

1. Welk elementair deeltje heeft als relatieve lading 0?	2. Welk elementair deeltje komt rond de atoomkern voor?	3. Waar staat de afkorting EN-waarde voor?
4. De ... van een atoom geeft aan hoe sterk het atoom de neiging heeft om de bindingselektronen naar zich toe te trekken.	5. Hoe groter de EN-waarde van een atoom, hoe meer/ minder het atoom de bindende elektronen naar zich toetrekt.	6. Is water een polaire of een apolaire stof?
7. Juist / fout: Polaire stoffen worden niet aangetrokken tot een geladen voorwerp.	8. Hoe noem je een molecule met een positieve en negatieve pool?	9. Juist / fout: Water vertoont een dipoolkarakter.
10. Moleculen met een dipoolkarakter noem je: polaire / apolaire moleculen?	11. Welke van de volgende atomen heeft een grotere aantrekkingskracht? waterstofatoom / zuurstofatoom	12. In een watermolecule verschuiven de bindingselektronen meer naar het zuurstofatoom / waterstofatoom ?
13. Het zuurstofatoom in water is partieel negatief / positief geladen.	14. Hoeveel polaire bindingen bezit een watermolecule?	15. Een watermolecule heeft in de realiteit een geknikte / lineaire structuur?
16. Wat zorgt o.a. voor specifieke eigenschappen zoals de uitzonderlijk hoge smelttemperatuur en kooktemperatuur van water?	17. Polaire stoffen lossen goed op in polaire / apolaire oplosmiddelen.	18. Apolaire stoffen lossen goed op in polaire / apolaire oplosmiddelen.
19. Juist / fout: Apolaire stoffen kunnen oplossen in water.	20. Juist / fout: De oplosbaarheid van vaste stoffen in water neemt af bij toenemende temperatuur.	21. Juist / fout: De oplosbaarheid van gassen in water neemt af bij toenemende temperatuur.
22. Juist / fout: De oplosbaarheid van gassen neemt af bij toenemende druk.	23. De eenheid van molaire concentratie.	24. Het symbool van molaire concentratie.
25. De formule van molaire concentratie.	26. In wat wordt de hoeveelheid stof uitgedrukt in de chemie?	27. Een ander woord voor gehalte.
28. Geef de eenheid van massaconcentratie.	29. Geef het symbool van massaconcentratie.	30. Geef de formule van massaconcentratie.

31.

Hoe meer grenadine ik toevoeg aan een glas water, hoe **hoger/lager** de massaconcentratie.

32.

Geef de verdunningsregel.