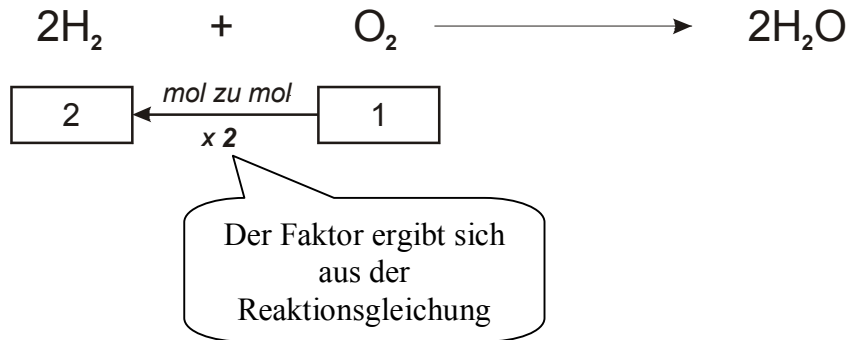


Mol zu Mol Berechnungen

Wie viel Mol flüssigen Wasserstoff muss man in eine Rakete laden, wenn man bereits ein Mol flüssigen Sauerstoff geladen hat.



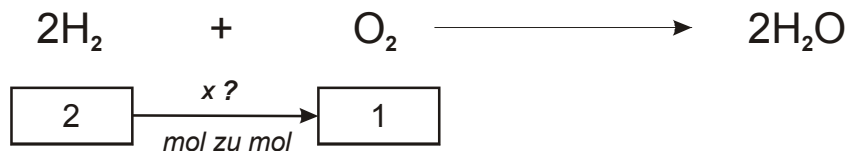
Zu einem Mol flüssigen Sauerstoff muss man zwei Mol flüssigen Wasserstoff geben, damit aller Sauerstoff zu Wasser umgesetzt werden kann.

Der Faktor, mit der man die Molmenge Sauerstoff multiplizieren muss, ist zwei. Dies gilt für beliebige Molmengen Sauerstoff.

Umgekehrt gilt: Bei zwei Mol Wasserstoff braucht man ein Mol Sauerstoff.

Übung1:

Welchen Faktor muss man einsetzen, um beliebige Molmengen von Wasserstoff in Sauerstoff umzurechnen?



Der Faktor beträgt _____ .

Übung 2: Wasserstoff und Stickstoff reagieren zu Ammoniak (NH₃).

Stelle die Reaktionsgleichung auf.

Gebe den Faktor an, mit dem man die Molmenge Wasserstoff in Molmenge Ammoniak umrechnet.

Wie viel Mol Ammoniak entstehen aus 2,5 Mol Wasserstoff? _____