**Verbetersleutel Chemypoly**

**Oranje kaartjes**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Waterstof 2. Helium 3. Beryllium 4. Lithium 5. Boor 6. Koolstof 7. Zuurstof 8. Fluor 9. Stikstof 10. Neon 11. Natrium 12. Magnesium 13. Aluminium 14. Silicium 15. Fosfor 16. Zwavel 17. Chloor 18. Argon 19. Kalium 20. Calcium 21. IJzer 22. Koper 23. Zink 24. Kwik | 1. H 2. He 3. Be 4. Li 5. B 6. C 7. O 8. F 9. N 10. Ne 11. Na 12. Mg 13. Al 14. Si 15. P 16. S 17. Cl 18. Ar 19. K 20. Ca 21. Fe 22. Cu 23. Zn 24. Hg |

**Rode kaartjes**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Coëfficiënt = 1, index van H = 2 2. Coëfficiënt = 4, index van C = 1, index van O = 2 3. Coëfficiënt = 1, index van O = 3 4. Coëfficiënt = 1, index van Ca = 1, index van Cl = 2 5. Coëfficiënt = 1, index van H = 2, index van O = 1 6. Coëfficiënt = 5, index van S = 8 7. Coëfficiënt = 1, index van Mg = 1 8. 14 9. 14 10. 3 11. 5 12. 15 13. 15 14. 3 | 1. 1 2. 3 3. 2 4. 3 5. 1 6. 1 7. 1 8. 9 9. 1 10. 3 11. 2 12. 2 13. 1 |

**Groene kaartjes**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. Dichloor 2. Zuurstofgas 3. Ozon 4. Dizuurstof 5. Octazwavel 6. Stikstofgas 7. Diwaterstof 8. Pentafosfor 9. Tetrafosfor 10. Trizuurstof 11. Waterstofgas 12. Distikstof | 1. N2 2. P4 3. O3 4. S8 5. H2 6. Cl2 7. O2P5 8. I2 9. Br2 10. O2 11. N2 |

**Blauwe kaartjes**

|  |
| --- |
| 1. 2 P4    1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen die opgebouwd zijn uit 4 atomen fosfor. 2. 2 O3    1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen die opgebouwd zijn uit 3 atomen zuurstof. 3. Diwaterstof 4. 4 He    1. Uitleg: de stof bestaat uit 4 moleculen helium. Dit zie je omdat de bollen niet aan elkaar vasthangen. 5. Coëfficiënt = 1, index rood = 2, index zwart = 2    1. Uitleg: de stof bestaat uit 1 molecule met daarin 2 atoomsoorten die elk 2 keer voorkomen. 6. Coëfficiënt = 2, index = 4    1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen die elk opgebouwd zijn uit 4 atomen van dezelfde atoomsoort. 7. 2 Cl2    1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen die opgebouwd zijn uit 2 atomen van dezelfde atoomsoort. 8. H2SO4    1. Uitleg: de stof bestaat uit 3 atoomsoorten: geel komt 1 keer voor (S), rood komt 4 keer voor (O) en wit komt 2 keer voor (H) 9. Coëfficiënt = 1, index = 4    1. Uitleg: de stof bestaat uit één molecule die opgebouwd is uit 4 atomen van dezelfde atoomsoort. 10. Br2 11. 3 H2S     1. Uitleg: De stof bestaat uit 3 moleculen (= coëfficiënt) die opgebouwd zijn uit twee atoomsoorten. 12. Coëfficiënt = 2, index wit = 1, index groen = 1     1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 atomen (= coëfficiënt) die opgebouwd zijn uit 2 verschillende atoomsoorten die elk 1 keer voorkomen. 13. 2 CO2     1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen (= coëfficiënt) die opgebouwd zijn uit 2 atoomsoorten waarvan één soort 2 keer voorkomt en de andere 1 keer. 14. 2 P4     1. Uitleg: de stof bestaat uit 2 moleculen (= coëfficiënt) die opgebouwd zijn uit dezelfde atoomsoort. 15. Coëfficiënt = 4, index = 1     1. Uitleg: de stof bestaat uit 4 moleculen (= coëfficiënt) die bestaan uit 1 atoom van dezelfde atoomsoort (= index) 16. NaOH     1. Uitleg: de stof bestaat uit 1 molecule met 3 atoomsoorten. 17. H2S     1. Uitleg: de stof bestaat uit 1 molecule met 2 atoomsoorten 18. H2SO4     1. Uitleg: kijk goed naar de index. De stof bestaat uit 3 atoomsoorten: geel komt 1 keer voor (S), rood komt 4 keer voor (O) en wit komt 2 keer voor (H) |