

O PLANC

Ac

ACTÍNIO 1.00

PROTACTÍN 231.04

URÂNIO

ACTINÍDEOS

Massa Atômica





Fm

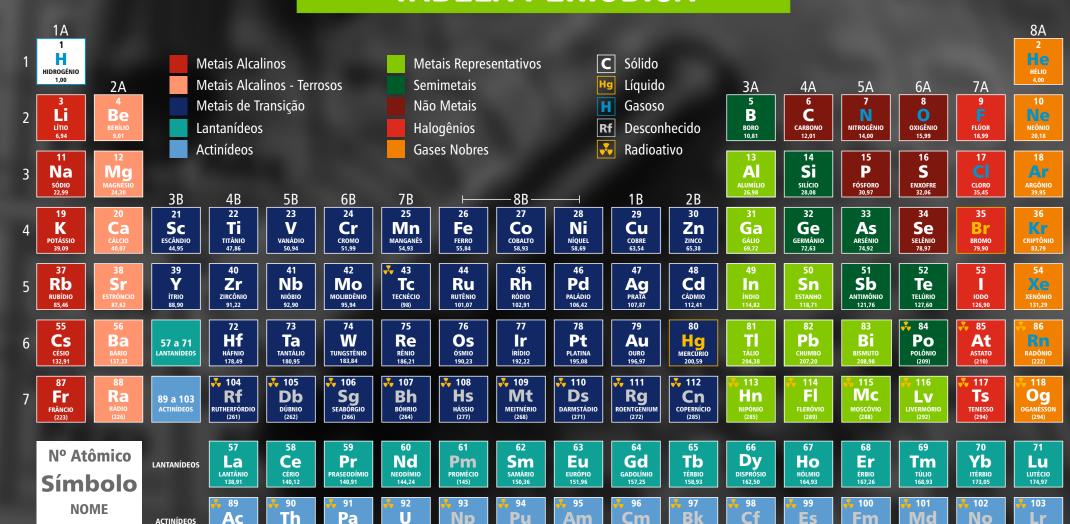
EINSTÊNIO



Lr

LAURÊNCIO

TABELA PERIÓDICA



Иp

Pu

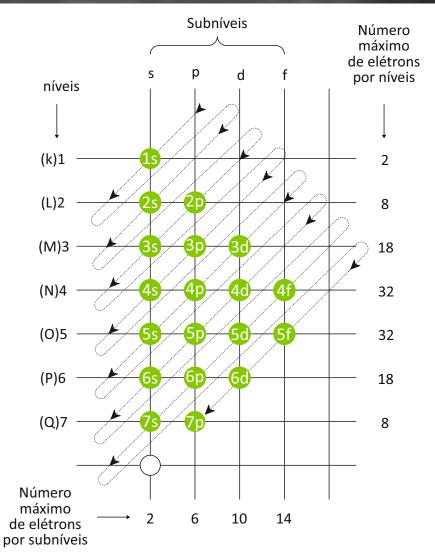
Cm

BERQUÉLIO (247)

CALIFÓRNI

Am

DISTRIBUIÇÃO PELO DIAGRAMA DE PAULING



Fluxo espontâneo de elétrons Fluxo de elétrons forçado pelo gerador Na pilha Funcionamento espontâneo $\begin{array}{c} E^{\circ}_{\text{un}}=-0.76 \text{ V} \\ \text{Polo (+)} \end{array}$ Polo (+) Polo (-) = Anodo \Rightarrow Oxidação Polo (+) = Catodo \Rightarrow Redução espontâneo $\begin{array}{c} AE^{\circ}_{\text{ins}}=(+0.34)\cdot(-0.76)=+1.10 \\ \text{Reação espontânea} \end{array}$ Reação forçada

FUNÇÕES ORGÂNICAS

FUNÇÃO		GRUPO FUNCIONAL	EXEMPLOS	FÓRMULA GERAL
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,			S (contém apenas C e H)	
Alcano		Só ligações simples	CH ₃ - CH ₃ - CH ₃	C_nH_{2n+2}
Alceno		Uma ligação dupla	$CH_2 = CH - CH_3$	C_nH_{2n}
Alcino		Uma ligação tripla	$HC \equiv C - CH_3$	C _n H _{2n-2}
Ciclano		Cíclico/ligações simples	CH ₂ - CH ₂ CH ₂	C_nH_{2n}
Aromático		Anel benzênico		variável
		FUNÇÕES HALOGE	ENADAS (X = F, Cl, Br, I)	
Haleto de alquila		X	$CH_3 - CH_2 - CI$	R - X
Haleto de arila		X	⟨O⟩−cı	Ar - X
FUNÇÕES OXIGENADAS				
Álcool		— OH (ligado a carbono saturado)	$CH_3 - CH_2 - OH$	R - OH
Fenol		OH (ligado a carbono aromático)	—он	Ar - OH
Éter		-0-	$CH_3 - O - CH_2 - CH_3$	R - O - R'
COMPOSTOS	Aldeído	-c ^H O	$CH_3 - C \stackrel{\bigcirc}{\downarrow} H$	$R - C \stackrel{^{\circ}}{\sim} H$
	Cetona	- C - 0	CH ₃ -C-CH ₃	R-C-R' 0
Ácido		-c [©] OH	$CH_3 - CH_2 - C OH$	R - C = 0 ou $R - COOH$
DERIVADOS DOS ÁCIDOS	Éster	-c 0 0-	$CH_3 - C \bigcirc O$ $O - CH_2 - CH_3$	$R - C = O O - R^{1}$
	Anidrido	-c 0 -c 0 -c 0	$CH^3 - C \underset{}{\stackrel{}{\triangleright}} O$	$ \begin{array}{c} R - C > O \\ R' - C > O \\ O \end{array} $
	Cloreto de ácido (Função oxi-halogenada)	-c ^{Cl}	$CH_3 - CH_2 - C $ CI	$R - C \stackrel{\bigcirc{O}}{\sim} CI$
FUNÇÕES NITROGENADAS				
Amina		- NH ₂ - NH - N -	$\begin{aligned} CH_3 - CH_2 - NH_2 \\ CH_3 - CH_2 - NH \\ & \\ & CH_3 \\ CH_3 - N - CH_3 \\ & \end{aligned}$	R - NH ₂ R - NH R' R - N - R"
		·	CH ₃	R'
Amida		-c NH ₂	$CH_3 - C \begin{cases} O \\ NH_2 \end{cases}$	$R - C \begin{cases} O \\ NH_2 \end{cases}$
Nitrila (ou cianeto)		$-c \equiv N$	$CH_3 - CH_2 - CN$	R - CN
Isonitrila (ou isocianeto ou carbilamina		-N ≡ C	$\mathrm{CH_3}-\mathrm{CH_2}-\mathrm{NC}$	R - NC
Nitrocomposto		$-N \stackrel{\bigcirc}{\sim} 0$	CH ₃ - NO ₂	R - NO ₂