

<b>Συμπληρωμένες οι αντιδράσεις τέλειας καύσης:</b>					
$\text{CH}_4 +$	$2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$\text{CO}_2 +$	$2\text{H}_2\text{O}$	Αλκάνια $\text{C}_v\text{H}_{2v+2}$
$\text{C}_2\text{H}_6 +$	$7/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO}_2 +$	$3\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_3\text{H}_8 +$	$5\text{O}_2$	$\rightarrow$	$3\text{CO}_2 +$	$4\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_4\text{H}_{10} +$	$13/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$4\text{CO}_2 +$	$5\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_5\text{H}_{12} +$	$8\text{O}_2$	$\rightarrow$	$5\text{CO}_2 +$	$6\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_6\text{H}_{14} +$	$19/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$6\text{CO}_2 +$	$7\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_v\text{H}_{2v+2} +$	$(3v+1)/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$v\text{CO}_2 +$	$(v+1)\text{H}_2\text{O}$	(γενική αντίδραση)
$\text{C}_2\text{H}_4 +$	$3\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO}_2 +$	$2\text{H}_2\text{O}$	Αλκένια $\text{C}_v\text{H}_{2v}$
$\text{C}_3\text{H}_6 +$	$9/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$3\text{CO}_2 +$	$3\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_4\text{H}_8 +$	$6\text{O}_2$	$\rightarrow$	$4\text{CO}_2 +$	$4\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_5\text{H}_{10} +$	$15/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$5\text{CO}_2 +$	$5\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_6\text{H}_{12} +$	$9\text{O}_2$	$\rightarrow$	$6\text{CO}_2 +$	$6\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_v\text{H}_{2v} +$	$3v/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$v\text{CO}_2 +$	$v\text{H}_2\text{O}$	(γενική αντίδραση)
$\text{C}_2\text{H}_2 +$	$5/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO}_2 +$	$\text{H}_2\text{O}$	Αλκίνια $\text{C}_v\text{H}_{2v-2}$
$\text{C}_3\text{H}_4 +$	$4\text{O}_2$	$\rightarrow$	$3\text{CO}_2 +$	$2\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_4\text{H}_6 +$	$11/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$4\text{CO}_2 +$	$3\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_5\text{H}_8 +$	$7\text{O}_2$	$\rightarrow$	$5\text{CO}_2 +$	$4\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_6\text{H}_{10} +$	$17/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$6\text{CO}_2 +$	$5\text{H}_2\text{O}$	-//-
$\text{C}_v\text{H}_{2v-2} +$	$(3v-1)/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$v\text{CO}_2 +$	$(v-1)\text{H}_2\text{O}$	(γενική αντίδραση)
<b>Συμπληρωμένες οι αντιδράσεις ατελούς καύσης:</b>					
$\text{CH}_4 +$	$3/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$\text{CO} +$	$2\text{H}_2\text{O}$	
$\text{CH}_4 +$	$\text{O}_2$	$\rightarrow$	$\text{C} +$	$2\text{H}_2\text{O}$	
$\text{C}_2\text{H}_6 +$	$5/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO} +$	$3\text{H}_2\text{O}$	
$\text{C}_2\text{H}_6 +$	$3/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{C} +$	$3\text{H}_2\text{O}$	
$\text{C}_2\text{H}_2 +$	$3/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{CO} +$	$\text{H}_2\text{O}$	
$\text{C}_2\text{H}_2 +$	$1/2\text{O}_2$	$\rightarrow$	$2\text{C} +$	$\text{H}_2\text{O}$	