Alcenos: uma ligação dupla Descrição do Conteúdo O texto trata sobre a  
estrutura e nomenclatura dos alcenos, hidrocarbonetos de cadeia aberta que  
apresentam uma dupla ligação entre átomos de carbono. A fórmula geral dos  
alcenos é CsubnsubHsub2nsub. Exemplos e Nomenclatura O texto apresenta dois  
exemplos de alcenos: Etano Csub2subHsub4sub Propeno Csub3subHsub6sub Na  
nomenclatura dos alcenos, o prefixo corresponde ao número de átomos de  
carbono, seguido do sufixo eno. O sufixo eno indica a presença de uma dupla  
ligação entre os átomos de carbono. Nomenclatura IUPAC A nomenclatura IUPAC  
União Internacional de Química Pura e Aplicada de 1979 coloca o número  
indicativo da posição da dupla ligação antes do nome. Exemplo: 2penteno A  
nomenclatura IUPAC de 1993 coloca o número antes da partícula indicativa da  
dupla ligação. Exemplo: pent2eno. O texto recomenda utilizar a nomenclatura de  
1993. Posicionamento da Dupla Ligação Quando o alceno tem mais de 3 átomos de  
carbono, é necessário indicar a posição da dupla ligação na cadeia. Para isso,  
numerase a cadeia da extremidade mais próxima da dupla ligação. Exemplo: O  
número da dupla ligação é indicado antes do sufixo eno Se houver mais de uma  
dupla ligação, o número de cada dupla ligação é separado por hífen. Etano  
Etileno O texto menciona o etano nome usual: etileno, um alceno utilizado na  
preparação do polietileno, no amadurecimento de frutos etc. Ilustração O texto  
contém uma ilustração que representa a estrutura molecular do etano.