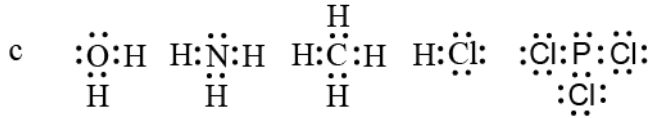
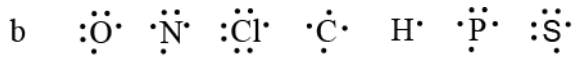


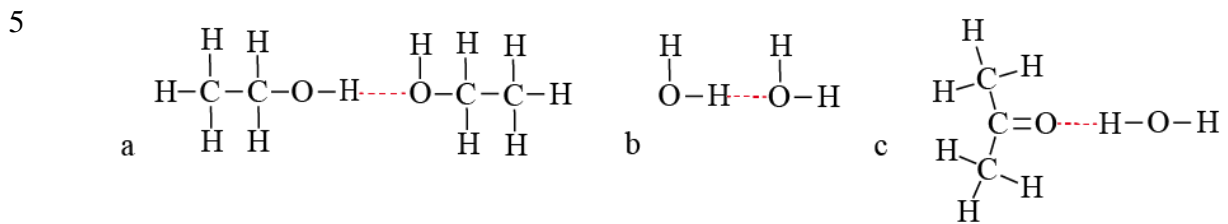
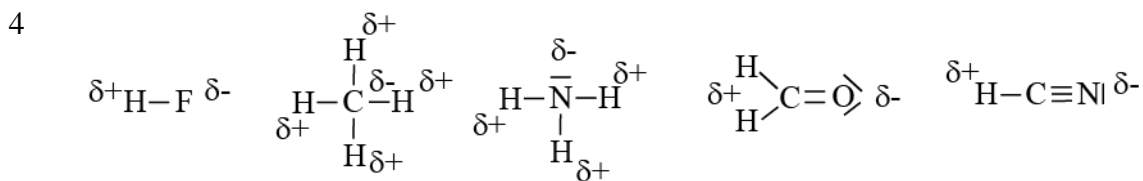
Basischemie voor analisten Hoofdstuk 7 Chemische binding

1 a ${}^8\text{O}: 6$ ${}^7\text{N}: 5$ ${}^{17}\text{Cl}: 7$ ${}^6\text{C}: 4$ ${}^1\text{H}: 1$ ${}^{15}\text{P}: 5$ ${}^{16}\text{S}: 6$.



- 2 a diwaterstofsulfide g dichloortrioxide
 b zwaveltrioxide h distikstoftetraoxide
 c dibroomheptaoxide i siliciumcarbide
 d joodchloride j distikstofpentaoxide
 e diarseentrioxide k fosforpentajodide
 f waterstofchloride l dijoodmonooxide

- 3 a CS_2 f P_2O_5
 b H_2O g Br_2O
 c As_2O_5 h BF_3
 d ICl i NH_3
 e PCl_5 j N_2O_5



6 Nee. Er zijn geen vrije elektronen op het C-atoom.

7 NaCl : ionbinding, Cl_2 : zuiver covalent, Cl_2O_3 : polair covalent.

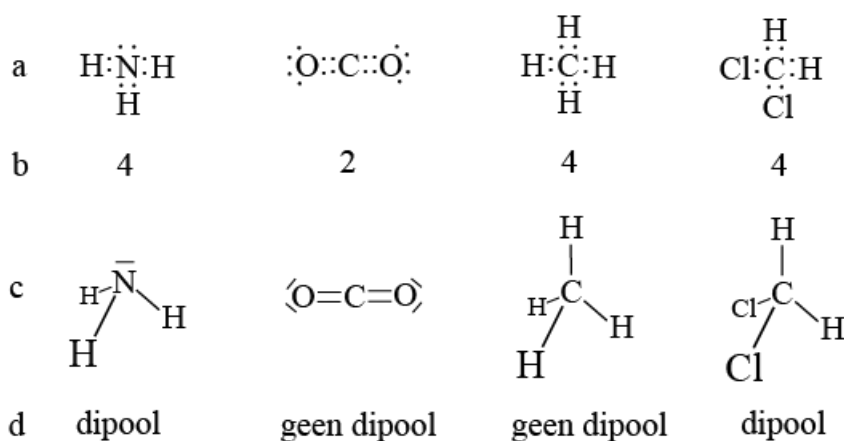
- 8 a ijzer(II)carbonaat g natriumchloraat
 b calciumchloraat h kaliumperjodaat
 c kaliumjodide i zilverperchloraat
 d lood(II)oxide j kaliumsulfiet
 e kwik(I)nitraat k aluminiumbromide
 f zinkfosfaat l ammoniumsulfiet

- 9 a AgNO_3 h KMnO_4
 b PbO i $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$

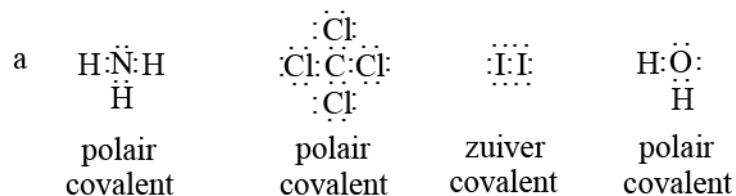
c	MnBr ₂	j	CaSO ₄
d	NaIO	k	(NH ₄) ₂ Cr ₂ O ₇
e	Na ₃ N	l	MgO
f	K ₂ S	m	Hg ₂ O
g	CH ₃ COONa	n	Al ₂ (CO ₃) ₃

Onderstaande opgavennummers tussen haakjes (blauw) zijn de nummers in de oude druk:
 Basischemie voor het MLO 3e druk. De oude opgave 10 is vervallen.

10 (11)



11 (12)



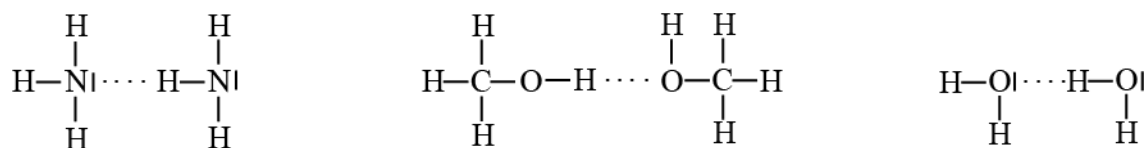
b dipolen zijn: NH₃ en H₂O

c H-bruggen vormen: NH₃ en H₂O

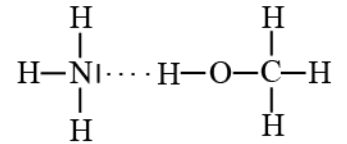
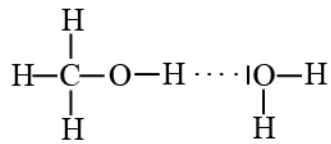
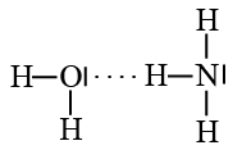
d NH₃ en H₂O (polair) zitten bij elkaar en CCl₄ en I₂ zitten bij elkaar (apolair).

12 (13)

a H-bruggen tussen zelfde soort deeltjes:

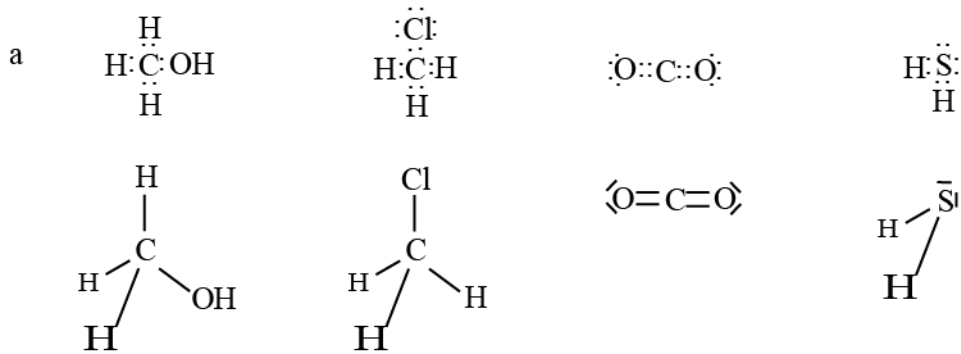


b H-bruggen tussen verschillende soort deeltjes:



enzovoort

13 (14)



b Dipolen: CH₃OH en CH₃Cl

c H-bruggen: CH₃OH

d Oplopend kookpunt: (laag) CO₂, H₂S, CH₃Cl, CH₃OH (hoog)

14 (15) laag kookpunt --CH₄ HCl H₂O --> hoog kookpunt

15 (16) laag kookpunt --CH₄ CF₄ CH₂F₂ --> hoog kookpunt

16 (17) Hoe groter het ladingsverschil des te groter de bindende kracht.