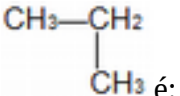
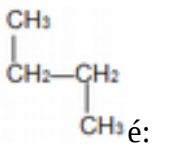





Parabens, conseguiu chegar a final, jogue mais vezes e melhore o seu conhecimento

Pergunta	Resposta
Os prefixos para 2, 4, e 6 átomos de carbono são respectivamente:	Et, But, Hex
O sufixo CORRECTO da regra de nomenclatura dos alcanos é respectivamente:	Ano
Os prefixos Pent, Hept, Oct e Dec correspondem aos seguintes números de carbono, respectivamente:	5, 7, 8, 10
Os prefixos Met, Et, Prop, Non correspondem aos seguintes números de carbono, respectivamente:	1, 2, 3, 9
O nome do composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ é o seguinte:	Propano
O nome do composto $\text{CH}_3\text{-CH}_3$ é o seguinte:	Etano
O nome do seguinte composto $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ é o seguinte:	Nonano
Heptano é nome do seguinte composto:	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
Octano é nome do seguinte composto:	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
A fórmula química do Octano é a seguinte:	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
O nome do seguinte composto C_4H_{10} é:	Butano
O formula molecular do propano é:	C_3H_8
A formula racional do pentano é a seguinte:	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
1. A fórmula geral dos alcanos é:	$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
2. Em Química, IUPAC significa:	União internacional de Química aplicada
3. É correcto afirmar que a nomenclatura IUPAC e USUAL corresponde aos seguintes nomes respectivamente:	Oficial e trivial dos compostos orgânicos
4. Para dar nome (IUPAC) aos alcanos de cadeia normal é necessário:	Aplicar a regra: prefixo + terminação 'ano'
5. Os prefixos, oct, but, et, hept, nom e met correspondem aos seguintes números:	8, 4, 2, 7, 9 e 1
6. Os nomes correctos dos radicais $\text{CH}_3\text{-}$ e $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{-}$, são respectivamente:	Metil e Etil
7. A representação correcta do radical propil é:	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{-}$
8. São exemplos de alguns prefixos usados para designar radicais na nomenclatura dos alcanos:	Met, but e pent
9. O nome do radical correspondente ao composto CH_4 é:	Metil
O butano é um composto constituído por:	Quatro átomos de carbono e 10 átomos de hidrogénio

A estrutura correcta do radical butil é:	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—}$
O nome (IUPAC) correcto do composto,  é:	Propano
O nome (IUPAC) correcto do composto  é:	Butano
Complete a seguinte equação: $\text{CH}_3\text{—CH}_3 + \text{Cl—Cl} \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—Cl} + \text{HCl}$
A reacção de combustão completa do metano é:	$\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
Complete a equação da reacção de nitração do propano: $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{—CH}(\text{NO}_2)\text{—CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Considere a frase seguinte: Na nitração, o alcano reage com _____ e um hidrogénio é substituído pelo grupo _____.	Ácido nítrico, nitro
Complete a seguinte equação: $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{—CH}(\text{SO}_3\text{H})\text{—CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Os alcinos sofrem reacções de:	Adição
A hidrogenação do acetileno forma o:	Eteno
Complete a equação da reacção de adição do Cl ao propino:  + $2\text{Cl}_2 \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{—CH}(\text{Cl}_2)\text{—CHCl}_2$
O processo de adição de água nos alcinos ocorre de maneira análoga à hidratação dos alcenos, porém, o produto - um enol - tautomeriza-se na forma cetónica ou aldeídica, dependendo da estrutura da cadeia carbónica. Complete a seguinte equação da reacção do propino com a água: 	$\text{CH}_3\text{—CH}(\text{OH})\text{=CH}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{—CO—CH}_3$
Os alcinos reagem com _____ formando _____.	Metais alcalinos, acetiletos
A reacção de combustão incompleta do etimo é:	$\text{CH}_3\text{—CH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$
Complete a equação da reacção de adição do Cl ao propino:  + $2\text{Br}_2 \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{—CH}(\text{Br}_2)\text{—CHBr}_2$
A reacção de combustão completa do propino é:	$\text{C}_3\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$