

zout

Leerplannen

LP Chemie 2e gr KSO GO

- 5 – Zouten
- 5.1.3 – de corpusculaire bouw van zouten beschrijven aan de hand van natriumchloride en met gebruik van de begrippen ion, ionbinding, ionrooster en ionkristal;
- 5.1.6 – ionroosters in verband brengen met de formule, de bindingsaard en de eigenschappen van zouten;
- 5.1.7 – voorbeelden en eigenschappen geven van andere zouten, die belangrijk zijn voor onze samenleving;
- 5.4.4 – door gebruik te maken van deze tabellen en door toepassing van de neutraliteitsregel, de formules van zouten schrijven en hun namen geven;
- 5.5.1 – dissociatievergelijkingen van zouten voorstellen;

LP Toegepaste chemie 2e gr TSO GO

- 12.1 – nagaan dat zouten (als smelt) en opgelost in water een elektrische stroom geleiden.
- 18.1 – een neutralisatiereactie uitvoeren en het gevormde zout aantonen.

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

- 45 – de verhoudingsformules van binaire en ternaire zouten in verband brengen met hun naam en omgekeerd.
- 46 –
aan de hand van een chemische formule een representatieve stof classificeren als hydroxide, zuur of zout.

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

- 31 –
aan de hand van de formule een representatieve stof benoemen als: een metaal, een niet-metaal, een edelgas, een oxide, een hydroxide, een zuur of een zout.
- 66 – zouten classificeren als stoffen die opgebouwd zijn uit positieve metaal-ionen en negatieve zuurrest-ionen.
- 67 – de verhoudingsformules van binaire en ternaire zouten in verband brengen met hun naam en omgekeerd.
- 68 –
aan de hand van een chemische formule een representatieve stof classificeren als een hydroxide, zuur of zout

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

- 31 – aan de hand van een formule een representatieve stof benoemen als: een metaal, een niet-metaal, een oxide, een hydroxide, een zuur of een zout.
- 65 – zouten classificeren als stoffen die opgebouwd zijn uit positieve metaal-ionen en negatieve zuurrest-ionen.
- 66 – de verhoudingsformules van binaire en van ternaire zouten in verband brengen met hun naam en omgekeerd.

LP Chemie 2e gr TSO GO

- 45 – de verhoudingsformules van binaire en ternaire zouten in verband brengen met hun naam en omgekeerd.

