

2. CHEMICKÉ VÝPOČTY

1. Vypočítejte molární hmotnost atomů a molekul:

- a) atom helia He
- b) molekulový kyslík O_2
- c) kyselina dusičná HNO_3
- d) hydroxid sodný $NaOH$

2. Doplňte tabulku.

Hmotnost (g)	Molární hmotnost	Látkové množství (mol)
30	$M(CaCO_3)$	
	$M(H_2O)$	1
	$M(Al_2O_3)$	0,2
	$M(H_2SO_4)$	0,75
2	$M(NaOH)$	

3. Vypočítejte následující příklady.

- a) Kolika molům odpovídá hmotnost 126 g jedlé sody $NaHCO_3$?
- b) Vypočítejte hmotnost 3 molů hydroxidu vápenatého (hašeného vápna) $Ca(OH)_2$

4. Doplňte tabulku.

Koncentrace ($\frac{mol}{dm^3}$)	Objem (cm^3)	Látkové množství (mol)
0,25	750	
	200	0,25
1,25	500	
3	250	

VÝPOČTY Z CHEMICKÝCH VZORCŮ

1. Kolik procent kyslíku a síry se nachází v oxidu sírovém SO_3 ?

.....

.....

2. Jakou hmotnost má olovo obsažené ve 100 kg galenitu PbS ?

.....

.....



Galenit (sulfid olovnatý PbS)

