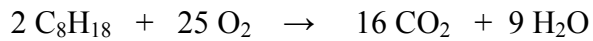
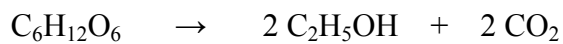


## Aufgaben zum chemischen Rechnen

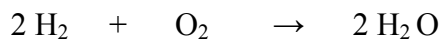
1. Ermittle die Masse des Wassers, das bei der Verbrennung von Octan unter Einsatz von 3000 ml Sauerstoff entsteht!  
Berechne auch, welches Kohlenstoffdioxid- Volumen frei wird!



2. Bei der alkoholischen Gärung entsteht aus Traubenzucker neben dem Alkohol Kohlenstoffdioxid. Berechne die Alkoholmasse, die bei der Freisetzung von 50l Kohlenstoffdioxid entsteht!



3. Welche Masse an Wasser entsteht bei der Verbrennung von 400 l Sauerstoff?



4. Wie viel Kubikmeter Luft verbraucht man bei der Freisetzung von 10 m<sup>3</sup> Schwefeldioxid bei der Verbrennung von Schwefel?



5. Berechne die notwendige Masse an Magnesium, damit durch Reaktion des Magnesiums mit Salzsäure drei Standzylinder mit je 500 ml Wasserstoff gefüllt werden können!

