

## Oefeningen anorganische naamgeving

1 Geef de formule van de volgende verbindingen met de Stocknotatie

Opgave	Formule	Soort: Z,H,MO,NMO,Zt
1.kaliumpermanganaat		
2.natriumwaterstofsulfiet		
3.ammoniumcarbonaat		
4.kaliumwaterstofchromaat		
5.zoutzuur		
6.waterstofcyanide		
7.ijzer(II)perchloraat		
8.zilverjodiet		
9 natriumwaterstoffosfaat		
10.magnesiumnatriumfosfiet		
11.nikkel(II)chloride		
12.koper(II)sulfide		
13.kobalt(III)hydroxide		
14.lood(IV)carbonaat		
Opgave	Formule	Soort: Z,H,NMO,MO,Zt
15.waterstofhypoiodiet		

16.zinkfluoride		
17.chroom(III)bromide		
18.ijzer(II)chloriet		
19.calciumwaterstoffosfaat		
20.natriumzilvercarbonaat		
21.koolstof(II)oxide		
22.magnesiumnitraat		
23.ijzer(II)oxide		
24.magnesiumhypobromiet		
25. aluminiumhydroxide		
26 zwavelzuur		

2 Geef de naam van de volgende verbindingen. Gebruik de Stocknotatie.

Opgave	Naam	Soort: Z,H,NMO,MO,Zt
1.KHCO <sub>3</sub>		
2.HCN		
3.CaS		
4.KNaSO <sub>4</sub>		
5.Pb(OH) <sub>4</sub>		
6.Hg(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		
7.Sn(CO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
8.Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
9.FeS		
10.Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
11.Cr(BrO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>		
12.P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
13.Au(IO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>		
14.FeCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
15.Mn(OH) <sub>5</sub>		
16.CuSO <sub>3</sub>		

17. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$		
18. $\text{H}_2\text{S}$		
19. $\text{H}_3\text{PO}_4$		
20. $\text{KCl}$		
21. $\text{SO}_2$		
22. $\text{Na}_2\text{O}$		
23. $\text{NH}_3$		
24. $\text{NH}_4\text{Cl}$		
25. $\text{HNO}_2$		