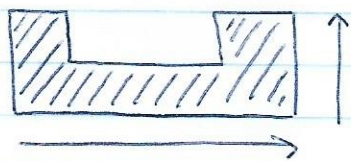


eletronegatividade

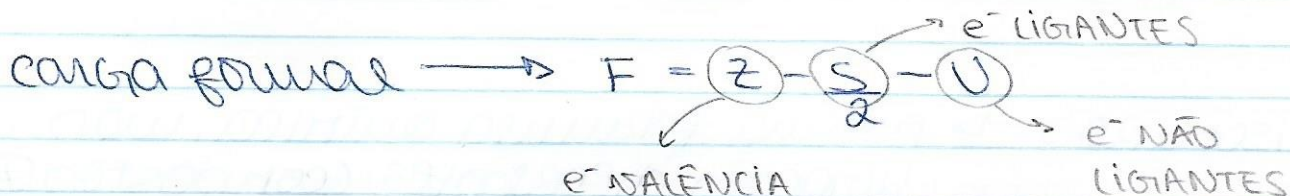


- ⊕ caráter de lig. iônica
- ⊕ diferença de eletroneg.

NOTA estabelecem-se ligações iônicas entre elementos muito afastados na tabela p.
(ex: $\text{CH}_3^+ \text{Li}^-$)

exceções à regra do octeto

- ↳ octeto incompleto (B, Be, H)
- ↳ octeto expandido (S, P)

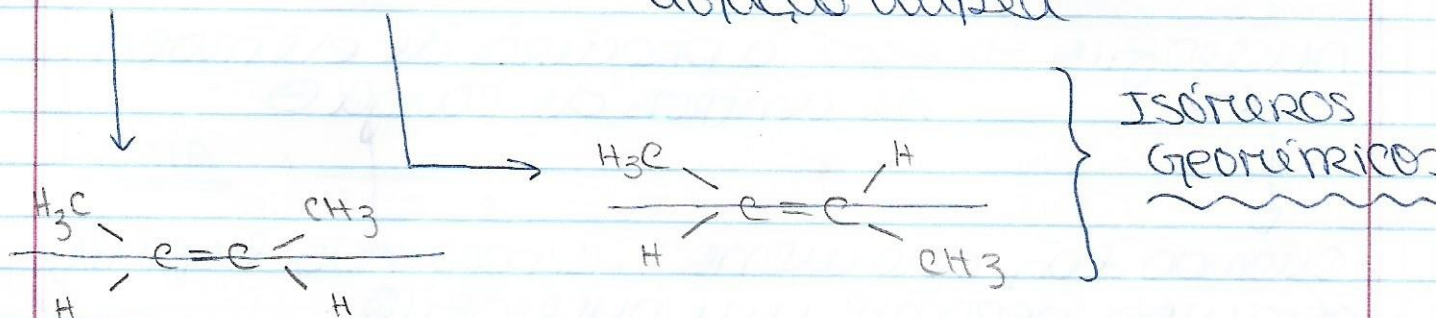


benzeno ou grupo substituinte \rightarrow fenilo

NOTA nos grupos funcionais, a terminação fica no meio / fim da palavra
(ex: propanotriol)

quando os grupos funcionais estão no meio da cadeia.

cis e trans \rightarrow relativamente à ligação dupla



E \rightarrow ⊕ prioridade em lados opostos
Z \rightarrow ⊕ prioridade em lados iguais

ponto de ebulição

- ↳ + linear (cadeia) → \ominus
- + ramificada (cadeia) → \ominus
- + peso molecular → \ominus
- + fortes ligações moleculares → \ominus

pontes de hidrogénio $\begin{pmatrix} \text{N-H} \\ \text{O-H} \\ \text{F-H} \end{pmatrix}$

estereocentro → 1 átomo de carbono ligado a 4 substituintes diferentes.

isómeros → mesma fórmula química, mas ligações diferentes (compostos \neq s)

⚠ diastereómeros → \neq do que um centro quiral

Bromo, cloro, flúor, iodo → halógenos

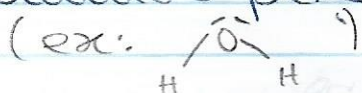


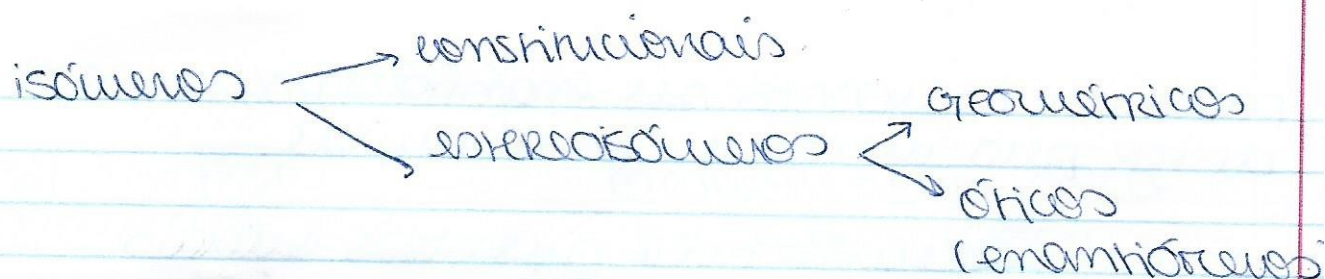
quanto \oplus prótons do grupo funcional (C=O-OH), \oplus ácido

nucleófilo → está à procura de eletrões
(-)
de centros de carga \ominus



quando há, pelo menos, 1 par não ligante, estamos perante um nucleófilo.





NOTA ligações entre metais e não metais são geralmente iônicas.

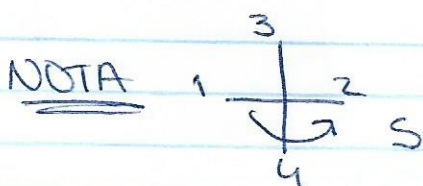
híbridos de ressonância
↳ só pode ter 1 operação

ex: $O^- - C \equiv O^+ \leftarrow \text{ERRADO}$
 $O - C^+ - O^- \leftarrow \text{ERRADO}$

- sp^3 tetraédrica $\rightarrow 109^\circ \rightarrow$ sem pares não ligantes
 $\rightarrow 107^\circ \rightarrow 1$ par não ligante
 $\rightarrow 105^\circ \rightarrow 2$ pares não ligantes
- sp^2 triangular plana $\rightarrow 120^\circ$
- sp linear $\rightarrow 180^\circ$

—//—

ordem de prioridade \rightarrow ordenar por \ominus número atômico



para um composto ser enantiômero, tem de ter pelo menos 1 centro quiral.

Se uma molécula tiver n centros quirais tem 2^n estereoisômeros.

RS / SR \rightarrow enantiômeros

SS / RR \rightarrow diastereômeros

* FAZER TP2!

~~Halógenos de alquila terciários reagem \oplus rapidamente que os secundários.~~

Em SN_1 , os halógenos de alquila terciários reagem \oplus rapidamente que os secundários

- SN_1 há racemização
- SN_2 há inversão da configuração

Em SN_2 , os halógenos de alquila primários reagem \oplus rapidamente que os secundários.

\oplus eletronegatividade \rightarrow \oplus estabilidade

quando pede para explicar o processo

\hookrightarrow Mecanismo (SN_1 / SN_2)

\hookrightarrow Tipo de Halógeno

\hookrightarrow Nucleófilo

\hookrightarrow Solvente (prótico / aprótico)

ACN \rightarrow APRÓTICO

DMSO \rightarrow APRÓTICO

DMF \rightarrow APRÓTICO