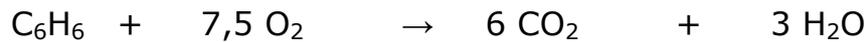
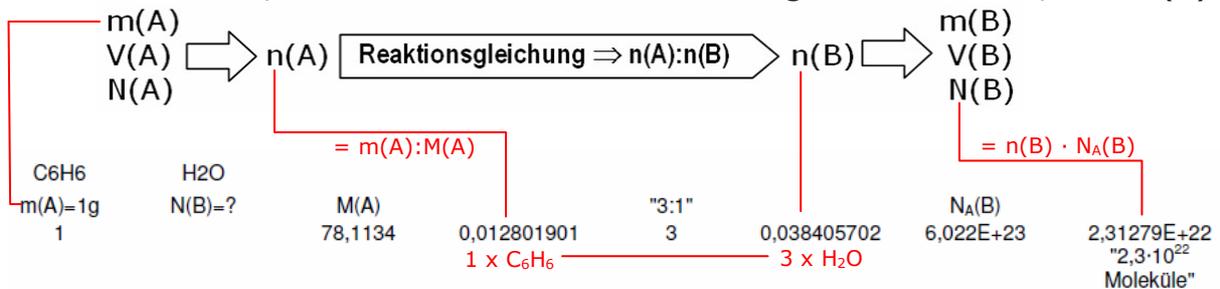


Die Methode, aufgezeigt an der Reaktion von Benzol mit Sauerstoff (A4)



Benzol C_6H_6 ist der Stoff A, dessen Menge hier als Masse $m(\text{A})$ gegeben ist
 Wasser H_2O ist der Stoff B, wo nach der Zahl der Teilchen $N(\text{B})$ gefragt ist.
 Wie bei allen Aufgaben wird zunächst die Molmenge $n(\text{A})$ berechnet,
 die Reaktionsgleichung zeigt dann das Molzahlverhältnis auf, das $n(\text{B})$
 berechnen lässt, dann errechnet man leicht die gesuchte Größe, hier $N(\text{B})$



Anmerkung:

Zur Arbeitserleichterung wurde die Tabellenkalkulation eingesetzt, da bei allen Aufgaben die gleichen Rechenschritte durchgeführt werden müssen:

(1. Spalte durch 3. Spalte → 4. Spalte, mal Verhältnis in der 5. Spalte → 6. Spalte, mal 7. Spalte → 8. Spalte, z.B:

1 : 78,1134 → 0,012801901, · 3 → 0,038405702, · 6,022 · 10²³ → 2,31279 · 10²²)