

Materiaaltechnologie

Tweede semester

Fordeyn Tibo

Inhoudsopgave

1	Atomic structure and interatomic bonding	2
1.1	Atomic structure	2

Hoofdstuk 1

Atomic structure and interatomic bonding

1.1 Atomic structure

Energietoestand uitgedrukt in elektronvolt, geeft aan hoeveel energie er nodig is om een elektron weg te trekken uit een schil.

$$1eV = 1,602 \cdot 10^{19} J.$$

Elektron volt zegt eigenlijk hoeveel energieverandering er is van een e^- als het een weg aflegt van 1V

Naarmate je een hoger subniveau bekijkt, zal de energietoestand stijgen. De energietoestand van een p subniveau is groter.