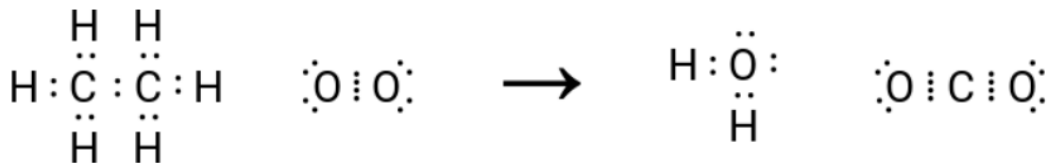
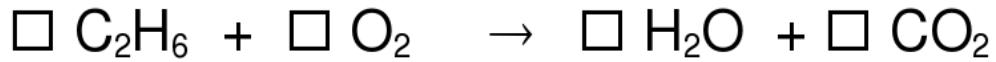


Neben dem Methan-Gas gibt es weitere Stoffe, die man als Brennstoff einsetzt, da sie ebenfalls exotherm mit Luftsauerstoff reagieren: **Ethan** ist ein gasförmiger Stoff, der dem Methan sehr ähnlich und das flüssige **Methanol**, das wie das Methan ein C-Atom besitzt und chemisch zur Gruppe der Alkohole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



Wieviel Energie steckt in diesen Bindungen drin?

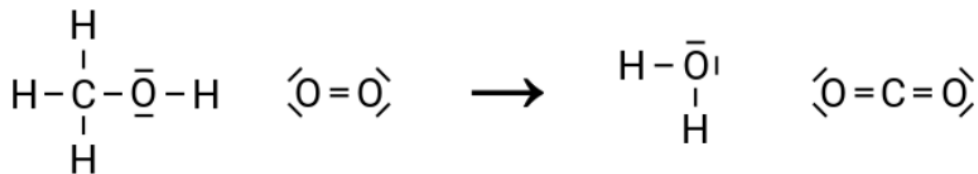
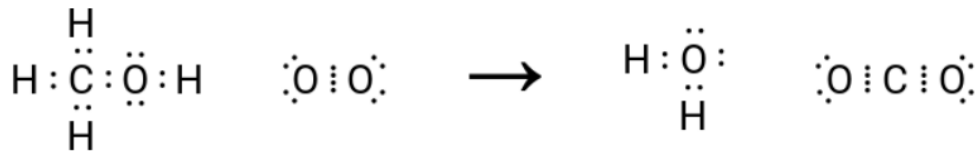
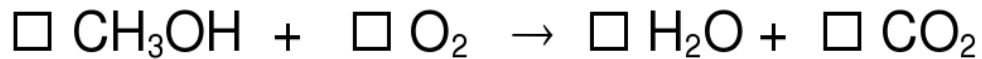
x	C-H
x	
=	kJ/mol
Summe Edukte =	

x	O=O
x	
=	kJ/mol
Summe Edukte =	

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

x	C=O
x	
=	kJ/mol
Summe Edukte =	

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	
=	kJ/mol

x	O=O
x	
=	kJ/mol

x	O-H
x	
=	kJ/mol

x	C=O
x	
=	kJ/mol

Summe Edukte =	
----------------	--

Summe Edukte =	
----------------	--