

QUÍMICA

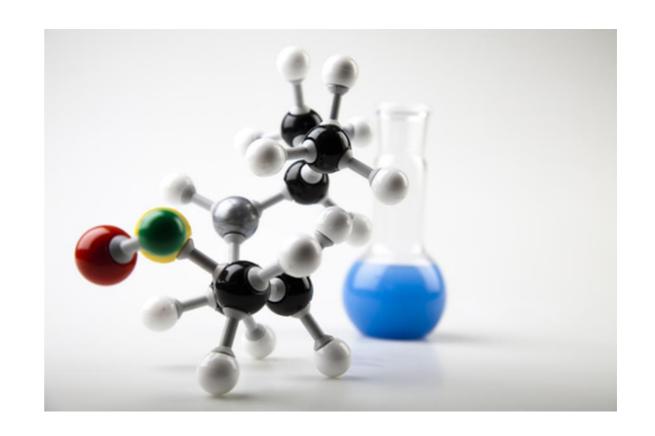
Lucas Scalioni

Química Orgânica Funções Orgânicas

Funções Orgânicas

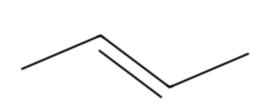
As funções orgânicas são grupos de compostos orgânicos que possuem propriedades químicas semelhantes em razão da presença do mesmo grupo funcional em sua estrutura.

As semelhanças dos compostos orgânicos são resultado de grupos funcionais, que os caracterizam e nomeiam as substâncias de forma específica.

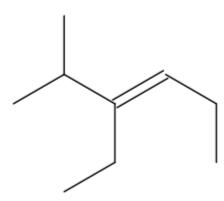


Função Orgânica: Hidrocarbonetos

- Grupo Funcional: Possui somente átomos de carbono e hidrogênio: C, H;
- Nomenclatura: + O
- Exemplos: Metano, butano, eteno (etileno) e etino (acetileno).





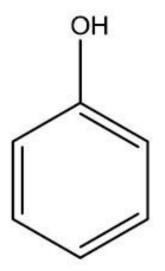


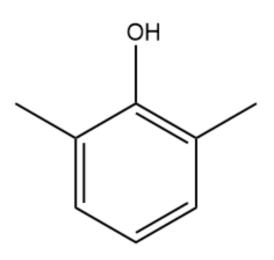
Função Orgânica: Álcoois

- Grupo Funcional: Possui a hidroxila ligada a um carbono saturado: OH
- Nomenclatura: + OL
- Exemplos: Metanol, etanol e propanol.

Função Orgânica: Fenóis

- Grupo Funcional: Possui a hidroxila (OH) ligada a um carbono insaturado de um anel benzênico (núcleo aromático)
- Nomenclatura: localização do grupo OH + hidróxi + nome do aromático
- Exemplos: benzenol e 1-hidroxi-2-metilbenzeno.



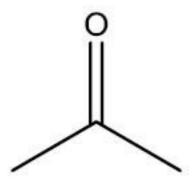


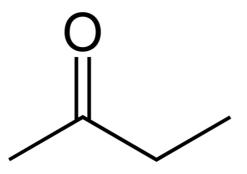
Função Orgânica: Aldeídos

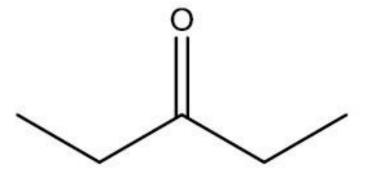
- Grupo Funcional: Possui a carbonila ligada a um hidrogênio:
- Nomenclatura: + AL
- Exemplos: Metanal (em solução aquosa é o formol) e etanal (acetaldeído).

Função Orgânica: Cetonas

- Grupo Funcional: Possui a carbonila (C=O) entre dois carbonos
- Nomenclatura: + ONA
- Exemplo: Propanona (acetona).







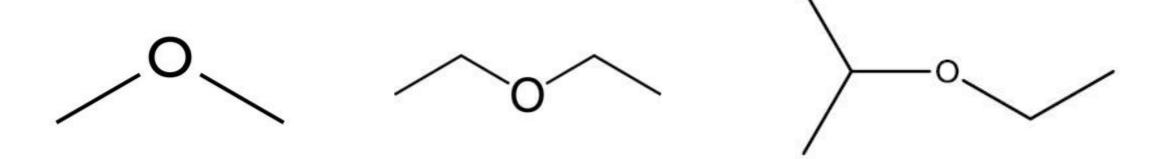
Função Orgânica: Ácidos carboxílicos

- Grupo Funcional: Possui a carbonila (C=O) ligada a um grupo hidroxila (OH) grupo carboxila:
- Nomenclatura: + OICO
- Exemplos: Ácido metanoico (ácido fórmico) e ácido etanoico (ácido acético que forma o vinagre).

4 - etil - hexanal

Função Orgânica: Éteres

- Grupo Funcional: Possui o oxigênio (-O-) entre dois carbonos
- Nomenclatura: grupo menor + OXI + hidrocarboneto de radical maior
- Exemplos: metoxietano e etoxietano.

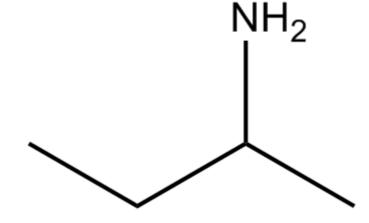


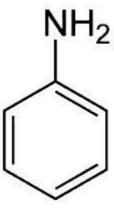
Função Orgânica: Ésteres

- Grupo Funcional: Deriva dos ácidos carboxílicos, em que há a substituição do hidrogênio da carboxila (COOH) por algum grupo orgânico
- Nomenclatura: + ATO / de / + ILA
- Exemplos: Etanoato de pentila (aroma de banana), butanoato de etila (aroma de morango) e etanoato de isopentila (aroma de pera).

Função Orgânica: Aminas

- Grupo Funcional: Deriva da substituição de um ou mais hidrogênios do grupo amônia (-NH-) por cadeias carbônicas
- Nomenclatura: + AMINA
- Exemplos: Metilamina, etilamina e trimetilamina.



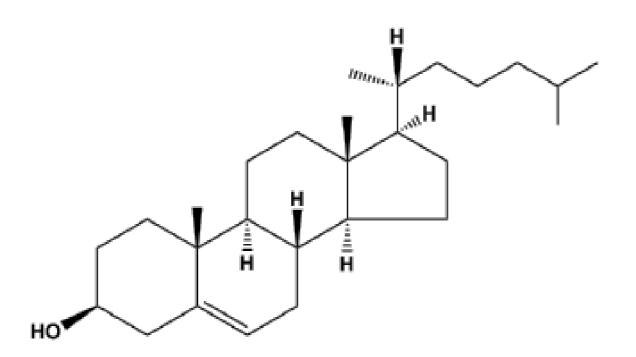


Função Orgânica: Amidas

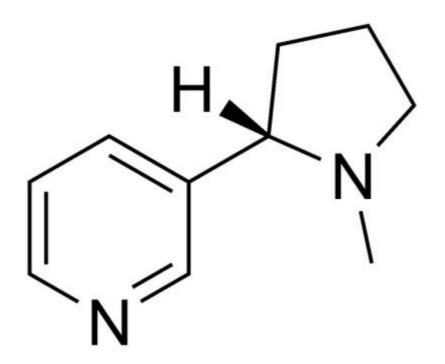
- Grupo Funcional: Deriva teoricamente da amônia pela substituição de um de seus hidrogênios por um grupo acila
- Nomenclatura: + AMIDA
- Exemplos: metanamida e etanamida.

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

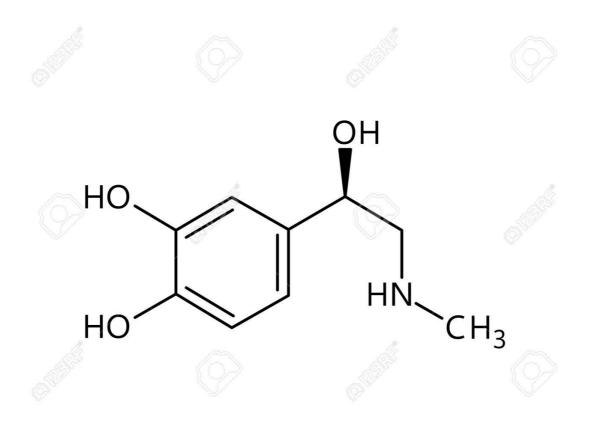
Função orgânica	Grupo funcional	Exemplos
Hidrocarboneto	c _x H _y	H ₃ C—CH ₃ HC≡CH Etano Etino ou acetileno
Álcool	C OH	H ₃ C—CH ₂ Etanol
Enol	с=с	H ₂ C=CH Etenol
Fenol	ОН	H ₃ C Orto-hidroxi-tolueno (orto-cresol)
Aldeído	O H	H ₃ C—C Etanal ou etanaldeído (aldeído acético)
Cetona		H ₃ C CH ₃ Propanona (acetona)
Ácido carboxílico	ОН	H ₃ C—c Etanoico (ácido acético)
Éter	>ç^°-ç<	H ₃ C CH ₂ CH ₃ Dietil-éter (etóxi-etano)
Éster de ácido carboxílico	_c/	H ₃ C—C Etanoato de metila



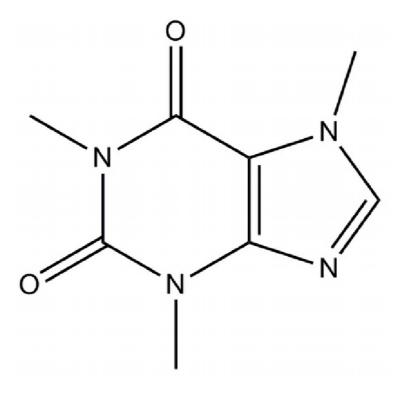
colesterol



nicotina



adrenalina



cafeína

aspartame