

Moleculaire stoffen benoemen

Havo 3

Wat is een moleculaire stof?

Bestaat uit alleen
niet-metalen

Voorbeelden:

CO₂
N₂O₅
PCl₃
SF₆

Voorvoegsels

- 1 mono-
- 2 di-
- 3 tri-
- 4 tetra-
- 5 penta-
- 6 hexa

STAP 1

Benoem het eerste atoom
Gebruik alleen een voorvoegsel als er meer
dan 1 atoom is.

CO₂ koolstof
N₂O₅ distikstof
PCl₃ fosfor
S₂F₆ dizwavel

Let op: elementnaam of ionnaam?

**Bij moleculaire stoffen
gebruik je de
elementnaam**

S → zwavel
Cl → chloor
F → fluor
O → zuurstof

**Bij zouten gebruik je
de ionnaam**

S²⁻ → sulfide
Cl⁻ → chloride
F⁻ → fluoride
O²⁻ → oxide

S₂F₆
dizwavelhexafluoride

MgS → magnesiumsulfide

STAP 2

Benoem het tweede atoom
✔ altijd een voorvoegsel
✔ eindigt op -ide

CO₂ dioxide
N₂O₅ pentoxide
PCl₃ trichloride
S₂F₆ hexafluoride

STAP 3

Zet alles achter elkaar

CO₂ koolstofdioxide
N₂O₅ distikstofpentoxide
PCl₃ fosfortrichloride
S₂F₆ dizwavelhexafluoride

Uitzondering bij oxide

Als een voorvoegsel eindigt op een a of o en daarna oxide
komt, valt de laatste klinker van het voorvoegsel weg

mono + oxide → monoxide
penta + oxide → pentoxide

