

LUNI – Labor für Umwelt und Naturwissenschaften Iffens	Chemie - AG Am Luisenhof	
Grundlagen	Datum	Name
Zählen mit der Waage	Uhrzeit	

In der Chemie reagieren immer vollständige kleine Teilchen (Moleküle oder Atome) miteinander. Damit bei den Reaktionen keine Reste bleiben, müssen wir die geforderten Stückzahlen der Teilchen zueinander bringen. Wir zählen die Moleküle und Atome, indem wir sie wiegen. Eine geeignete Masse ergibt sich, wenn wir immer 6×10^{23} Stück Teilchen gleichzeitig wiegen. Diese feste Zahl von 6×10^{23} Stück nennen wir das MOL in der Chemie. 6×10^{23} Stück Wassermoleküle wiegen 18 g, die gleiche Anzahl von CO_2 Molekülen wiegt 44 g

Bestimme die Stückzahl von:

10 Stück wiegen	alle wiegen	berechnete Stückzahl
--------------------	----------------	-------------------------

Pin – Nadeln

Gutscheine auf der Rolle

Kleine Nägel

Grosse Nägel

Kreidestücke

Zahnstocher

Spagetti

Anderes: