**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)
 |