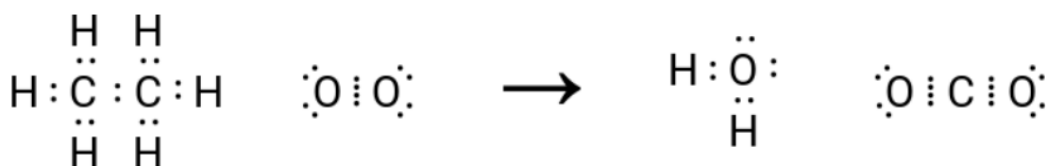
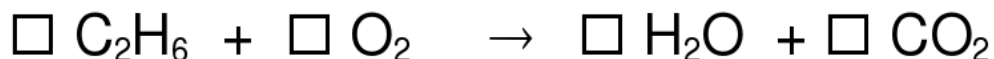


Neben dem Methan-Gas gibt es weitere Stoffe, die man als Brennstoff einsetzt, da sie ebenfalls exotherm mit Luftsauerstoff reagieren: **Ethan** ist ein gasförmiger Stoff, der dem Methan sehr ähnlich und das flüssige **Methanol**, das wie das Methan ein C-Atom besitzt und chemisch zur Gruppe der Alkohole gehört. Methanol sollte man aber nicht trinken, da es giftig ist (*wie natürlich der Ethanol auch!*).

Verbrennungs-Reaktion von Ethan:

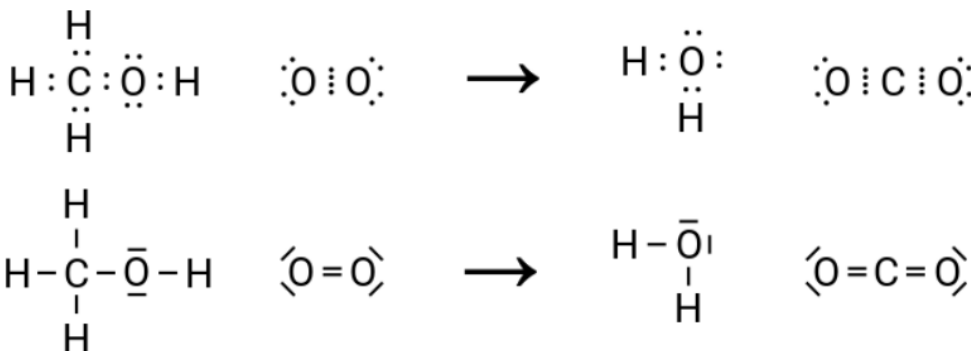
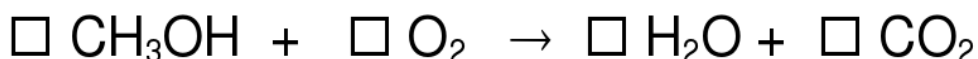


Wieviel Energie steckt in diesen Bindungen drin?

x	C-H		x	O=O	
x			x		
=	kJ/mol		+	=	kJ/mol
Summe Edukte =			kJ/mol		

x	O-H		x	C=O		
x			x			
=	kJ/mol		+	=	kJ/mol	
Summe Edukte =					kJ/mol	

Verbrennungs-Reaktion von Methanol:



Wieviel Energie steckt in diesen Bindungen drin?

x	C-H
x	
=	kJ/mol
x	C-O
x	
=	kJ/mol

x	O-H		x	O=O		
x			x			
=	kJ/mol		+	=	kJ/mol	
Summe Edukte =						kJ/mol

x	O-H		x	C=O		
x			x			
=	kJ/mol		+	=	kJ/mol	
Summe Edukte =						kJ/mol