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	

Eisen							12 mol						
2. Ermi	ttle die n	nolaren Massei	n der folgen	den Subs	tanzen!								
a)	M HN	03		c)	M Hex	can		e)	$\mathbf{M}_{\mathrm{Fe_2O_3}}$				
b)	M Kai	liumcarbonat		d)	M Ca($OH)_2$		f)	M Stickstoffdi	oxid			
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!												
	a)	5 mol Alumi	nium		c)	1,4 mol C	Calciums	ulfat					
	b)	0,8 mol Bron	nwasserstof	f	d)	6,1 mol S	chwefel	wasse	rstoff				

- 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?