

Opdracht 1: geef het aantal atomen van elke soort en het totaal aantal atomen in onderstaande verbindingen weer. (Als een atoom er niet bij staat, telt het alleen mee in de kolom totaal.)

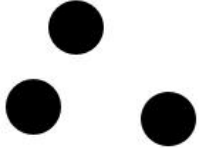
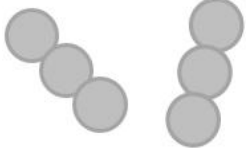
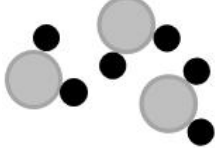
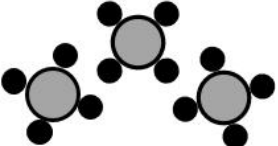
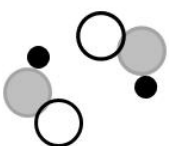
	H	C	O	N	S	Mg	Cl	Totaal
H_2SO_4	2		4		1			7
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	8	1	3	2				14
$\text{Mg}(\text{OH})_2$	2		2			1		5
$\text{Mg}(\text{ClO})_3$			3			1	3	7
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$			12		3			17

Opdracht 2: geef het totaal aantal zuurstofatomen en het totaal aantal van alle atomen in onderstaande verbindingen.

	O	Totaal
5 H_2CO_3	15	30
2 $\text{Al}(\text{OH})_3$	6	14

Opdracht 3: schrijf bij de modelvoorstellingen de juiste formule.

Kies uit: 2 NaOH , 3 O_2 , 3 H_2O , 3 Cu , 3 CH_4 , 2 HCl , $\text{Al}(\text{OH})_3$ en 2 O_3

 3 Cu	 2 O_3	 3 H_2O
 3 CH_4	 2 NaOH	 $\text{Al}(\text{OH})_3$

Opdracht 4: stel voor in een formule:

2 moleculen dinatriumoxide, elk bestaande uit 2 atomen natrium en 1 atoom zuurstof

2 Na_2O

5 moleculen salpeterzuur, elk bestaande uit 1 atoom waterstof, 1 atoom stikstof en 3 atomen zuurstof

5 HNO_3

5 atomen tin

5 Sn.....