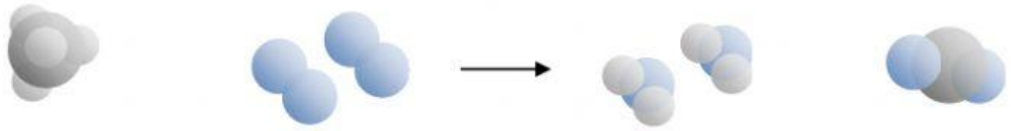
Vereinfacht lässt sich diese Oxidation als Prozess so formulieren:

Kohlenwasserstoff	+	Sauerstoff	⟶	Kohlendioxid	+	Wasser

Am Beispiel von Methan, dem einfachsten Vertreter sähe das dann so aus …

Methan	+	Sauerstoff	⟶	Wasser	+	Kohlen–dioxid
CH_4	+	$2O_2$	⟶	$2\ H_2O$	+	CO_2



weitere Beispiele:

Ergänze jeweils die kleinsten ganzen Zahlen!
Hier schreiben wir ausnahmsweise auch die „1“!

Ethan	C_2H_6	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Nonan	C_9H_{20}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Butan	C_4H_{10}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Heptan	C_7H_{16}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Propan	C_3H_8	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Oktan	C_8H_{18}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Decan	$C_{10}H_{22}$	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Pentan	C_5H_{12}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Hexan	C_6H_{14}	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2
Pentadecan	$C_{15}H_{32}$	+	O_2	⟶	H_2O	+ CO_2

LIVEWORKSHEETS