

de belangrijkste elementen (atoomsoorten) van symbool naar atoomnaam

|    |           |    |           |    |           |
|----|-----------|----|-----------|----|-----------|
| Al | aluminium | F  | fluor     | O  | zuurstof  |
| Ag | zilver    | Fe | ijzer     | P  | fosfor    |
| Ar | argon     | Ge | germanium | Pb | lood      |
| As | arseen    | H  | waterstof | Pt | platina   |
| Au | goud      | He | helium    | Pu | plutonium |
| B  | boor      | Hg | kwik      | Rn | radon     |
| Ba | barium    | I  | jodium    | S  | zwavel    |
| Be | beryllium | K  | kalium    | Sb | antimoon  |
| Br | broom     | Kr | krypton   | Si | silicium  |
| C  | koolstof  | Li | lithium   | Sn | tin       |
| Ca | calcium   | Mg | magnesium | U  | uranium   |
| Cd | cadmium   | Mn | mangaan   | Xe | xenon     |
| Cl | chloor    | N  | stikstof  | Zn | zink      |
| Co | kobalt    | Na | natrium   |    |           |
| Cr | chroom    | Ne | neon      |    |           |
| Cu | koper     | Ni | nikkel    |    |           |

de belangrijkste elementen (atoomsoorten) van atoomnaam naar symbool

|           |    |           |    |           |    |
|-----------|----|-----------|----|-----------|----|
| aluminium | Al | helium    | He | natrium   | Na |
| antimoon  | Sb | ijzer     | Fe | neon      | Ne |
| argon     | Ar | jodium    | I  | nikkel    | Ni |
| arseen    | As | kalium    | K  | platina   | Pt |
| barium    | Ba | kobalt    | Co | plutonium | Pu |
| beryllium | Be | koolstof  | C  | radon     | Rn |
| boor      | B  | koper     | Cu | silicium  | Si |
| broom     | Br | krypton   | Kr | stikstof  | N  |
| cadmium   | Cd | kwik      | Hg | tin       | Sn |
| calcium   | Ca | lithium   | Li | uranium   | U  |
| chloor    | Cl | lood      | Pb | waterstof | H  |
| chroom    | Cr | magnesium | Mg | xenon     | Xe |
| fluor     | F  | mangaan   | Mn | zilver    | Ag |
| fosfor    | P  |           |    | zink      | Zn |
| germanium | Ge |           |    | zuurstof  | O  |
| goud      | Au |           |    | zwavel    | S  |

|                 |             |             |
|-----------------|-------------|-------------|
| Br <sub>2</sub> | dibroom     |             |
| C               | koolstof    |             |
| Cl <sub>2</sub> | dichloor    | chloorgas   |
| F <sub>2</sub>  | difluor     |             |
| H <sub>2</sub>  | diwaterstof |             |
| N <sub>2</sub>  | distikstof  |             |
| I <sub>2</sub>  | dijodium    |             |
| O <sub>2</sub>  | dizuurstof  | zuurstofgas |
| O <sub>3</sub>  | trizuurstof | ozon        |
| P <sub>4</sub>  | tetrafosfor |             |
| S <sub>8</sub>  | octozwavel  |             |

- 1 Naam en symbolische voorstelling van de belangrijkste elementen (atoomsoorten) en enkelvoudige stoffen schrijven.
- 2 Leerlingen hebben aandacht voor nauwkeurigheid van meetwaarden en het correct gebruik van wetenschappelijke terminologie, symbolen en SI-eenheden.
- 3 aan de hand van de chemische formule een representatieve stof benoemen en classificeren als:
  - anorganische of organische stof
  - enkelvoudige (metaal, niet-metaal, edelgas) of samengestelde stof (oxide, hydroxide, zuur, zout)