



Is  $\text{NeCl}$  een ionverbinding?



Welke van de volgende 2 elementen kan men in een atoomverbinding terug vinden?



Welke van volgende metalen heeft geen zilveren / grijze kleur?



Wat is aggregatietoestand van de atoomverbindingen  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{Cl}_2$  en  $\text{Br}_2$ ?



In 2 verbindingen vindt men in de ene Be en in de andere Ba. Welke soort verbindingen zijn dit?



Gaat chloor naar de edelgasstructuur van He streven?



Naar de edelgasstructuur van welk edelgas gaat waterstof streven?



Naar de edelgasstructuur van welk edelgas gaat lithium streven?



In verbinding 1 vindt men Sn en in verbinding 2 Zn. Over welke soort verbindingen gaat het hier?



Bij welke van de 3 verbindingen komen vrije deeltjes voor en welke deeltjes zijn dit dan?



Chloor ( $Z = 17$ ) gaat hoeveel elektronen met natrium ( $Z = 11$ ) delen?



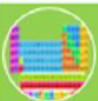
Zuurstof ( $Z = 8$ ) gaat hoeveel elektronen delen met een andere zuurstofatoom?



Natrium ( $Z = 11$ ) gaat hoeveel elektronen vrij geven in een metaalbinding?



Geef een toepassing van Au.



Wat voor soort verbinding is koperoxide ( $\text{CuO}$ )?



Is aluminiumtrichloride ( $\text{AlCl}_3$ ) een ionverbinding?



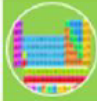
Wat is de formule van de verbinding tussen waterstof ( $Z = 1$ ) en zwavel ( $Z = 16$ )?





Welke van de volgende stoffen komen niet voor in een metaalverbinding?



Zonder welk gas kan de mens niet leven?



Komen ionverbindingen bij normale druk en kamertemperatuur voor als gas?

Neen.

He / Helium.

He / Helium.

Metaalbindingen.

Metaalverbindingen – elektronen.






Nee, Ne is een edelgas en deze gaat geen binding aan.

A. As, want Ar is een edelgas  
B. Ar

A. Fe  
B. Pb  
C. Mg  
D. Cu

Gas.

Metaalverbindingen.

Ja.

H<sub>2</sub>S.

A. Be  
B. B  
C. Ba  
D. Br

O<sub>2</sub>.

Neen.




Geen.

2 elektronen.

1 elektron.

Sieraden, munten en medaille.

Ionverbindingen.