# Übungsaufgabe

* Fahrt: 600km -> 6,7l\*6 = 40,26l
* C8H18 + 12,5 02 🡪 8 CO2 + 9 H2O
* Dichte Benzin = 0,7 g/ml
* Masse von 40,26l Benzin = 0,7 g/ml \* 40260 ml = 28182 g
* Masse Benzin= 114,2 g/mol
* Menge an Benzin = 28182 g / 114,2 g/mol = 246,7 mol
* Masse CO2 = 44 g/mol
* Ausstoß an CO2 = 8 \* 246,7 mol \* 44 g/mol = 86838 g = 86,8 kg