



MODUL KIMIA ORGANIK DASAR
KES 107 (KH01)

Materi Pertemuan 6
Konsep Dasar Sifat Molekul dan Reaksi-Reaksi
Senyawa Alkuna

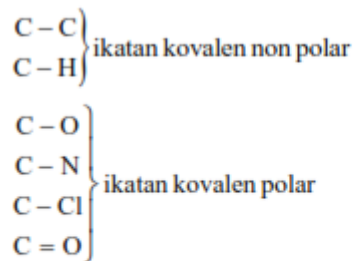
Disusun Oleh:
Reza Fadhillah, S.TP., M.Si

UNIVERSITAS ESA UNGGUL
2018

Sifat Intramolekuler Senyawa Karbon

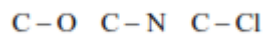
A. MOMEN DIPOL

Pada umumnya ikatan antar atom dalam senyawa karbon adalah ikatan kovalen. Berdasarkan keelektronegatifan atom-atom yang berikatan, ikatan kovalen dalam senyawa karbon dapat berupa ikatan kovalen polar dan nonpolar.

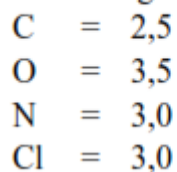


Gambar 1.1.
Contoh Ikatan Kovalen Non Polar dan Polar

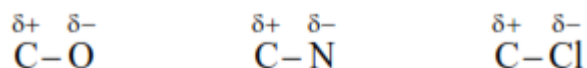
Pada ikatan kovalen polar terjadi pemisahan muatan, atom dengan keelektronegatifan lebih besar akan relatif lebih negatif dan atom dengan keelektronegatifan lebih kecil akan relatif lebih positif. Dengan memperhatikan harga keelektronegatifan berikut, cobalah tentukan pemisahan muatan dalam ikatan-ikatan di bawah ini.



Harga keelektronegatifan beberapa unsur:



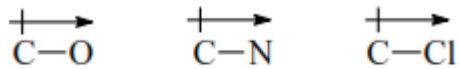
Berdasarkan keelektronegatifan di atas, maka pemisahan muatan pada ikatan di atas adalah:



Gambar 1.2.
Pemisahan Muatan pada Ikatan Kovalen Polar

Pemisahan muatan pada ikatan kovalen polar menyebabkan terjadinya momen ikatan pada ikatan kovalen polar tersebut, momen ikatan pada suatu

ikatan kovalen polar digambarkan dengan anak panah dari ujung positif ke ujung negatif serta diberi garis vertikal pada awal anak panahnya.



Gambar 1.3.
Penggambaran Momen Ikatan

Momen ikatan tersebut mempunyai arah dan besaran (suatu vektor). Jumlah (resultante) momen ikatan dalam suatu molekul adalah besarnya momen dipol suatu molekul. Jadi, dengan mengetahui besarnya momen ikatan dan bentuk geometri suatu molekul, dapat dihitung momen dipol molekul tersebut. Sebaliknya dengan mengetahui arah momen ikatan dan besarnya momen dipol, dapat diprediksi bentuk geometri suatu molekul. Satuan untuk momen ikatan dan momen dipol adalah Debye (D). Tabel berikut menyajikan harga momen ikatan dari beberapa ikatan polar.

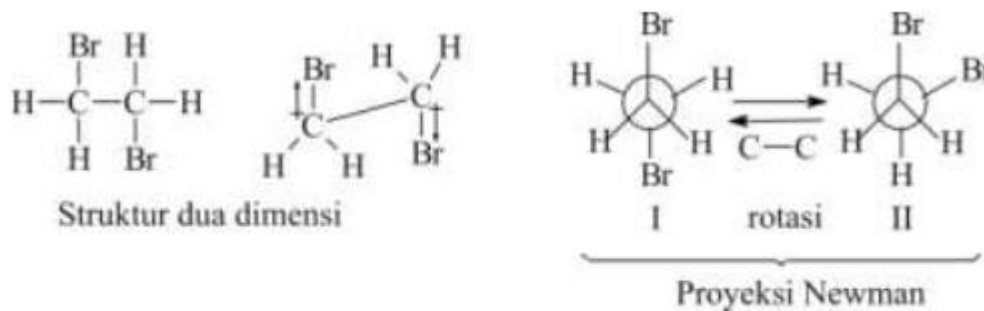
Tabel 1.1.
Harga momen ikatan

Ikatan	Momen Ikatan (D)
N - H	1,30
O - H	1,50
C - Cl	1,90
C - Br	1,80
C - O	1,20
C = O	2,70

Harga momen dipol merupakan ukuran kepolaran suatu molekul/senyawa dan diberi lambang μ . Tabel berikut menyajikan beberapa harga momen dipol.

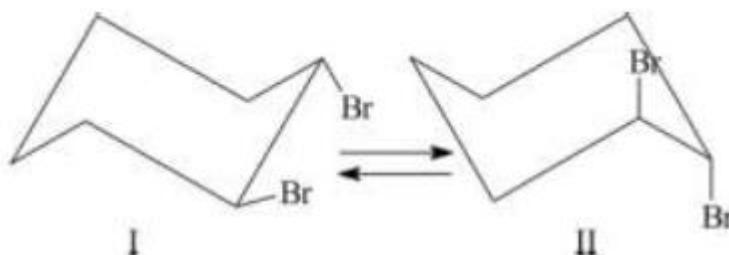
artinya besaran momen ikatannya akan saling meniadakan. Untuk isomer cis momen ikatannya akan mempunyai harga penjumlahan (resultante). Harga momen dipol untuk isomer cis sebesar 1,89 D dan untuk isomer trans sebesar 0 D (Eliel, 1962).

Senyawa alifatik dan alisiklik dapat membentuk konformasi yaitu struktur yang berbeda karena tatanan atom sekitar ikatan tunggal C-C-nya berbeda akibat rotasi ikatan tunggal C-C tersebut. Senyawa 1,2-dibromoetana dapat membentuk konformasi berikut.



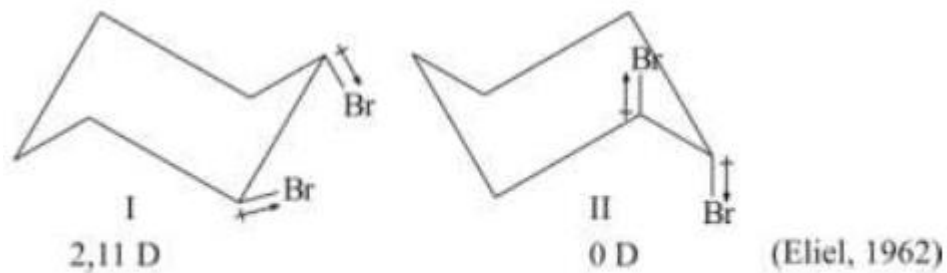
Gambar 1.6.
Konformasi 1,2-dibromoetana

Struktur I dan II adalah konformasi dari 1,2-dibromoetana karena ikatan tunggal C-C nya berotasi. Konformasi lain dapat terjadi karena C-C dapat berotasi bebas. Dengan menuliskan arah momen ikatan C-Br, Anda dapat memprediksi harga momen dipol untuk masing-masing konformasi. Konformasi I harga momen dipolnya dapat nol karena arah momen ikatannya berlawanan sehingga besaran momen ikatannya saling meniadakan. Coba perkirakan harga momen dipol untuk konformasi II! Betul, harga momen dipolnya tidak akan nol, karena harga momen dipolnya akan merupakan resultante (penjumlahan) harga momen ikatannya. Dari harga momen dipol keseluruhan dapat diketahui konformasi terbanyak/konformasi paling stabil dari senyawa tersebut. Contoh konformasi dari senyawa alisiklik adalah konformasi dari sikloheksana tersubstitusi. Misalnya 1,2dibromosikloheksana.



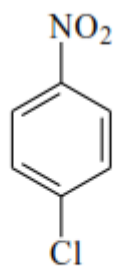
Gambar 1.7.
Konformasi 1,2-dibromosikloheksana

Dapatkah Anda memprediksi harga momen dipol kedua konformasi tersebut? Konformasi mana yang harga momen dipolnya tidak nol?

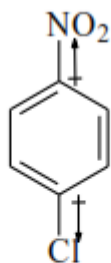


Gambar 1.8.
Momen Ikatan pada 1,2-dibromosikloheksana

Pada konformasi I harga momen dipolnya merupakan resultante (penjumlahan) momen ikatan. Sedangkan konformasi II harga momen dipolnya adalah nol, karena momen ikatannya saling meniadakan. Dari harga momen dipol keseluruhan dapat diketahui konformasi dalam jumlah terbanyak/paling stabil dari senyawa tersebut. Perhatikan struktur senyawa benzena tersubstitusi berikut.



Gambar 1.9.
Struktur para-kloronitrobenzena



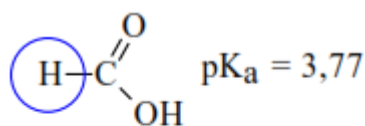
Gambar 1.10.
Momen ikatan pada
para-kloronitrobenzena

Bila harga momen ikatan C-Cl = 1,58 D dan CNO = 3,98 D. Perkirakan harga momen dipol para-kloronitrobenzena tersebut. Bagaimana menentukan momen ikatan pada senyawa parakloronitrobenzena?

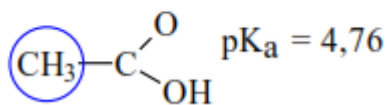
Perhatikan atom/substituen yang langsung terikat pada atom C benzena! N dan Cl adalah atom yang terikat pada atom C benzena. Keelektronegatifan N dan Cl lebih besar daripada keelektronegatifan C, maka arah momen ikatannya adalah dari C (benzena) ke arah N atau Cl. Arah momen ikatan berlawanan, harga momen dipolnya adalah hasil pengurangan harga momen ikatan C-NO₂ dengan C-Cl. Harga momen dipol para-kloronitrobenzena adalah 2,50 D.

B. EFEK INDUKSI

Untuk mempelajari atau menentukan efek induksi suatu gugus/atom yang terikat pada senyawa karbon dilakukan pengkajian terhadap keasaman senyawa asam karboksilat baik berupa senyawa alifatik maupun senyawa aromatik. Perhatikan harga pK_a dua asam karboksilat berikut

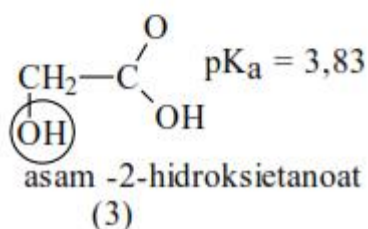
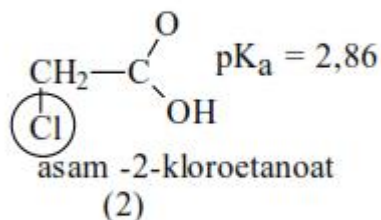
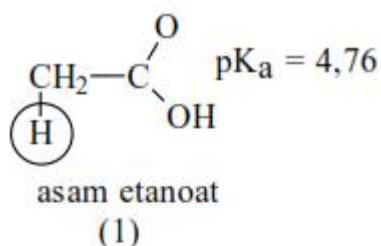


asam metanoat

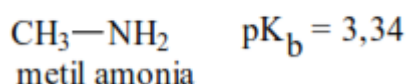
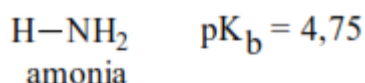


asam etanoat

Kekuatan asam metanoat berbeda dengan kekuatan asam etanoat, asam metanoat lebih kuat. Jika dilihat dari struktur kedua asam di atas, dapat diperkirakan perbedaan kekuatan asam tersebut disebabkan oleh pengaruh gugus -CH₃. Dibandingkan asam metanoat, kekuatan asam etanoat lebih lemah. Gugus -CH₃ pada asam etanoat mempunyai kemampuan mendorong elektron ikatan melalui ikatan sigma (C-C-O-H) sehingga atom O menjadi relatif negatif, akibatnya atom H sukar lepas sebagai H³⁺, asamnya menjadi lebih lemah. Gugus -CH₃ dikatakan mempunyai efek induksi mendorong elektron dan diberi simbol +I. Untuk efek induksi gugus/atom lain dapat dipelajari dari harga pK_a berikut.

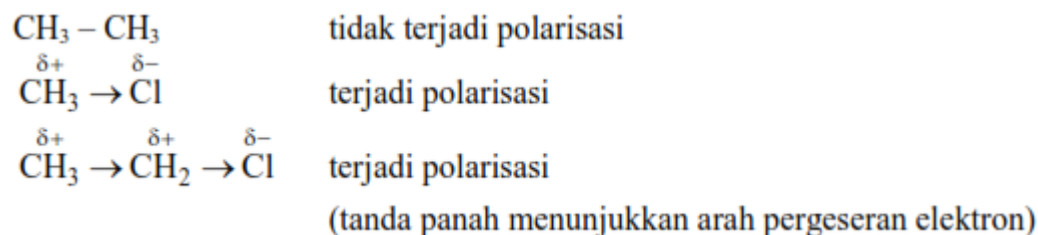


Bagaimana kekuatan asam (2) dan (3) dibandingkan asam (1)? Asam (2) dan (3) lebih kuat dibandingkan asam (1), mengapa? Dilihat dari struktur ketiga asam di atas, tentunya perbedaan kekuatan asam tersebut dikarenakan adanya substituen $-\text{Cl}$ dan $-\text{OH}$ pada asam (2) dan asam (3). Substituen $-\text{Cl}$ dan $-\text{OH}$ mempunyai kemampuan menarik elektron ikatan melalui ikatan sigma ($\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H}$) sehingga atom O menjadi relatif positif, akibatnya atom H mudah dilepas sebagai H^+ dan asamnya menjadi lebih kuat. Gugus $-\text{OH}$ dan $-\text{Cl}$ dikatakan mempunyai efek induksi menarik elektron dan diberi simbol $-I$. Efek induksi tidak hanya berpengaruh terhadap keasaman tetapi juga terhadap kebasaaan dan kereaktifan senyawa karbon. Kebasaan amoniak dan metil amonia dapat berbeda karena adanya efek induksi dari gugus $-\text{CH}_3$.

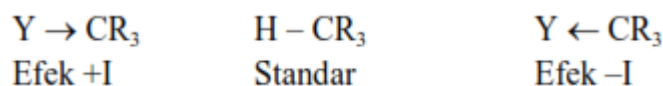


Kekuatan basa dapat ditinjau dari kemampuan molekul/senyawa untuk mendonorkan pasangan elektron bebasnya. Dilihat dari kekuatan basanya, metil amina lebih kuat (pK -nya lebih kecil). Mengapa demikian? Tentunya karena pada metil amina terdapat gugus $-\text{CH}_3$. Gugus $-\text{CH}_3$ mempunyai efek induksi mendorong elektron sehingga pasangan elektron bebas pada atom N lebih mudah didonorkan. Akibatnya kebasaaan metil amina lebih kuat dibandingkan amonia.

Efek induksi terjadi karena adanya pergeseran elektron ikatan dalam molekul senyawa sehingga terjadi polarisasi ikatan dalam molekul tersebut.



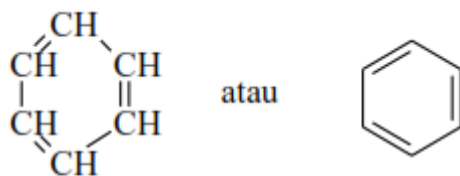
Klor (Cl) lebih elektronegatif daripada C, maka elektron ikatan lebih tertarik ke Cl, sehingga terjadi polarisasi ikatan. Atom Cl menjadi relatif lebih negatif (δ^-) sedangkan atom C menjadi relatif positif (δ^+). Suatu gugus/atom dikatakan mempunyai efek induksi positif (+I) bila mempunyai kemampuan menolak elektron lebih kuat daripada atom hidrogen dalam molekul yang sama. Sedangkan gugus/atom yang mempunyai kemampuan efek induksi negatif (-I) adalah gugus/atom yang lebih kuat menarik elektron dari pada atom H.



Dari uraian di atas dapat dibuat pengertian efek induksi. Efek induksi dapat diartikan sebagai kemampuan suatu gugus/atom yang terikat dalam suatu molekul untuk menolak atau menarik elektron, dibandingkan dengan atom hidrogen dalam molekul yang sama sehingga terjadi polarisasi ikatan. Efek induksi bekerja melalui ruang dan ikatan sigma (σ) atau ikatan tunggal. Makin jauh letak gugus/atom yang memiliki efek induksi, makin kecil pengaruhnya terhadap polarisasi ikatan.

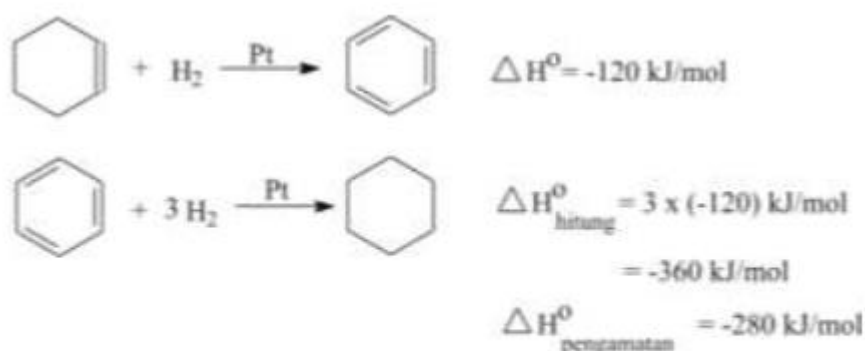
C. EFEK RESONANSI

Bila pergeseran elektron pada ikatan sigma menyebabkan efek induksi, maka pergeseran elektron pada ikatan pi (π) atau ikatan rangkap tentunya akan menyebabkan terjadinya efek yang lain lagi. Perhatikan struktur benzena berikut.



Gambar 1.11.
Struktur Benzena

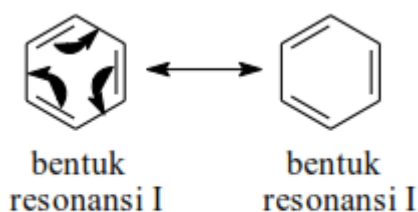
Berapa macam ikatan antar atom C yang terdapat pada benzena? Pada struktur benzena terdapat ikatan antar C yang berupa ikatan tunggal (σ) dan ikatan rangkap (π). Ikatan tunggal (C-C) mempunyai panjang ikatan sebesar $1,54\text{\AA}$ sedangkan ikatan rangkap (C=C) panjang ikatannya sebesar $1,34\text{\AA}$. Apakah panjang ikatan antar atom C pada benzena menjadi dua macam? Ada yang sebesar $1,54\text{\AA}$ dan ada yang sebesar $1,34\text{\AA}$? Ternyata tidak demikian. Panjang ikatan antar atom C pada benzena hanya ada satu macam, yaitu sebesar $1,39\text{\AA}$. Artinya ikatan antar atom C pada benzena tidak ikatan tunggal ($1,54\text{\AA}$) tetapi juga tidak ikatan rangkap ($1,34\text{\AA}$). Dilihat kestabilannya, benzena tidaklah mempunyai struktur seperti pada Gambar 1.11. Perhatikan harga perubahan entalpi (ΔH) pada reaksi hidrogenasi sikloheksana dan benzena berikut.



Gambar 1.12.

Reaksi dan Perubahan Entalpi Hidrogenasi Sikloheksana dan Hidrogenasi Benzena

Bila dilihat jumlah ikatan pi (π) yang berubah pada saat hidrogenasi benzena, maka seharusnya ΔH nya adalah $3 \times (-120) \text{ kJ/mol}$ atau -360 kJ/mol . Kenyataannya ΔH pada reaksi hidrogenasi benzena adalah -280 kJ/mol . Hal ini menunjukkan terdapat energi penstabilan pada benzena. Fenomena panjang ikatan dan energi penstabilan pada benzena terjadi karena adanya pergeseran/delokalisasi elektron ikatan pi pada benzena. Peristiwa ini disebut peristiwa resonansi. Dengan adanya resonansi maka benzena mempunyai bentuk-bentuk resonansi.

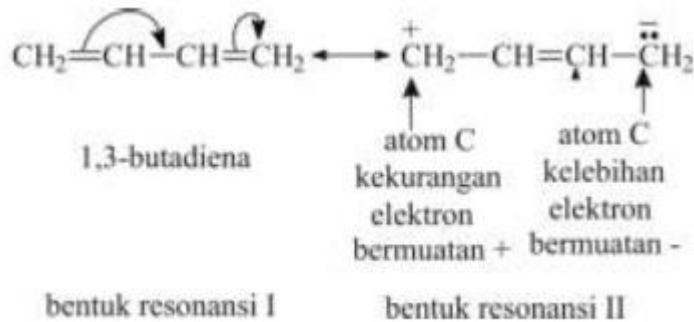


Gambar 1.13.

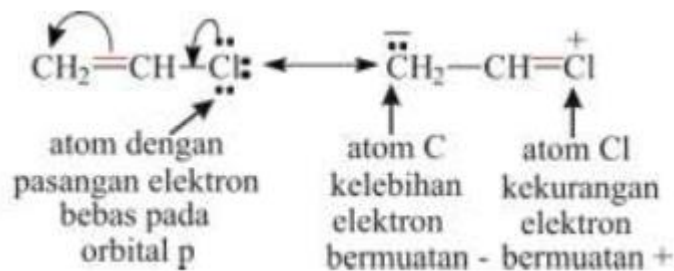
Resonansi pada Benzena

Elektron yang dapat terdelokalisasi tidak hanya elektron ikatan pi tetapi juga pasangan elektron bebas pada atom yang terikat pada atom yang mengandung ikatan rangkap. Molekul yang dapat mengalami delokalisasi pasangan elektron.

1. Molekul dengan ikatan rangkap/rangkap tiga yang terkonjugasi (ikatan rangkap yang terselang ikatan tunggal).



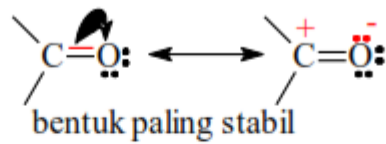
2. Molekul dengan ikatan rangkap/rangkap tiga terkonjugasi dengan orbital p dari atom sebelahnya.



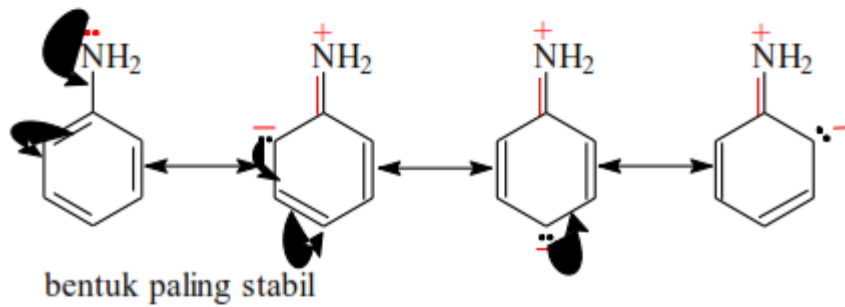
Aturan pada penulisan resonansi:

1. Struktur resonansi hanya penulisan di atas kertas kerja
2. Yang terdelokalisasi hanya elektron, posisi inti atom tidak berubah.
3. Struktur resonansi harus sesuai dengan struktur Lewis.
4. Energi dari molekul sesungguhnya lebih kecil daripada energi struktur resonansi.
5. Struktur resonansi stabil memberikan sumbangan terbesar pada struktur hibrida.
6. Struktur dengan ikatan kovalen lebih banyak merupakan struktur stabil.
7. Struktur dengan semua atomnya memenuhi hukum oktet merupakan struktur stabil.
8. Semua atom pada struktur resonansi terletak pada bidang planar.
9. Struktur resonansi dengan muatan negatif pada atom dengan keelektronegatifan tinggi lebih stabil daripada struktur resonansi dengan muatan negatif pada atom dengan keelektronegatifan rendah.
10. Pembagian muatan menurunkan kestabilan struktur resonansi. Contoh lain peristiwa resonansi.

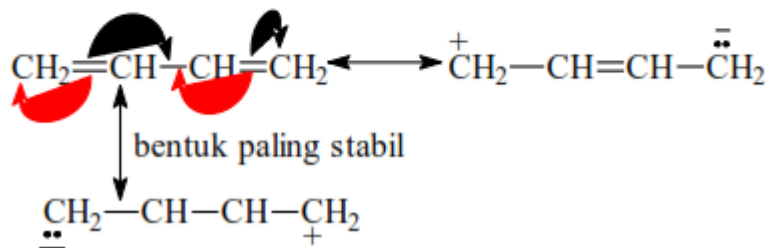
a. Resonansi pada gugus karbonil.



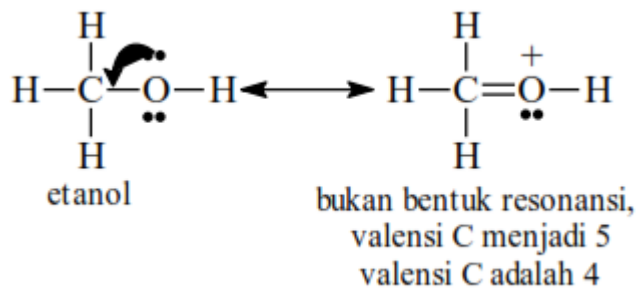
b. Resonansi pada amino benzena (anilin).



c. Resonansi pada 1,3-butadiena.

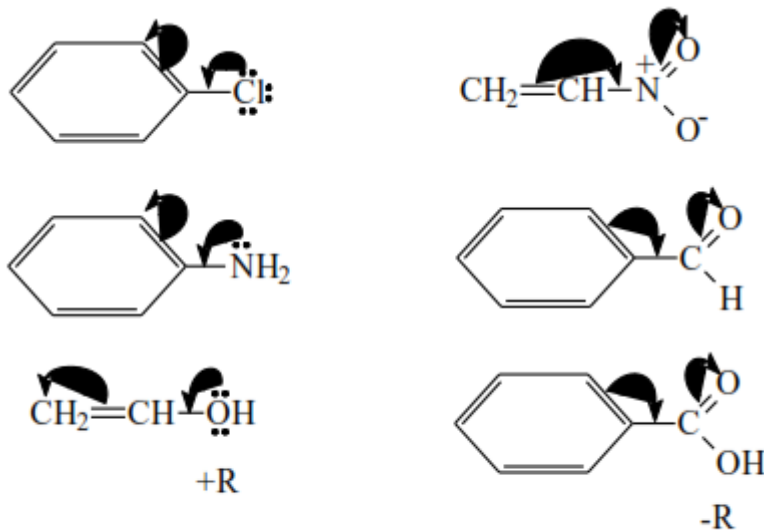


Bentuk-bentuk paling stabil di atas adalah bentuk resonansi dengan ikatan kovalen lebih banyak dan semua atomnya memenuhi hukum oktet (setiap atom mempunyai/dikelilingi delapan elektron). Molekul etanol mempunyai atom oksigen yang memiliki dua pasang elektron bebas. Apakah molekul etanol dapat mempunyai bentuk resonansi?



Dari uraian di atas dapat disusun konsep/definisi tentang proses resonansi. Resonansi adalah pergeseran/delokalisasi pasangan elektron pada orbital pi (π) dan atau pasangan elektron bebas di antara atom-atom yang berdampingan. Dengan adanya resonansi ini, struktur molekul dapat mempunyai bentuk-bentuk resonansi. Struktur molekul yang sesungguhnya adalah struktur di antara bentuk-bentuk resonansi yang terjadi (hibrida resonansi), makin banyak bentuk resonansinya makin stabil senyawanya. Efek resonansi (R) disebut juga efek mesomeri (M). Seperti halnya efek induksi, efek resonansi juga terdiri dari efek resonansi positif (+R/+M) dan efek resonansi negatif (-R/-M).

Gugus/atom dikatakan mempunyai efek +R/+M jika arah pergeseran elektron menjauhi gugus/atom tersebut (gugus/atom memberikan elektron). Bila pergeseran elektronnya menuju gugus/atom (gugus/atom menarik elektron) maka gugus/atom tersebut mempunyai efek resonansi negatif (-R/-M).



Gambar 1.14.
Gugus dengan +R dan -R

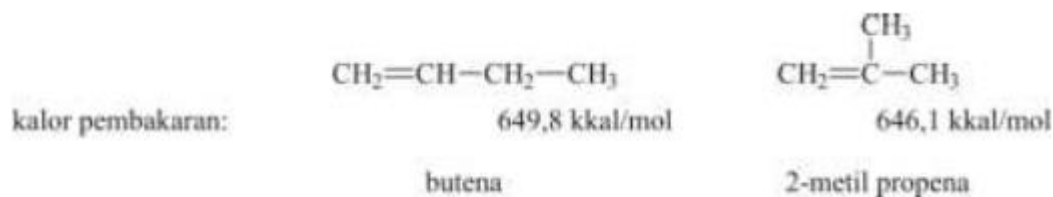
Berikut gugus-gugus yang memiliki +R dan -R.

Tabel 1.3.
Gugus dengan +R dan -R

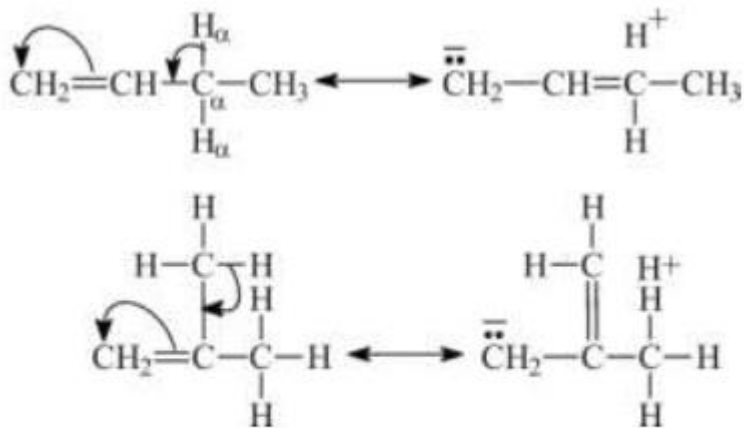
+R	-R
-F	-C≡N
-Cl	-C=O
-Br	
-I	-NO ₂
-OH	
-OR	-SO ₂ H
-NH ₂	
-SR	

D. HIPERKONJUGASI

Dari data kalor pembakaran dua senyawa alkena di bawah ini, dapat diperkirakan perbandingan kestabilan kedua senyawa tersebut.

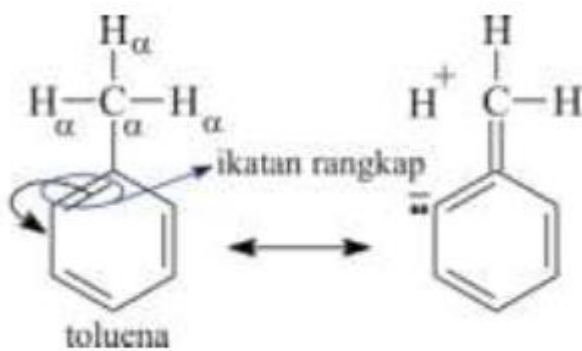


Jenis dan jumlah ikatan pada butena dan 2-metil propena adalah sama, tetapi kalor pembakaran 2-metil propena lebih kecil daripada kalor pembakaran butena. Berarti 2-metil propena lebih stabil daripada butena. Faktor apa yang mempengaruhi perbedaan kestabilan kedua senyawa alkena di atas? Tentunya bukan efek resonansi, karena ikatan rangkap pada kedua senyawa alkena di atas tidak terkonjugasi dan tidak berdampingan dengan atom yang mempunyai pasangan elektron bebas. Perbedaan kestabilan pada kedua senyawa alkena di atas dapat dijelaskan dengan konsep hiperkonjugasi. Menurut Baker dan Nathan (Asep K, 1995), ikatan C-H dan gugus alkil mempunyai sedikit kemampuan untuk melepaskan elektron seperti gugus tak jenuh.



Gambar 1.15.
Hiperkonjugasi pada butena dan 2-metilpropena

Hiperkonjugasi di atas terjadi karena adanya delokalisasi elektron sigma (σ) antara C_{α} dan H_{α} . C adalah atom C yang berdampingan dengan C yang berikatan rangkap, sedangkan H_{α} C_{α} adalah atom H yang terikat pada atom C. Pada butena hanya terdapat 2 atom H yang mungkin mengalami hiperkonjugasi, sedangkan pada 2-metilpropena terdapat 6 atom H_{α} . Makin banyak kemungkinan hiperkonjugasinya maka senyawa alkena semakin stabil. Gugus alkil yang terdapat pada cincin aromatik juga dapat mengalami hiperkonjugasi.



Gambar 1.16.
Hiperkonjugasi pada Toluena

Alkuna

Alkuna merupakan senyawa hidrokarbon tak jenuh yang memiliki 1 ikatan rangkap 3 ($-C\equiv C-$), rumus kimianya C_nH_{2n-2} . Sifat-sifatnya sama dengan Alkena namun lebih reaktif. Tata namanya juga sama dengan Alkena hanya akhiran **-ena** diganti **-una**

Kegunaan Alkuna sebagai:

- o Etuna (asetilena = C_2H_2) digunakan untuk mengelas besi dan baja
- o Untuk penerangan
- o Sintesis senyawa lain

Deret alkana	Rumus molekul	Rumus struktur
Etuna	C_2H_2	$CH\equiv CH$
Propuna	C_3H_4	$CH\equiv C-CH_3$
1-Butuna	C_4H_6	$CH\equiv C-CH_2-CH_3$
1-Pentuna	C_5H_8	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_3$
1-Heksuna	C_6H_{10}	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$
1-Heptuna	C_7H_{12}	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$
1-Oktuna	C_8H_{14}	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$
1-Nonuna	C_9H_{16}	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$
1-Dekuna	$C_{10}H_{18}$	$CH\equiv C-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_3$

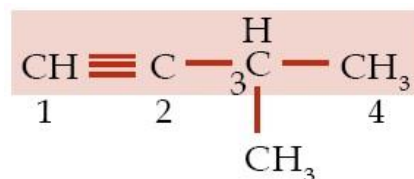
Gambar. Deret homolog alkuna

Tata Nama Alkuna:

- o Rantai utama harus terpanjang dan mengandung ikatan rangkap
- o Nomor ikatan rangkap sekecil-kecilnya
- o Rantai utama diberi nama dengan akhiran una
- o Jika terdapat cabang, berilah nama cabang dengan alkil sesuai dengan jumlah atom C cabang tersebut. Jika terdapat lebih dari satu cabang, aturan penamaan sesuai dengan aturan tata nama alkana
- o Urutan penamaan: nomor cabang – nama cabang – nomor rangkap – rantai induk

Contoh soal dan pembahasan:

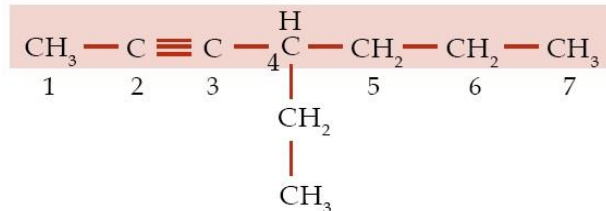
Contoh soal 1:



- o Jumlah atom C pada rantai induk = 4 dan ikatan rangkap tiga terikat pada atom C nomor 1 sehingga nama rantai induk adalah **1-butuna**.

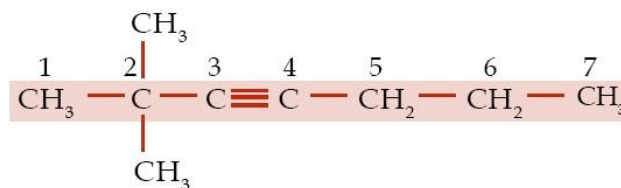
- Jumlah atom C pada rantai cabang = 1 sehingga nama rantai cabang adalah metil
- Rantai cabang terikat pada atom C nomor 3. Dengan demikian, senyawa ini memiliki nama **3-metil-1-butuna**.

Contoh soal 2:



- Jumlah atom C pada rantai induk = 7 dan ikatan rangkap tiga terikat pada atom C nomor 2 sehingga nama rantai induk adalah 2-heptuna.
- Jumlah atom C pada rantai cabang = 2 sehingga nama rantai cabang adalah etil.
- Rantai cabang terikat pada atom C nomor 4. Dengan demikian, senyawa ini memiliki nama **4-etil-2-heptuna**.

Contoh soal 3:



- Jumlah atom C pada rantai induk = 7 dan ikatan rangkap tiga terikat pada atom C nomor 3 sehingga nama rantai induk adalah 3-heptuna.
- Jumlah rantai cabang = 2 (di).
- Jumlah atom C pada setiap rantai cabang = 1 sehingga nama rantai cabang adalah metil.
- Rantai cabang terikat pada atom C nomor 2. Dengan demikian, senyawa ini memiliki nama **2,2-dimetil-3-heptuna**.

Contoh soal 4:



- Jumlah atom C pada rantai induk = 5, tidak memiliki rantai cabang, dan ikatan rangkap tiga terikat pada atom C nomor 1 dan 3 sehingga senyawa ini bernama **1,3-pentadiuna**.

5. SENYAWA RANTAI TERTUTUP (SIKLIK)

Senyawa ini mengandung satu atau lebih rantai tertutup (cincin) dan dikenal sebagai senyawa siklik atau cincin terdiri dari 2 jenis.

1. Senyawa homosiklik

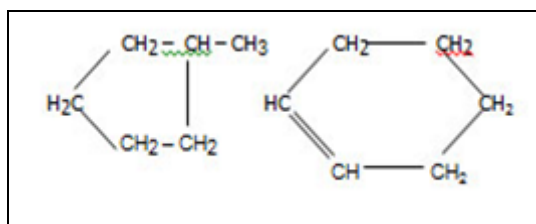
Senyawa-senyawa dimana cincin hanya terdiri dari atom karbon disebut senyawa homosiklik. Senyawa homosiklik atau karbosiklik dibagi lagi menjadi senyawa alisiklik dan senyawa aromatik.

a. Senyawa alisiklik

Sebuah cincin beranggotakan tiga atau lebih atom karbon menyerupai senyawa alifatik seperti dalam senyawa homosiklik disebut senyawa alisiklik. Hidrokarbon alisiklik jenuh memiliki rumus C_nH_{2n} . Contoh senyawa alisiklik adalah siklopropana, siklobutana, sikloheksena

b. Senyawa aromatik

Senyawa ini mengandung cincin benzena yaitu sebuah cincin dari enam atom karbon dengan ikatan ganda dan tunggal yang berselang-seling. Disebut senyawa aromatik karena banyak dari mereka yang memiliki bau yang harum.



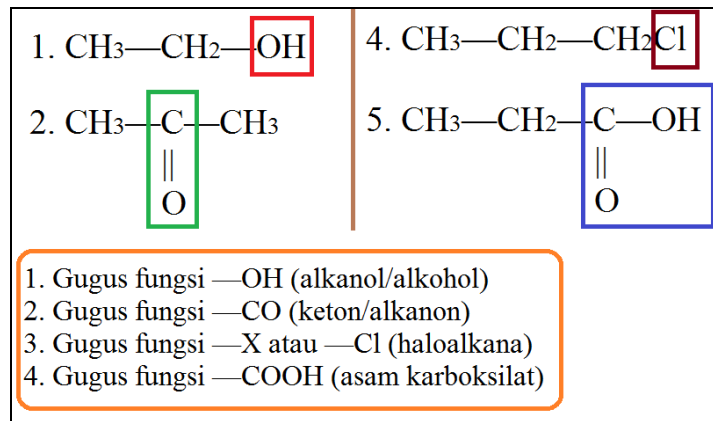
2. Senyawa heterosiklik

Ketika lebih dari satu jenis atom berada dalam satu senyawa cincin, mereka dikenal sebagai senyawa heterosiklik. Dalam senyawa ini umumnya satu atau lebih atom unsur seperti nitrogen (N), oksigen (O), atau sulfur (S) ada didalam cincin. Atom selain karbon yaitu N, O atau S yang ada didalam cincin disebut heteroatom. Senyawa seterosiklik dengan lima dan enam atom disebut sebagai heterosiklik beranggota lima dan enam. Contohnya adalah piridin, furan, tiofen, pirol.

Senyawa heterosiklik selanjutnya dapat diklasifikasikan sebagai monosiklik, bisiklik dan trisiklik tergantung pada jumlah atom penyusun atom satu, dua atau tiga. Banyak cara menggolong-golongkan senyawa organik. Klasifikasi berikut hanya untuk memberikan gambaran jenis senyawa organik berdasarkan unsur pembentuknya.

6. GUGUS FUNGSI

Atom atau kelompok atom yang paling menentukan sifat suatu senyawa dan merupakan ciri khas dari suatu deret homolog kimia karbon disebut gugus fungsi. Jika etana (C_2H_6) memiliki deret homolog alkana, dan satu atom H-nya digantikan dengan gugus alkohol ($-OH$) maka menjadi C_2H_5OH . Maka, akan berdampak pada perubahan sifat senyawa (fisis dan kimia) dari etana ke etanol (C_2H_5OH). Kesimpulan: gugus fungsi akan membuat sifat dan struktur alkana berubah, tetapi masih dalam satu deret homolog.



- Gugus fungsi —OH (alkohol atau alkanol)**
Pada pembahasan di atas etana berbeda dengan etanol. Etanol termasuk ke dalam gugus alkohol karena mempunyai gugus fungsi —OH dalam rumus kimianya ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$)
- Gugus fungsi —O— (eter atau alkoksialkana)**
Disebut alkoksialkana karena penggabungan dari kata: Al , oksi, alkana.
- Gugus fungsi —CHO (aldehida atau alkanal)**
Disebut alkanal karena mempunyai gugus mirip dengan alkohol dan asam karboksilat, ada OH dan COOH-nya. Aldehida terdapat dalam formalin dan pengawetan mayat
- Gugus fungsi —CO— (keton atau alkanon)**
Gugus fungsi ini disebut keton karena mengandung atom karbon dan oksigen berjumlah satu (1). Karbon mewakili huruf Ke, dan oksigen mewakili huruf ton dalam nama turunan alkana keton.
- Gugus fungsi —COOH (asam karboksilat atau asam alkanoat)**
Turunan alkana yang dalam tata nama senyawa menggunakan nama depan asam. Contohnya CH_3COOH dalam asam cuka
- Gugus fungsi —COOR (ester atau alkil alkanoat)**
Disebut alkil alkanoat karena R mewakili alkil, dan COO mewakili alkanoat dalam gugus fungsinya. Ester tidak sama dengan eter.
- Gugus fungsi —X (haloalkana atau alkil halida)**
Turunan alkana satu ini mempunyai nama yang unik yaitu haloalkana. Gugus X dalam turunan alkana ini adalah atom-atom halogen (golongan VIIA). Alkil halida disebut juga **monohaloalkana**.