

Stoff	Symbolik	Stoffmenge	Teilchenanzahl
Wasser		8 mol	
Stickstoff			$27 \cdot 10^{23}$
	0,4 mol CO_2		
Eisen(II)-chlorid		2,5 mol	
Ozon			$231 \cdot 10^{23}$

Berechne ...

n=

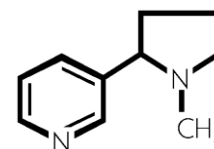
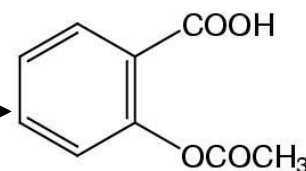
m=

M=

a) die molare Masse von Eisensulfat FeSO_4

b) die molare Masse von Acetylsalicylsäure (Aspirin) $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$

c) die molare Masse von Nikotin $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$



Welche Masse Schwefel muss hier eingefüllt werden ?

Wie viel „mol“ Titan gehören in dieses Gefäß ?



Für ein Vollbad lässt man rund 280 kg Wasser in eine Badewanne laufen.
Wie viel Mol Wasser sind das ?

Für eine Pökelsalzmischung werden 7,5 mol Speisesalz (NaCl) und 0,2 mol Natriumnitrit (NaNO_2) eingewogen. Welche Massen sind das ?

*Pökelsalz darf max. 5% Nitrit enthalten. Ist das hier gewährleistet ?

7200 mol Siliziumoxid, 200 mol Aluminiumoxid, 1400 mol Natriumoxid und 1000 mol Calciumoxid ergeben eine Rezept für ein Haushaltsglas namens „Kalk-Natron-Glas“. Wie viele Tonnen Glas entstehen dadurch?