

galvanische cel

Leerplannen

LP chemie 3e graad ASO GO

- 8.3.6 – de vergelijking maken tussen de elektrolyse en de werking van een galvanische cel;

LP chemie 3e graad ASO GO

- 94 – de vergelijking maken tussen de elektrolyse en de werking van een galvanische cel;

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

- 5.2.5.2 B32 – De bouw van een galvanische cel bespreken en de werking ervan verklaren.
- 5.2.5.2 V32 – Elektrolyse herkennen als een gedwongen chemische reactie onder invloed van elektrische stroom.

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

- 5.2.5.2 B44 – De bouw van een galvanische cel bespreken en de werking ervan verklaren.
- 5.2.5.2 V45 – De reacties aan anode en kathode bij elektrolyse van waterige oplossingen voorspellen