

LK STÖCHIOMETRIE I

1. Ergänze die folgende Tabelle !

Stoff	Symbolik	Stoffmenge in mol	Teilchenzahl
Kalium			$12 \cdot 10^{23}$
	6 mol H ₂ O		
Helium		4 mol	
	2,5 mol NO ₂		
Eisen		12 mol	

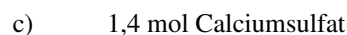
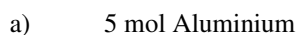
2. Ermittle die molaren Massen der folgenden Substanzen !



3. Welche Anzahl Teilchen sind in einer Chemikalienflasche mit der Aufschrift „5mol Schwefel“ enthalten?

4. Was wiegt ein Ballon mit „60 mol Wasserstoff“ Inhalt ?(ohne Material des Ballons)

5. Gib die Massen für folgende Stoffmengen an!



6. Für einen „Heilsalbe“ benötigt man aus der Apotheke ...

- 4 mol ZnO
- 2,5 mol Hexanol
- 4,8 mol 1,2,3-Propantriol (Glycerin)
- 0,5 mol AlCl₃

Welche Massen sind zu mischen und wie viel Salbe entsteht?