



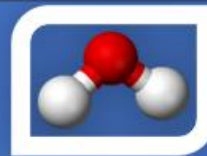
Wat is een ander woord voor een positief geladen ion?

Antwoord: kation



Wat is een ander woord voor een negatief geladen ion?

Antwoord: anion



Vul aan: een metaal is ...

- a. een elektronegatief element
- b. een elektropositief element

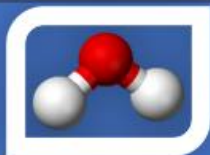
Antwoord: b



Vul aan: een niet-metaal is

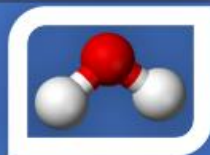
- a. een elektronegatief element
- b. een elektropositief element

Antwoord: a



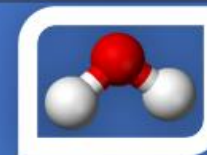
Wat is een ion?

Antwoord: een geladen atoom



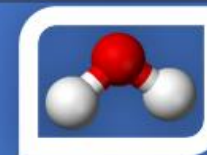
Wat geeft de elektronegatieve waarde aan?

Antwoord: hoe sterk een element de neiging heeft om gebonden elektronen naar zich toe te trekken.



Waarvoor staat de EN in EN-waarde?

Antwoord: elektronegatieve



In het PSE neemt de EN-waarde in eenzelfde periode toe van ...

- a. Links naar rechts
- b. Rechts naar links

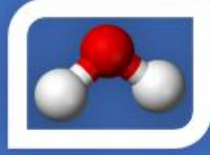
Antwoord: a



In het PSE neemt de EN-waarde in eenzelfde groep af van ...

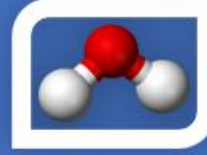
- a. onder naar boven
- b. boven naar onder

Antwoord: b



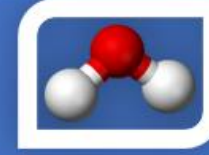
Tussen welke elementen worden ionverbindingen gevormd?

Antwoord: een metaal en een niet-metaal



Is een ionverbinding vervormbaar?

Antwoord: nee



Zijn ionverbindingen in vaste toestand geleiders?

Antwoord: nee



Tussen welke elementen worden atoombindingen gevormd?

Antwoord: twee niet-metalen



Wat is een ander woord voor atoombinding?

Antwoord: covalente binding



Tussen welke elementen worden metaalbindingen gevormd?

Antwoord: twee metalen



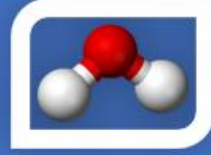
Hoe zit een metaalrooster in elkaar?

Antwoord: positieve ionen met vrije elektronen er tussen



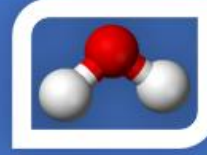
Wat voor binding is er aanwezig bij octazwavel?

Antwoord: een atoombinding



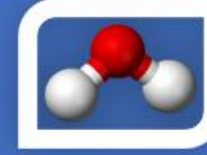
Wat voor binding stelt het Atomium voor?

Antwoord: een metaalbinding



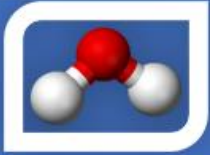
Wat voor binding is er aanwezig bij keukenzout?

Antwoord: een ionbinding



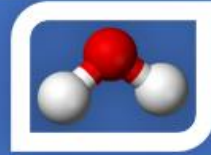
Wat voor binding is er aanwezig bij watermoleculen?

Antwoord: een atoombinding



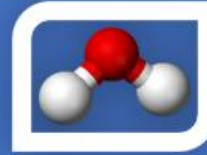
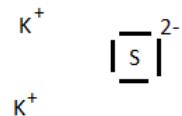
Teken de Lewisstructuur van NaCl.

Antwoord:



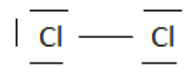
Teken de Lewisstructuur van K₂S.

Antwoord:



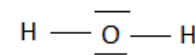
Teken de Lewisstructuur van Cl₂.

Antwoord:



Teken de Lewisstructuur van H₂O.

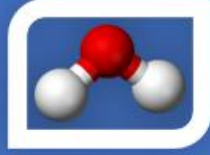
Antwoord:





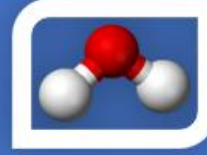
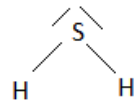
Zwavel heeft atoomnummer 16. Hoeveel elektronen zitten in een S^{2-} -ion?

Antwoord: 18 elektronen



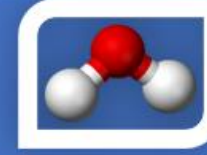
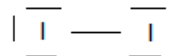
Teken de Lewisstructuur van H_2S .

Antwoord:



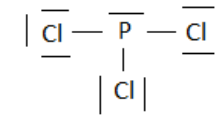
Teken de Lewisstructuur van I_2 .

Antwoord:



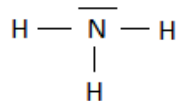
Teken de Lewisstructuur van PCl_3 .

Antwoord:



Teken de Lewisstructuur van NH_3 .

Antwoord:



Magnesium heeft atoomnummer 12. Hoeveel elektronen zitten in een Mg^{2+} -ion?

Antwoord: 10 elektronen



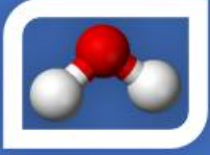
Beryllium heeft atoomnummer 4. Hoeveel protonen zitten in een Be^{2+} -ion?

Antwoord: 4 protonen



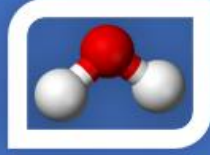
zuurstof heeft atoomnummer 8. Hoeveel elektronen zitten in een O^{2-} -ion?

Antwoord: 10 elektronen



Kalium heeft atoomnummer 19. Hoeveel elektronen zitten in een K^+ -ion?

Antwoord: 18 elektronen



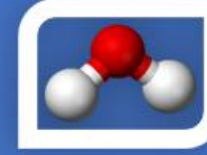
Wat is de structuurformule van de binding tussen Magnesium en zuurstof?

Antwoord: $Mg^{2+}O^{2-}$



Wat is de structuurformule van de binding tussen ijzer en zwavel?

Antwoord: $Fe^{2+}S^{2-}$



Wat is de brutoformule van de binding tussen lithium en zwavel?

Antwoord: Li_2S



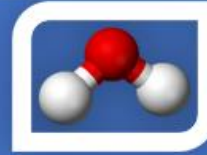
Wat is de brutoformule van de ionbinding tussen Fe^{3+} en S^{2-} ?

Antwoord: Fe_2S_3



Wat is de brutoformule van de binding tussen barium en fluor?

Antwoord: BaF_2



Wat is de brutoformule van de binding tussen waterstof en fluor?

Antwoord: HF



Wat is de brutoformule van de binding tussen koolstof en zuurstof?

Antwoord: CO_2

