

anion

Leerplannen

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

- 5.2.3.3 – B50 Elektronenoverdrachtreacties – De verandering van oxidatiegetallen in een redoxreactie vaststellen en in verband brengen met de begrippen oxidator, reductor, oxidatie, reductie en elektronenoverdracht voor:
 - verbrandingsreacties;
 - synthesesreacties met enkelvoudige stoffen;
 - analysereacties (ontleding) van binaire stoffen.

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

- 5.2.3.3 – B76 Elektronenoverdrachtreacties – De verandering van oxidatiegetallen in een redoxreactie vaststellen en in verband brengen met de begrippen oxidator, reductor, oxidatie, reductie en elektronenoverdracht voor:
 - verbrandingsreacties;
 - synthesesreacties met enkelvoudige stoffen;
 - analysereacties (ontleding) van binaire stoffen.

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

- 5.2.5.2 B30 – De verandering van oxidatiegetallen in een redoxreactie vaststellen en in verband brengen met de begrippen oxidator, reductor, oxidatie, reductie en elektronenoverdracht voor reacties met binaire en ternaire verbindingen.

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

- 5.2.5.2 B42 – De verandering van oxidatiegetallen in een redoxreactie vaststellen en in verband brengen met de begrippen oxidator, reductor, oxidatie, reductie en elektronenoverdracht voor reacties met binaire en ternaire verbindingen.

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 100 – Een omschrijving kunnen geven voor: ion, anion, kation en ionaire stof (= zout).
- 101 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 106 – Van de eerste 20 elementen, metalen en niet-metalen van elkaar kunnen onderscheiden op basis van hun elektronenconfiguratie en de vorming van kationen of anionen.
- 115 – De fysische eigenschappen van ionenroosters kunnen verklaren door sterke aantrekkingskrachten tussen de anionen en de kationen in een ionenrooster te veronderstellen.

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

- 84 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 86 – Een omschrijving kunnen geven voor ion, anion, kation en ionaire stof (= zout).
- 91 – Van de eerste 18 elementen, metalen en niet-metalen van elkaar kunnen onderscheiden op basis van hun elektronenconfiguratie en de vorming van kationen of anionen.
- 102 – De fysische eigenschappen van ionenroosters kunnen verklaren door sterke aantrekkingskrachten tussen de anionen en de kationen in een ionenrooster te veronderstellen.

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

- 107 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 109 – De omschrijving kunnen geven voor: ion, anion, kation en ionaire stof (= zout).
- 114 – Van de eerste 18 elementen, metalen en niet-metalen van elkaar kunnen onderscheiden op basis van hun

elektronenconfiguratie en de vorming van kationen of anionen.

- 125 – De fysische eigenschappen van ionenroosters kunnen verklaren door sterke aantrekkingskrachten tussen de anionen en de kationen in een ionenrooster te veronderstellen.

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

- 107 – De vorming van kationen en anionen kunnen verklaren d.m.v. de edelgasconfiguratie.
- 109 – De omschrijving kunnen geven voor: ion, anion, kation en ionaire stof (= zout).
- 114 – Van de eerste 18 elementen, metalen en niet-metalen van elkaar kunnen onderscheiden op basis van hun elektronenconfiguratie en de vorming van kationen of anionen.
- 125 – De fysische eigenschappen van ionenroosters kunnen verklaren door sterke aantrekkingskrachten tussen de anionen en de kationen in een ionenrooster te veronderstellen.