

Węglowodory nienasycone – alkeny i alkiny

<i>wymagania</i>				
<i>ocena dopuszczająca</i>	<i>ocena dostateczna</i>	<i>ocena dobra</i>	<i>ocena bardzo dobra</i>	<i>ocena celująca</i>
<i>Uczeń potrafi:</i>				
- definiować pojęcia: chemia organiczna, szereg homologiczny, izomery, izomeria łańcuchowa, alkeny, alkiny - podać najważniejsze zastosowania alkenów	- wyjaśnić reguły tworzenia nazw systematycznych izomerów - wyjaśnić, dlaczego alkeny są zaliczane do węglowodorów nienasyconych - określić nazwy, wzory strukturalne, półstrukturalne i sumaryczne alkenów oraz podać ich wzór ogólny - wyjaśnić, dlaczego alkiny są zaliczane do węglowodorów nienasyconych - określić nazwy, wzory strukturalne, półstrukturalne i sumaryczne alkinów oraz podać ich wzór ogólny	- przedstawić rozwój chemii organicznej, znaczenie związków organicznych i ich różnorodność - zapisać równania reakcji spalania, addycji i polimeryzacji etenu - zapisać równanie reakcji otrzymania acetylenu - określić najważniejsze zastosowania węglowodorów	- określić właściwości etenu - określić właściwości acetylenu - zapisać równania reakcji spalania i addycji dla acetylenu	- zapisywać równania reakcji spalania i addycji dla dowolnego alkenu - zapisywać równania reakcji spalania i addycji dla dowolnego alkinu - zaproponować tabelę zawierającą porównanie budowy cząsteczek węglowodorów, ich aktywności chemicznej i właściwości