibu Nur Tajiaturohmah “ daun pegagan ini sangat bermanfaat untuk tubuh manusia slaah satunya bisa membuat anak menjadi pintar”. Daun pegagan ini digunakan untuk beberapa produk minuman herbal dan juga cemilan herbal, yaitu wedang pegagan dan permen gummy pegagan.



Tumbuhan pegagan adalah salah satu tumbuhan menjalar. Apakah kalian pernah berfikir ternyata tumbuhan liar ini bisa dimanfaatkan untuk membuat produk makanan atau minuman yang kaya akan manfaat. Dan apakah kalian sudah pernah melihat tumbuhan ini ?

TAHAP 2 : MENANYA

Berdasarkan yang telah kalian baca mengenai observasi produk daun pegagan di Rumah Toga Turi putih, selain pertanyaan di atas, adakah hal yang membuat kalian penasaran? Tuliskan 2 hal yang membuat kalian penasaran di sini!

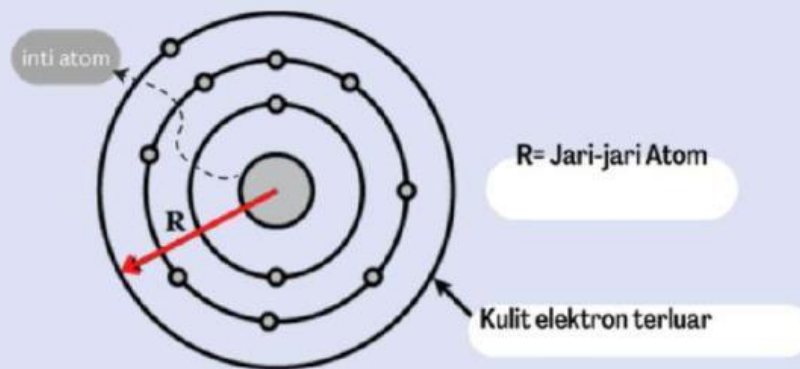
MATERI SIFAT – SIFAT ATOM

Atom merupakan bagian terkecil dari unsur, sehingga dapat disimpulkan bahwa sifat suatu unsur ditentukan oleh keadaan dari atom-atom penyusun unsur tersebut. Atom tersusun dari inti atom (proton dan neutron) yang dikelilingi oleh elektron.

Unsur-unsur dalam satu golongan mempunyai elektron valensi yang sama, sedangkan unsur-unsur dalam satu periode mempunyai elektron valensi yang menghuni kulit yang sama.

Maka sifat-sifat unsur mempunyai hubungan dengan konfigurasi elektron dimana unsur-unsur dengan konfigurasi elektron yang mirip akan mempunyai sifat yang mirip. Sifat-sifat yang terlihat dalam tabel periodik unsur yaitu:

1. Jari - jari Atom



Gambar 1. Ilustrasi Jari-Jari Atom



Jari-jari atom merupakan jarak dari pusat atom (inti atom) sampai kulit elektron terluar yang ditempati elektron dan menunjukkan ukuran suatu atom.

Panjang pendeknya jari-jari atom ditentukan oleh 2 faktor, yaitu:

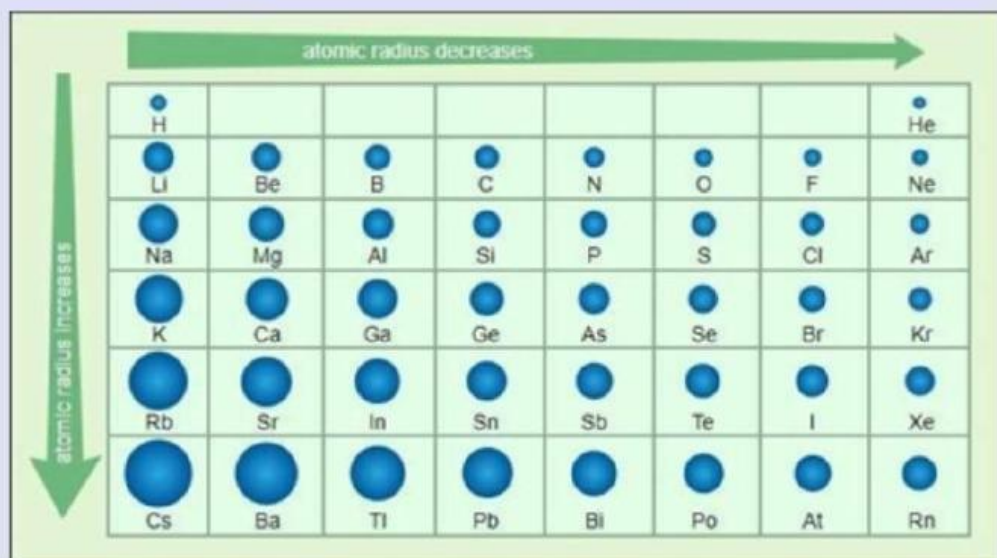
1. Jumlah kulit elektron

Semakin banyak jumlah kulit yang dimiliki oleh suatu atom, maka jari-jari atomnya makin panjang.

2. Muatan inti atom

Bila jumlah kulit dari dua atom sama banyak, maka yang berpengaruh terhadap panjangnya jari-jari atom adalah muatan inti atom. Semakin besar muatan intinya, gaya tarik inti atom terhadap elektron lebih kuat sehingga semakin pendek jari-jari atomnya.

Berikut gambar dan tabel ukuran atom dalam Sistem Periodik Unsur:



Gambar 2. Gambar Ukuran Atom dalam Sistem Periodik Unsur



Li	1,55	Be	1,12	B	0,98	C	0,77	N	0,75	O	0,74	F	0,72
Na	1,90	Mg	1,60	Al	1,43	Si	1,11	P	1,06	S	1,02	Cl	0,99
K	2,35	Ca	1,98	Ga	1,22	Ge	1,22	As	1,19	Se	1,16	Br	1,14
Rb	2,48	Sr	2,15	In	1,41	Sn	1,41	Sb	1,38	Te	1,35	I	1,33
Cs	2,67	Ba	2,21	Tl	1,75	Pb	1,75	Bi	1,46				

Tabel 1. Ukuran Atom dalam Golongan Dasar pada Sistem Periodik Unsur

Dari gambar dan tabel tersebut, terlihat bahwa:

- Dalam satu golongan semakin ke bawah, periode (jumlah kulit) bertambah, meskipun dalam hal ini jumlah muatan inti semakin banyak tetapi pengaruh bertambahnya jumlah kulit lebih besar dari pada pengaruh muatan inti. Akibatnya jarak elektron kulit terluar terhadap inti makin jauh (panjang).
- Dalam satu Golongan, dari atas ke bawah, jari-jari atom semakin besar. Dalam satu periode dari kiri ke kanan jari-jari atom semakin kecil. Dalam satu periode semakin ke kanan, jumlah kulit elektronnya tetap tetapi muatan inti (nomor atom) dan jumlah elektron pada kulit semakin bertambah. Akibatnya, gaya tarik inti terhadap elektron terluar semakin kuat sehingga menyebabkan jarak elektron kulit terluar dengan inti semakin dekat (pendek).

Dalam satu Golongan, dari atas ke bawah, jari-jari atom semakin besar. Dalam satu periode dari kiri ke kanan jari-jari atom





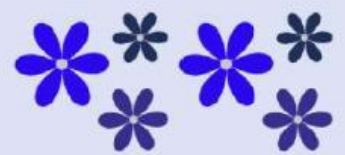
2. Energi Ionisasi

Energi ionisasi adalah energi minimum yang diperlukan atom netral dalam wujud gas untuk melepas suatu elektron paling luar (yang terikat paling lemah) membentuk ion positif. Semakin mudah melepas elektron, maka energi ionisasi semakin kecil. Sebaliknya semakin sukar elektron terlepas dari atom, maka semakin besar energi ionisasinya. Energi ionisasi pertama atom unsur-unsur golongan utama dapat dilihat pada tabel:

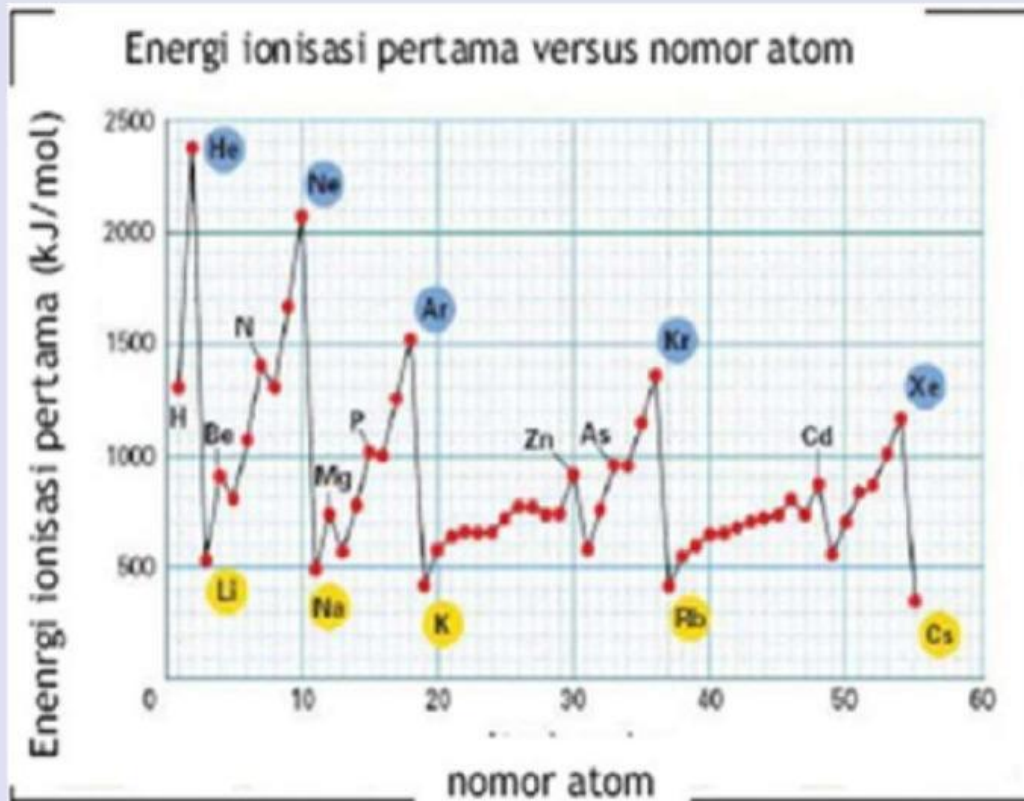
Golongan							
IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
H 1.321							He 2.373
Li 520	Be 900	B 801	C 1.086	N 1.402	O 1.314	F 1.681	Ne 2.081
Na 495,5	Mg 738	Al 578	Si 789	P 1.012	S 1.000	Cl 1.251	Ar 1.521
K 418,7	Ca 590	Ga 579	Ge 762	As 947	Se 941	Br 1.140	Kr 1.351
Rb 404	Sr 550	In 558	Sn 709	Sb 834	Te 869	I 1.008	Xe 1.170
Cs 376	Ba 503	Tl 589	Pb 716	Bi 703	Po 812	At ?	Rn 1.037

Tabel 2. Ukuran Energi Ionisasi pada Golongan Dasar dalam Sistem Periodik Unsur





Hubungan energi ionisasi dengan nomor atom unsur-unsur digambarkan pada grafik:



Gambar3. Grafik Hubungan Nomor Atom dengan Energi Ionisasi

Dari tabel dan grafik tersebut terlihat bahwa:

- Dalam satu golongan semakin kebawah, jari-jari atom semakin besar (elektron valensinya semakin jauh dari inti), akibatnya elektron valensinya semakin mudah dilepas.
- Dalam satu periode dari kiri ke kanan cenderung mencapai kestabilan (mempunyai 8 elektron valensi). Golongan I, II, dan III cenderung melepaskan elektron sedangkan golongan V, VI, dan VII cenderung menerima elektron

Dalam satu Golongan, dari atas ke bawah, **Energi Ionisasi** semakin **kecil**
Dalam satu periode dari kiri ke kanan **Energi Ionisasi** semakin **besar**





3. Afinitas Elektron

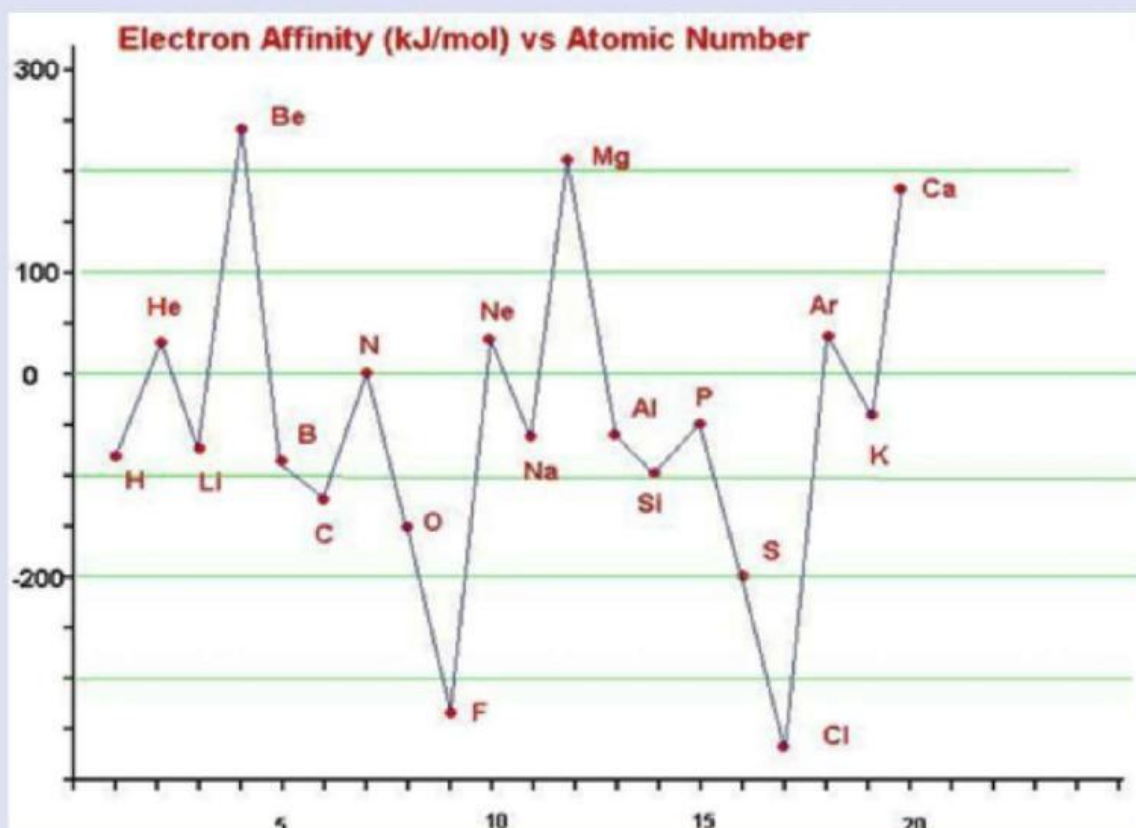
Afinitas elektron adalah besarnya energi yang dihasilkan atau dilepaskan apabila suatu atom menarik sebuah elektron. Afinitas elektron dapat digunakan sebagai ukuran mudah tidaknya suatu atom menangkap elektron. Semakin besar energi yang dilepas (afinitas elektron) menunjukkan bahwa atom tersebut cenderung menarik elektron dan menjadi ion negatif.

Berikut merupakan gambaran grafik afinitas elektron beberapa unsur:

Golongan \ Periode	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA
1	H -73							He 21
2	Li -60,4	Be 240	B -27	C -123	N -7	O -142,5	F -331,4	Ne 29
3	Na -52,2	Mg 230	Al -45	Si -135	P -72,4	S -202,5	Cl -352,4	Ar 35
4	K -48,9	Ca 156	Ga -30	Ge -120	As -78	Se -197	Br -327,9	Kr 39
5	Rb -47,7	Sr 168	In -29	Sn -122	Sb -102	Te -192,1	I -298,4	Xe 41
6	Cs -46,0	Ba 52	Tl -30	Pb -110	Bi -110	Po -190	At -270	Rn 41

Tabel 3. Ukuran Afinitas Elektron Unsur pada Golongan Utama dalam Sistem Periodik Unsur





Gambar 4. Hubungan antara Nomor Atom dengan Afinitas Elektron

Berdasarkan tabel dan grafik diatas, terlihat bahwa :

1. Dalam satu golongan, muatan inti bertambah positif, jari-jari atom makin besar, dan gaya tarik inti terhadap elektron yang ditangkap makin lemah, akibatnya afinitas elektron berkurang.
2. Dalam satu periode, muatan inti bertambah positif sedangkan jumlah kulit tetap menyebabkan gaya tarik inti terhadap elektron yang ditangkap makin kuat, akibatnya afinitas elektron cenderung bertambah

Dalam satu Golongan, dari atas ke bawah, **Afinitas Elektron** semakin kecil

Dalam satu periode dari kiri ke kanan **Afinitas Elektron** semakin besar





4. Keelektronegatifan

Keelektronegatifan atau elektronegatifitas adalah kecenderungan suatu atom dalam menarik pasangan elektron yang digunakan bersama dalam membentuk ikatan. Harga keelektronegatifan bersifat relatif (berupaharga perbandingan suatuatom terhadap atom yang lain). Berikut merupakan gambar data skala kuantitatif menurut Pauling:

1A																	
1	H 2.1	2A											3A	4A	5A	6A	7A
2	Li 1.0	Be 1.5											B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0
3	Na 0.9	Mg 1.2	3B	4B	5B	6B	7B	8B			1B	2B	Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0
4	K 0.8	Ca 1.0	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
5	Rb 0.8	Sr 1.0	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I
6	Cs 0.7	Ba 0.9	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At
7	Fr 0.7	Ra 0.9	Ac†	Lantanida: 1.1 - 1.3 Aktinida : 1.3 - 1.5													

Semakin besar harga keelektronegatifan suatu atom, semakin mudah bagi atom tersebut untuk menarik pasangan elektron ikatan, atau gaya tarik elektron dari atom tersebut semakin kuat. Dengan demikian,pola kecenderungannya akan sama dengan afinitas elektron. Keelektronegatifan mempunyai makna yang berlawanan degan energi ionisasi, sebab semakin mudah suatu atom melepaskan elektron berarti semakin sukar dalam menarik elektron. Sebaliknya, Skala keelektronegatifan tidak mempunyai satuan sebab harga ini didasarkan kepada gaya tarik suatuatom pada elektron, relatif terhadap gaya tarik atom lainnya pada elektron.

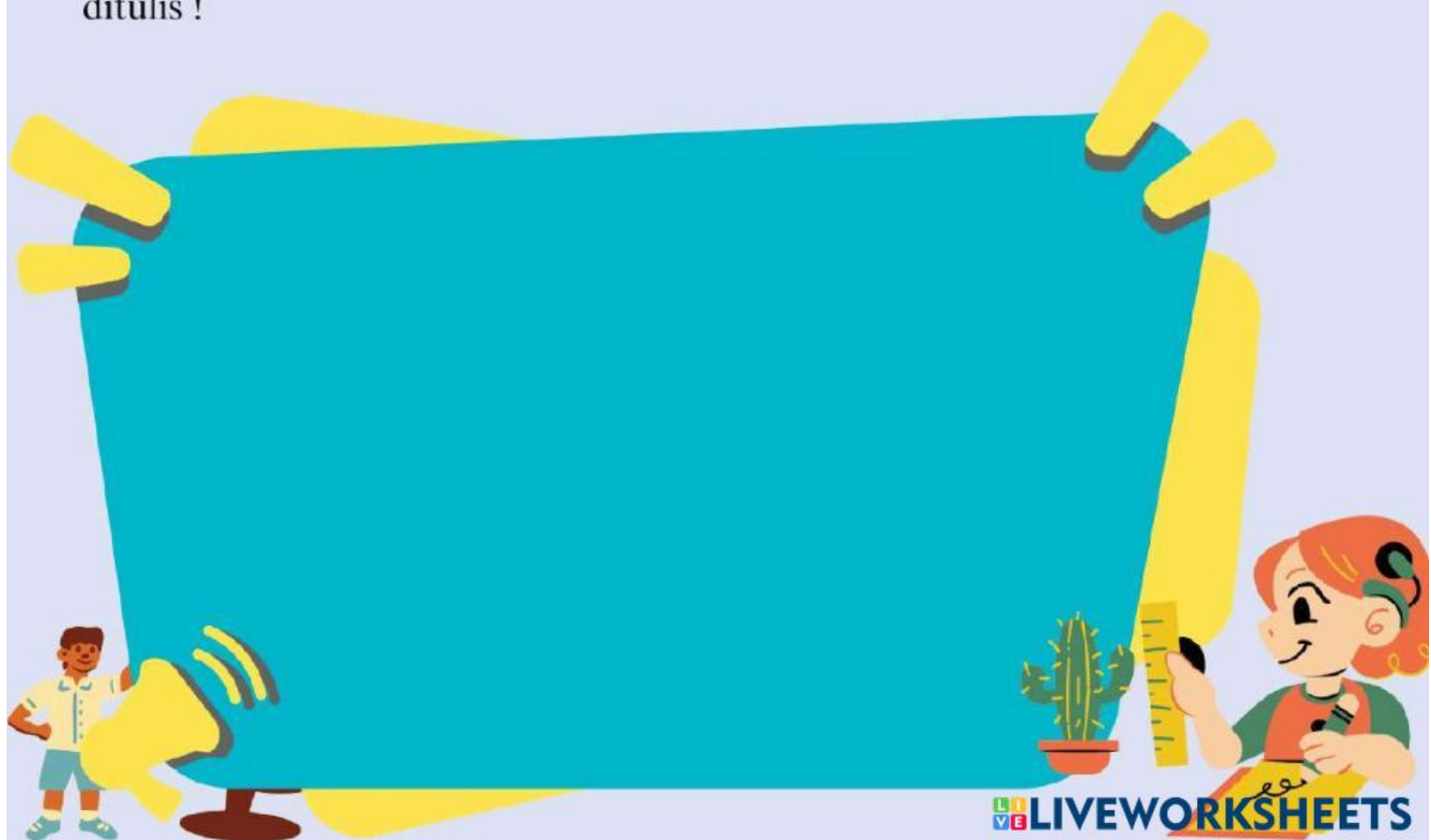
Dalam satu Golongan, dari atas ke bawah, **Keelektronegatifan** semakin kecil

Dalam satu periode dari kiri ke kanan **Keelektronegatifan** semakin besar

Secara keseluruhan, sifat periodik unsur dapat disimpulkan :



Untuk menambah pengetahuan Saksikan video pada link youtube tentang sifat – sifat atom di bawah ini untuk menjawab pertanyaan yang telah ditulis !





Pertanyaan

1. Sebutkan sifat – sifat keelektronegatifan atom ?
2. Apa yang dimaksud dengan sifat jari – jari atom ? sebutkan ciri – cirinya !
3. Bagaimana perbandingan anatar jari – jari atom dengan energi ionisasi ?
4. Bagaimana ciri – ciri dari afinitas elektron dalam satu periode dan golongan ?

Jawaban



TAHAP 4 : MENGOLAH INFORMASI



1. Di dalam daun pegagan ternyata terdapat unsur kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan zink, tentukan golongan dan periode masing masing unsur !
2. Bandingkan jari-jari atom relatif (berdasarkan data dalam tabel periodik) dari unsur kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan seng.
3. Apakah perbandingan muatan inti atom dengan nomor atom dalam unsur-unsur yang disebutkan?(kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan seng.)
4. Urutkan unsur-unsur ini berdasarkan energi ionisasi awal mereka dari yang terendah hingga tertinggi. (kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan seng.)
5. Bandingkan afinitas elektron dari unsur-unsur ini. Apakah hasil yang anda amati dalam hal afinitas elektron?((kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan seng.)
6. bandingkan nilai keelektronegatifan untuk masing-masing unsur ((kalsium, magnesium, kalium, natrium, dan seng.)
7. Jika terdapat sebuah molekul HCl , mana atom yang lebih elektronegatif, hidrogen atau klorin? Jelaskan

Glosarium

Teori Atom : Teori ilmiah sifat alami materi, yang menyatakan bahwa materi tersusun atas satuan terkecil yang disebut atom.

Model Atom : Model yang menunjukkan struktur atom dan susunan partikel subatom dalam sebuah atom

Pejal : Bulat, padat, keras dan tidak berongga

Molekul : Gabungan dua atom atau lebih yang berikatan

Katoda : Elektroda positif

Anoda : Elektroda negatif Kulit

Atom : Orbit dari sebuah partikel yang bernama elektron

Awan Elektron : Daerah yang bermuatan negatif yang mengelilingi inti atom yang berhubungan dengan orbital atom.

Orbital : Orbital adalah daerah kebolehjadian terbesar ditemukannya elektron dalam atom. Radioaktif : Pemancaran sinar radiasi

Proton : Partikel subatomik yang bermuatan positif yang terletak di dalam inti atom

Elektron : Partikel subatom yang bermuatan negatif yang beredar mengelilingi inti atom

Neutron : Partikel subatom yang tidan bermuatan yang terletak di dalam inti atom bersama dengan proton

Nomor Atom : Bilangan yang menunjukkan jumlah proton dalam atom

Nomor Massa : Bilangan yang menunjukkan jumlah proton dan neutron yang terdapat dalam inti atom

Isotop : Atom – atom yang mempunyai jumlah proton sama (nomor atom sama)

Isobar : Atom – atom yang mempunyai nomor massa yang sama

Isoton : Atom – atom yang mempunyai jumlah neutron yang sama

Ion : Atom yang bermuatan

Kation : Ion positif

Anion : Ion negatif