
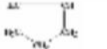

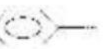
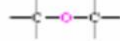
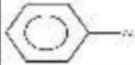
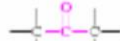


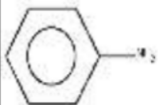


TABELA DAS FUNÇÕES ORGANICAS

classe	descrição	Fórmula geral	nomenclatura	exemplos
	FUNÇÕES	HIDROCARBONETO		
ALCANOS	Apresentam cadeia carbônica aberta e saturada.	C_nH_{2n+2}	pref. + -an + -o	CH ₄ metano
ALQUENOS ou ALCENOS	Apresentam cadeia carbônica aberta, contendo uma dupla ligação.	C_nH_{2n}	pref. + -en + -o	C ₂ H ₄ eteno
ALQUINOS ou ALCINOS	Apresentam cadeia carbônica aberta, contendo uma tripla ligação.	C_nH_{2n-2}	pref. + -in + -o	C ₂ H ₂ etino
ALCADIENOS	Apresentam cadeia carbônica aberta, contendo duas duplas ligações.	C_nH_{2n-2}	pref. + -dien + -o	H ₂ -C=C-C=CH ₂ butdieno
CICLOALCANOS ou CICLANOS	Apresentam cadeia carbônica fechada e saturada.	C_nH_{2n}	ciclo + pref. + -an + -o	 ciclohexano
CICLOALQUENOS (CICLENO)	Apresentam cadeia carbônica fechada, contendo uma dupla ligação no anel.	C_nH_{2n-2}	Ciclo + pref. + en + -o	 ciclopenteno
ARENO(HIDROCARBONETO AROMÁTICO)	Apresentam pelo menos um anel benzênico.	-----	nomes especiais (Não seguem as regras.)	 benzeno
	FUNÇÕES	HIDROXILADAS		
ÁLCOOIS	Apresentam o grupo -OH (hidroxila) ligado a carbono saturado .	R - OH	pref. + -an + -ol, -diol	-OH
FENÓIS	Apresentam a hidroxila ligada a um carbono do anel Aromático.	Ar - OH	hidróxi + nome do aromático	 Hidroxi-benzeno
ENOL	Apresenta dupla ligação mais uma carboxila ligadas ao	=C OH	pref. + -en + -ol	H ₂ C = C - OH H

	carbono			etenol ou álcool vinílico
		FUNÇÕES CARBONILADAS		
ÉTERES	Apresentam um heteroátomo de Oxigênio entre 2 carbonos na molécula.	$R - O - R_1$	pref. + -en + -ol	
ALDEÍDOS	Apresentam o grupo aldoxila .	-CHO	pref. + -an + -al, -dial	
CETONAS	Apresentam o grupo carbonila ligado a 2 átomos de carbono.	$\begin{array}{c} O \\ \\ R - C \\ \\ R_1 \end{array}$	pref. + -an + -ona	 $H - C - C(=O) - CH_3$ propanona
		FUNÇÕES CARBOXILADAS		
ÁCIDOS CARBOXÍLICOS	Apresentam o grupo carboxila .	$R - COOH$	pref. + -an + -óico	 Acido benzoico
ÉSTERES	Apresentam o grupo funcional ao lado.	$\begin{array}{c} O \\ \\ R - C \\ \\ O - R_1 \end{array}$	nome oficial do ácido (-ato) + radical orgânico	
HALETO DE ACILA	São derivados de um Ácido Carboxílico pela substituição do grupo (OH) por halogênio (X = F, Cl, Br ou I)		halogênio (-eto) + nome do radical acila	
SAL ORGANICO			nome oficial do ácido (-ato) + metal ou NH	
ANIDRIDO	São compostos resultantes da desidratação dos ácidos carboxílicos e bem mais reativos que os ácidos que o deram origem		anidrido + nome oficial do ácido	

	FUNÇÕES	HALOGENADAS		
HALETO DE AQUILA	São derivados de um hidrocarboneto pela substituição de um hidrogênio por halogênio (X = F, Cl, Br ou I)	R - X	halogênio + nome do HC correspondente	H ₃ C - Cl clorometano
COMPOSTO DE GRINGNARD	São compostos orgânicos que apresentam metais ligados ao Carbono	R - Mg - X	halogênio (-eto) + radical + magnésio	H ₃ C - MgCl Cloreto de metilmagnésio
	FUNÇÕES	NITROGENADAS		
AMINA	Podem ser considerados como derivados da amônia (NH ₃), substituindo os grupos de hidrogênio por outros grupos	R - NH ₂	radical + amina ou HC + amina	 fenilamina
AMIDA	Apresentam cadeia carbônica aberta, contendo um grupo carbonílico ligado ao nitrogênio.	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{R} - \text{C} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Nome oficial do ácido, trocando -óico por amida	CH ₃ CO - NH ₂ etanamida ou acetamida
NITRILA	Apresentam cadeia carbônica aberta, contendo uma tripla ligação.	R - CN	nome HC + nitrila	H ₃ C - CN etanonitrila cianeto de metil
NITROCOMPOSTOS	Apresentam o grupo nitro -NO ₂ .	R - NO ₂	nitro- + nome do HC	H ₃ C - NO ₂ nitrometano