

synthesereactie

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 8.1 – in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling;

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

- 67 – in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie herkennen aan de hand van elektronenuitwisseling.

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

- 15 – door vergelijking van reactieschemas het verschil uitleggen tussen een analyse en een synthese.
- 96 – in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

LP Chemie 2e gr TSO (Techniek-Wetenschappen) GO

- 15 – door vergelijking van reactieschemas het verschil uitleggen tussen een analyse en een synthese.
- 93 – in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

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

- 5.1.2.1 – B18 Aspecten van chemische reacties – Voor eenvoudige voorbeelden van chemische reacties het bijbehorend energiediagram inter-preteren als voorbeeld van endo- of exo-energetisch proces.
- 5.1.2.2 – V25 Wetten van de chemische reacties – Een gegeven reactievergelijking identificeren als een analyse- of synthesereactie en in verband brengen met het endo- of exo-energetisch karakter van de reactie.

LP Chemie 2e gr TSO (Techniek wetenschappen, Biotechnische wetenschappen) VVKSO

- B14 – Een gegeven reactievergelijking identificeren als een analyse-, synthese- of substitutiereactie. (ET 10)
- B71 – De verandering van oxidatiegetallen in een redoxreactie vaststellen en in verband brengen met de begrippen oxidatie en reductie en elektronenoverdracht voor:
 - verbrandingsreacties;
 - synthesereacties met enkelvoudige stoffen;
 - analysereacties (ontleding) van binaire stoffen.

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

- 15 – door vergelijking van reactieschemas het verschil uitleggen tussen een analyse en een synthese.
- 96 – in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

ET Natuurwetenschappen 2e gr ASO

- C16 – Leerlingen kunnen in verbrandingsreacties, in synthesereacties met enkelvoudige stoffen en in ontledingsreacties van binaire stoffen oxidatie en reductie aanduiden aan de hand van elektronenuitwisseling.

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

- 58 – Door vergelijking van reactie het onderscheid kunnen afleiden tussen analyse en synthese.
- 59 – Een experimenteel voorbeeld van een analyse/synthese kunnen geven.
- 60 – De woordvergelijking van een analyse/synthese kunnen opstellen.
- 61 – De begrippen ‘endo-’ en ‘exo-energetisch’ kunnen koppelen aan analyse en synthese.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.

LP Chemie 2e gr TSO/KSO OVSG

- 62 – Door vergelijking van reacties het onderscheid kunnen afleiden tussen analyse en synthese.
- 63 – De woordvergelijking van een analyse/synthese kunnen opstellen. EDV
- 64 – De begrippen “endo- en exo-energetisch” kunnen koppelen aan analyse en synthese.
- 68 – De begrippen “analyse”, “synthese”, “enkelvoudige stof”, “samengestelde stof” en “element” kunnen omschrijven.

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

- 41 – Door vergelijking van reacties het onderscheid kunnen afleiden tussen analyse en synthese.
- 42 – Een experimenteel voorbeeld van een analyse/synthese kunnen geven.
- 43 – De woordvergelijking van een analyse/synthese kunnen opstellen.
- 44 – De begrippen ‘endo-’ en ‘exo-energetisch’ kunnen koppelen aan analyse en synthese.
- 47 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.

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

- 58 – Door vergelijking van reactie het onderscheid kunnen afleiden tussen analyse en synthese.
- 59 – Een experimenteel voorbeeld van een analyse/synthese kunnen geven.
- 60 – De woordvergelijking van een analyse/synthese kunnen opstellen.
- 61 – De begrippen ‘endo-’ en ‘exo-energetisch’ kunnen koppelen aan analyse en synthese.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.

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

- 58 – Door vergelijking van reactie het onderscheid kunnen afleiden tussen analyse en synthese.
- 59 – Een experimenteel voorbeeld van een analyse/synthese kunnen geven.
- 60 – De woordvergelijking van een analyse/synthese kunnen opstellen.
- 61 – De begrippen ‘endo-’ en ‘exo-energetisch’ kunnen koppelen aan analyse en synthese.
- 65 – De begrippen ‘analyse’, ‘synthese’, ‘enkelvoudige stof’, ‘samengestelde stof’ en ‘element’ kunnen omschrijven.