

# Kwantum

## Leerplannen

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 1.1.3 – een onderscheid maken tussen het hoofd-energieniveau, het subniveau, het magnetisch deelniveau en de spin van een elektron en deze niveaus beschrijven met de kwantumgetallen  $n$ ,  $l$ ,  $m_l$  en  $m_s$ ;
- 1.1.6 – de elektronenconfiguraties van de elementen voorstellen met pijltjes in vakjes die rekening houden met de kwantumgetallen en de regel van Hund en deze configuraties schrijven met vermelding van  $s$ ,  $p$ ,  $d$  en  $f$  per schil;

### LP Chemie 3e gr ASO (Bijzondere wetenschappelijke vorming) GO

- (LP)1.1 – aan de hand van energieniveaus uitleggen hoe een atoom energie kan opnemen en uitzenden.  
aan de hand van het lijnspectrum van een atoom uitleggen dat de energieniveaus gekwantiseerd zijn.  
een onderscheid maken tussen het hoofd-energieniveau, het subniveau, het magnetisch deelniveau en de spin van een elektron en deze niveaus beschrijven met de kwantumgetallen  $n$ ,  $l$ ,  $m_l$  en  $m_s$ .  
een overzicht van de energieniveaus van een atoom geven.  
de verbodsregel van Pauli toepassen.  
de elektronenconfiguraties van de elementen voorstellen met pijltjes in vakjes die rekening houden met de kwantumgetallen en de regel van Hund en deze configuraties schrijven met vermelding van  $s$ ,  $p$ ,  $d$  en  $f$  per schil

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 3 – een onderscheid maken tussen het hoofd-energieniveau, het subniveau, het magnetisch deelniveau en de spin van een elektron en deze niveaus beschrijven met de kwantumgetallen  $n$ ,  $l$ ,  $m_l$  en  $m_s$ ;
- 6 – de elektronenconfiguraties van de elementen voorstellen met pijltjes in vakjes die rekening houden met de kwantumgetallen en de regel van Hund en deze configuraties schrijven met vermelding van  $s$ ,  $p$ ,  $d$  en  $f$  per schil;

### LP chemie 3e graad ASO GO

- 3 – een onderscheid maken tussen het hoofd-energieniveau, het subniveau, het magnetisch deelniveau en de spin van een elektron en deze niveaus beschrijven met de kwantumgetallen  $n$ ,  $l$ ,  $m_l$  en  $m_s$ ;
- 6 – de elektronenconfiguraties van de elementen voorstellen met pijltjes in vakjes die rekening houden met de kwantumgetallen en de regel van Hund en deze configuraties schrijven met vermelding van  $s$ ,  $p$ ,  $d$  en  $f$  per schil;

### LP Chemie 3e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) GO

- 2 – de betekenis van de kwantumgetallen koppelen aan orbitalen.

### LP Chemie 3e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) GO

- 2 – de betekenis van de kwantumgetallen koppelen aan orbitalen.