



OEFENING 18

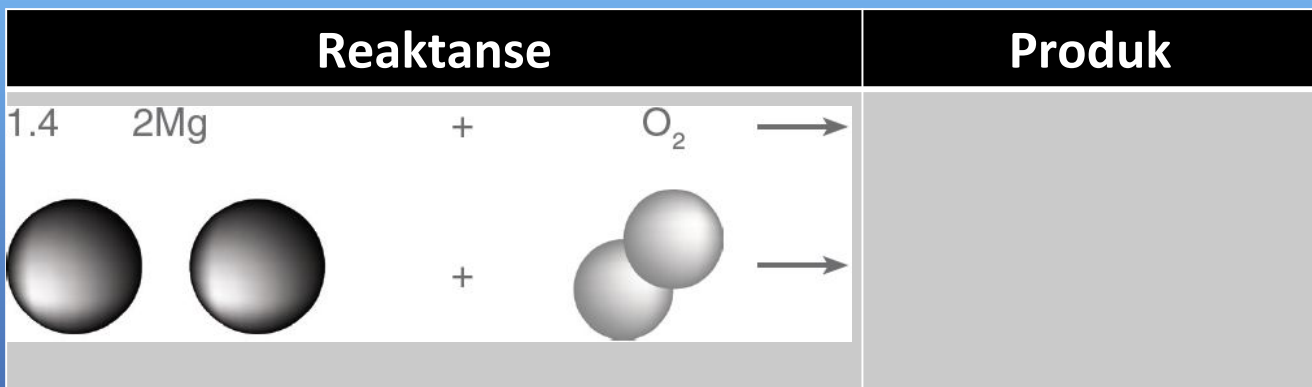
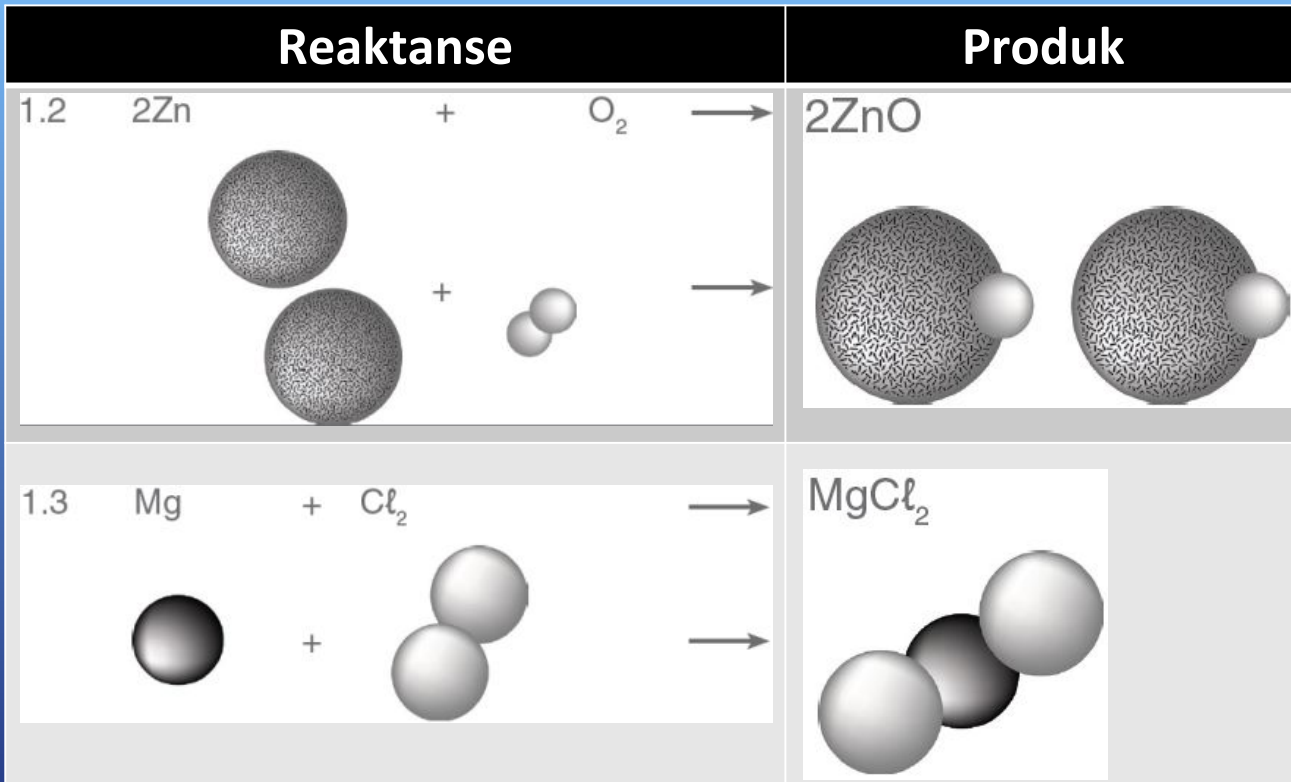
MEGANIKA

BLADSY 178



1 Dui die volgende verbindings op mikroskopiese vlak aan en voltooi elke chemiese vergelyking:

Reaktanse		Produk	
Vb. H_2	+ Cl_2	\longrightarrow	$2HCl$
	+	\longrightarrow	
1.1 $4K$	+ O_2	\longrightarrow	$2K_2O$
	+	\longrightarrow	





2 Voltooi die volgende tabel deur die formules van die verbindings wat vorm, aan te dui:



	Na^+	Mg^{2+}	Al^{3+}	Ca^{2+}
OH^-	Bv. $\text{Na}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{NaOH}$	2.1 $\text{Mg}(\text{OH})_2$	2.2 $\text{Al}(\text{OH})_3$	2.3 $\text{Ca}(\text{OH})_2$
SO_4^{2-}	2.4 Na_2SO_4	2.5 MgSO_4	2.6 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	2.7 CaSO_4
CO_3^{2-}	2.8 Na_2CO_3	2.9 MgCO_3	2.10 $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	2.11 CaCO_3
PO_4^{3-}	2.12 Na_3PO_4	2.13 $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	2.14 AlPO_4	2.15 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$



3 Voltooi die volgende tabel:

Formule	Chemiese naam	Algemene naam
HCl	Waterstofchloried	3.1 Soutsuur/ swembadsuur
3.2 H_2CO_3	Waterstofkarbonaat	3.3 Koolsuur
3.4 NaHCO_3	3.5 Natriumwaterstofkarbonaat	Koeksoda
3.6 KOH	Kaliumhidroksied	3.7 Bytpotas
MgSO_4	3.8 Magnesiumsulfaat	3.9 Engelse sout
3.10 NaCl	Natriumchloried	Tafelsout



4 Uit hoeveel atome van elke soort bestaan die volgende verbindingen?

4.1 P_4O_{10} **4P; 10O** 4.2 CH_3CH_2OH **2C; 6H; 1O**

4.3 $K_2Cr_2O_7$ **2K; 2Cr; 7O** 4.4 HNO_3 **1H; 1N; 3O**

4.5 $Pb(NO_3)_2$ **1Pb; 2N; 6O**

5 Uit hoeveel verschillende elemente bestaan die volgende verbindingen:

5.1 $Ca(OH)_2$ **3** 5.2 H_2SO_4 **3**

5.3 CH_3CH_2COOH **3** 5.4 $Pb(NO_3)_2$ **3**

5.5 H_2O **2**



6 Voltooi die volgende tabel:

	Formule	Naam	Anioon/kation
6.1	Hg^{2+}	Kwik(II)	Kation
6.2	CrO_4^{2-}	Chromaat	Anioon
6.3	CH_3COO^-	Asetaat	Anioon
6.4	Mn^{7+}	Mangaan(VII)	Kation
6.5	NO_2^-	Nitriet	Anioon

7 Benoem die volgende verbindingen:

7.1 Koolstof gebind aan een suurstof.

Koolstofmonoksied



7.2 Swawel gebind aan drie suurstowwe.

Swaweltrioksied



7.3 Koolstof gebind aan twee suurstowwe.

Koolstofdioksied

8. Voltooi die volgende tabel deur die Stock-notasie benaming van die verbindings te gee:

Formule	Benaming	Formule	Benaming
CuF_2	Koper(II)floried	CoBr_3	Kobalt(III)bromied
Au_3P	Goud(I)fosfied	MnI_2	Mangaan(II)jodied



Formule	Benaming	Formule	Benaming
Cr_2S_3	Chroom(III)sulfied	SnBr_2	Tin(II)bromied
NiS	Nikkel(II)sulfied	Mn_2O_5	Mangaan(V)oksied
PbO_2	Lood(IV)oksied	PbCl_4	Lood(IV)chloried
FeS	Yster(II)sulfied	NiBr	Nikkel(I)bromied
CoS	Kobalt(II)sulfied	FeCl_2	Yster(II)chloried
Cr_2O_3	Chroom(III)oksied	Hg_2S	Kwik(I)sulfied
FeBr_3	Yster(III)bromied	AuI	Goud(I)jodied
SnCl_4	Tin(IV)chloried	NiBr_2	Nikkel(II)bromied