

# valentie-elektron

## Leerplannen

### LP Chemie 2e gr ASO (Wetenschappen-Topsport) OVSG

- 93 – Een omschrijving kunnen geven voor valentie-elektronen.
- 94 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.
- 98 – Door vergelijking van de elektronenconfiguratie van elementen die behoren tot dezelfde groep kunnen afleiden dat die elementen een gelijk aantal valentie-elektronen hebben.
- 99 – Het verband kunnen aangeven tussen het groepsnummer en het aantal valentie-elektronen van de elementen in een groep.
- 102 – Zonder gebruik te maken van het periodiek systeem de eerste 18 elementen (gegeven het atoomnummer) kunnen rangschikken in een periodiek systeem d.w.z. in welke groep en periode ze zich bevinden en hun aantal valentie-elektronen kunnen noemen.

### LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 86 – Een omschrijving kunnen geven voor valentie-elektronen.
- 87 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.
- 91 – Door vergelijking van de elektronenconfiguratie van elementen die behoren tot dezelfde groep kunnen afleiden dat die elementen een gelijk aantal valentie-elektronen hebben.
- 92 – Het verband kunnen aangeven tussen het groepsnummer en het aantal valentie-elektronen van de elementen in een groep.

### LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen zonder component wetenschappen) OVSG

- 70 – Een omschrijving kunnen geven voor valentie-elektronen.
- 71 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.
- 75 – Door vergelijking van de elektronenconfiguratie van elementen die behoren tot dezelfde groep kunnen afleiden dat die elementen een gelijk aantal valentie-elektronen hebben.
- 76 – Het verband kunnen aangeven tussen het groepsnummer en het aantal valentie-elektronen van de elementen in een groep.
- 79 – Zonder gebruik te maken van het periodiek systeem de eerste 18 elementen (gegeven het atoomnummer) kunnen rangschikken in een periodiek systeem d.w.z. in welke groep en periode ze zich bevinden en hun aantal valentie-elektronen kunnen benoemen.

### LP Chemie 2e gr ASO (studierichtingen met component wetenschappen) OVSG

- 93 – Een omschrijving kunnen geven voor valentie-elektronen.
- 94 – Weten dat in de Lewis-voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie-elektronen van dat element worden weergegeven.
- 98 – Door vergelijking van de elektronenconfiguratie van elementen die behoren tot dezelfde groep kunnen afleiden dat die elementen een gelijk aantal valentie-elektronen hebben.
- 99 – Het verband kunnen aangeven tussen het groepsnummer en het aantal valentie-elektronen van de elementen in een groep.
- 102 – Zonder gebruik te maken van het periodiek systeem de eerste 18 elementen (gegeven het atoomnummer) kunnen rangschikken in een periodiek systeem d.w.z. in welke groep en periode ze zich bevinden en hun aantal valentie-

elektronen kunnen noemen.

#### LP Chemie 2e gr ASO (Wetenschappen-Topsport) OVSG

- 93 – Een omschrijving kunnen geven voor valentie–elektronen.
- 94 – Weten dat in de Lewis–voorstelling van een element alleen het symbool en de valentie–elektronen van dat element worden weergegeven.
- 98 – Door vergelijking van de elektronenconfiguratie van elementen die behoren tot dezelfde groep kunnen afleiden dat die elementen een gelijk aantal valentie–elektronen hebben.
- 99 – Het verband kunnen aangeven tussen het groepsnummer en het aantal valentie–elektronen van de elementen in een groep.
- 102 – Zonder gebruik te maken van het periodiek systeem de eerste 18 elementen (gegeven het atoomnummer) kunnen rangschikken in een periodiek systeem d.w.z. in welke groep en periode ze zich bevinden en hun aantal valentie–elektronen kunnen noemen.