



Definition:

Unter dem Mol versteht man die physikalische Größe der _____.

Sein Einheitenzeichen ist " _____ ".

Es dient der _____ bei chemischen Reaktionen.

Ein Mol eines Stoffes enthält genau 602 _____ Teilchen
($6,022\ 140\ 76 \cdot 10^{23}$).

Die _____ muss immer angegeben werden.

Es kann sich um _____, Moleküle, Ionen, Elektronen
oder Photonen handeln.

Teilchenzahl und Stoffmenge sind zueinander _____ proportional.

Formel für die Berechnung von Stoffmengen:

Die Formel für die Berechnung von Stoffmengen lautet: _____

Erklärung:

$n =$ _____

$m =$ _____ eines Stoffes

$M =$ _____ eines Stoffes

Molare Volumen und Masse:

Bei idealen Gasen beträgt das Volumen _____ Liter, für reale
Feststoffe, Flüssigkeiten und Gase ist das molare Volumen aber stoffabhängig.

Die molare Masse hingegen wird hingegen als _____ aus
Masse und Stoffmenge eines Stoffes berechnet. Sie entspricht in der Einheit
_____ der Atom- bzw. Molekülmasse eines Stoffes (atomare Masseneinheit).

Die Masse von 1 mol Wasser wird berechnet: $18 \cdot 1,6605 \cdot 10^{-24}\text{g} =$ _____

Lösung: [Tags/Mol/Das Mol Definition und Anwendung](#) ©www.mein-lernen.at