**Werkblad: Typen bindingen**

**Opdracht**

Surf naar volgende website. Doorloop de verschillende animaties en los volgende vragen op.

<https://kappenberg.com/akminilabor/ear/index_LADUP.html>

**Oefeningen**

1. Welke 3 soorten bindingen zijn er?

Ionbinding, metaalbinding, atoombinding

**Ionbinding**

*Bekijk animatie “Enstehung Ionen Bindung”*

1. Tussen welke 2 soorten atomen vind een ionbinding plaats?

Een metaalatoom en niet-metaalatoom

1. Teken het elektronen schil model van de atomen voor de binding.

 

Metaalatoom niet-metaalatoom

1. Hoe werkt de elektronenoverdracht

Het metaalatoom geeft de elektron(en) van zijn buitenste schil af en verkrijgt hierdoor de edelgas configuratie. De niet-metaalatoom neemt de elektron(en) op en verkrijgt hierdoor ook de edelgas configuratie.

1. Hoe schikken de atomen zich na de binding? Teken dit.

In een ionrooster



**Metaalbinding**

*Bekijk animatie “Entstehung der metallischen Bindung“*

1. Tussen welke 2 soorten atomen vind een metaalbinding plaats?

2 metaalatomen

1. Hoe werkte de elektronenwolk?

De metaalatomen geven hun valentie-elektronen af, deze gaan rond de metaalatomen zitten in een elektronenwolk, hier bewegend de elektronen vrij in.

1. Hoe schikken de atomen zich na de binding? Teken dit.



**Atoombinding**

*Bekijk animatie “Entstehung: ElektronenPaarBindung (EPB)“*

1. Tussen welke 2 soorten atomen vind een atoombinding plaats?

2 niet-metalen

1. Hoe werkt de elektronenpaarbinding?

De 2 niet-metalen stellen hun valentie-elektronen gemeenschappelijk. Deze vormen een elektronenpaar.

1. Hoe schikken de atomen zich na de binding? Teken dit.

