**Oplossingen gebieden**

1. Water.
2. Zuren zijn atoomverbindingen tussen één of meer waterstofatomen en een zuurrest.
3. Waterstof + stam van het niet metaal + ide.
4. Waterstof + stam van het niet metaal + aat/iet.
5. Ternaire zuren.
6. Binaire zuren zijn opgebouwd uit 2 elementen: waterstof en een niet metaal.
7. Ternaire zuren zijn opgebouwd uit 3 elementen: waterstof, een niet metaal en zuurstof.
8. Waterstofperchloraat.
9. Fosforzuur.
10. Diwaterstofcarbonaat.
11. Waterstofhypochloriet.
12. Waterstofjodide.
13. Zwaveligzuur.
14. Chloorzuur.
15. Broomzuur.
16. Joodzuur.
17. Diwaterstofsulfide.
18. Diwaterstofsulfiet.