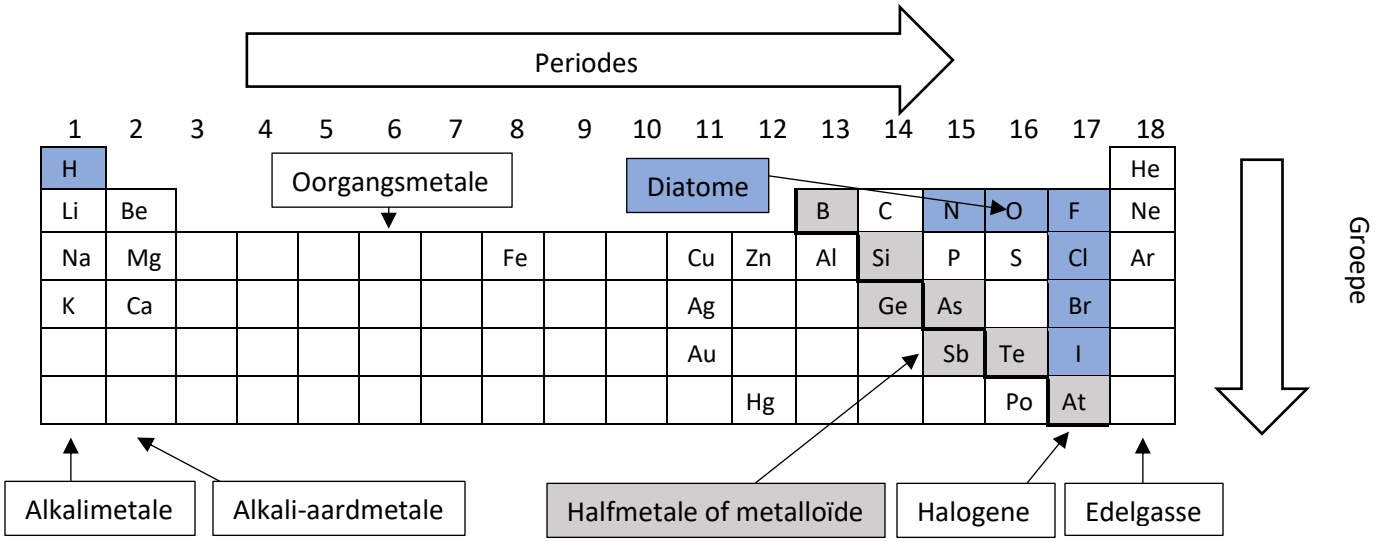
Metale & Nie-metale
Sure & Basisse
(Voorbeeld)
Module 1.1

Naam: _____

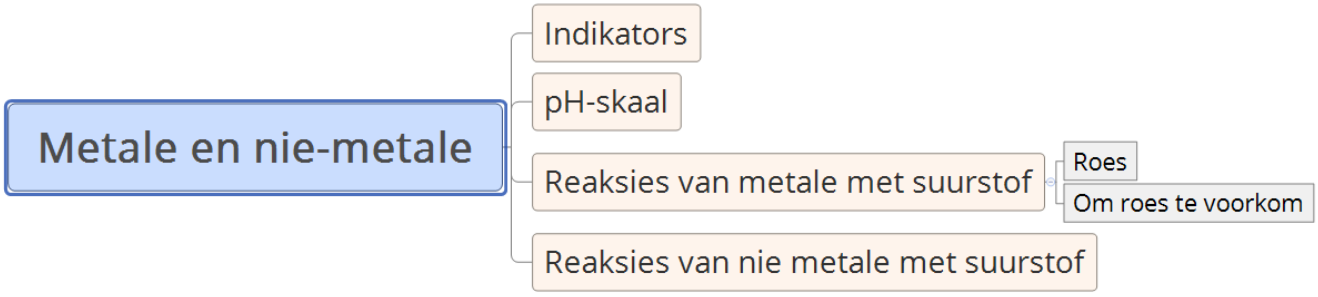
Jou Selnommer:_____

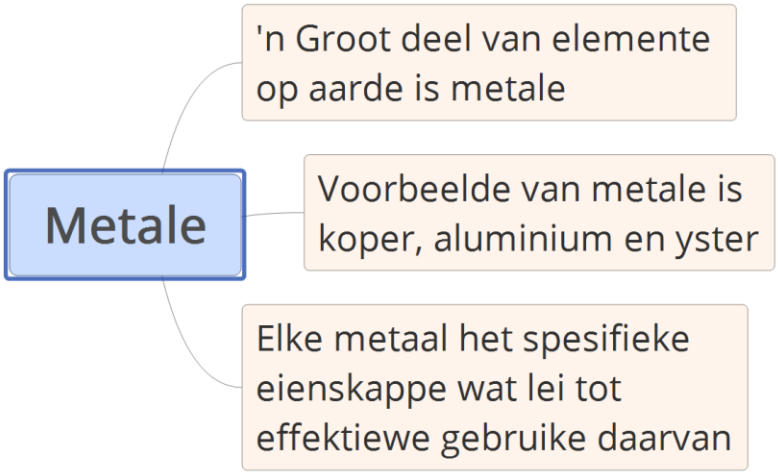
Jou e-posadres: _____

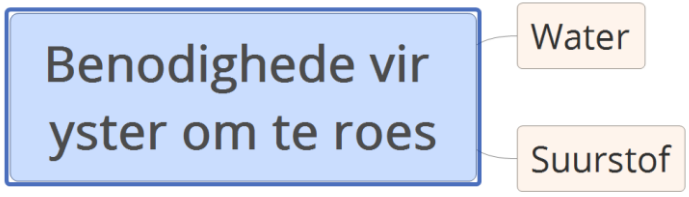
Periodieke tabel

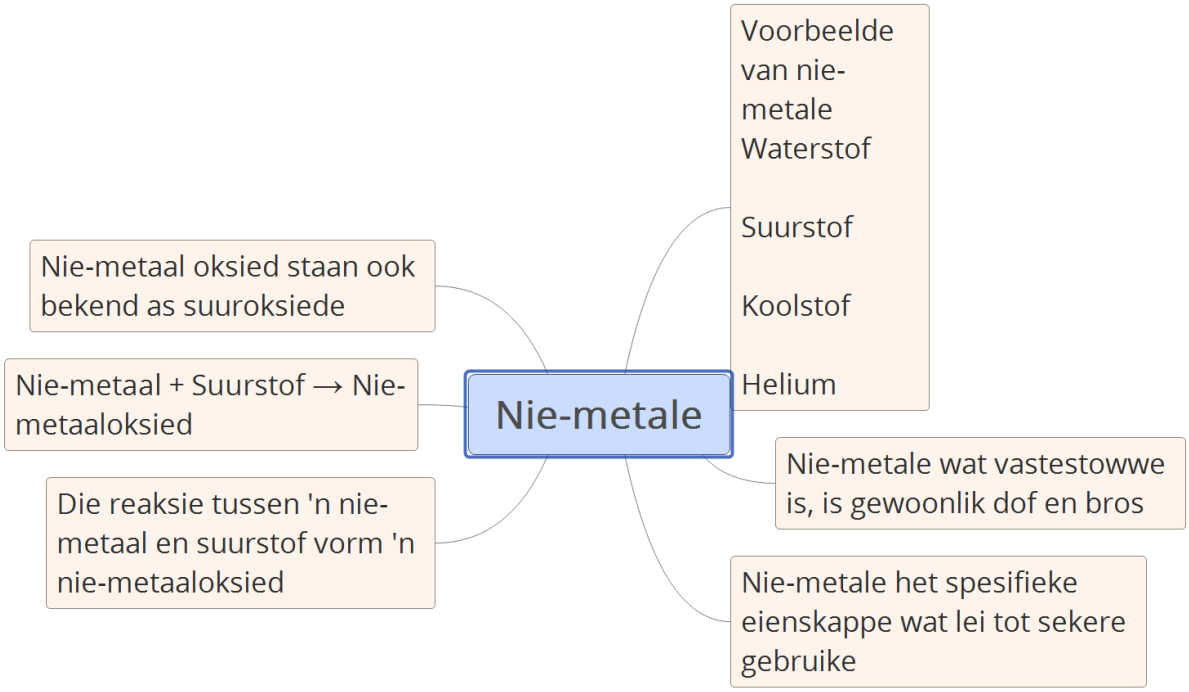


Materie en materiale	
	Metale en nie-metale
Indikators	Chemiese stowwe wat van kleur verander wanneer dit in aanraking kom met 'n suur of 'n alkali
Metaaloksied	Produk wat vorm as 'n metaal met 'n suurstof reageer Staan ook bekend as basiese oksiede
Korossie	Wegvreting of afbreking van 'n materiaal
Roes	Produk van die reaksie tussen yster en suurstof in die teenwoordigheid van water
pH	Maatstaaf van hoe suur of alkalies 'n stof is


Metale en nie-metale
Indikators
pH-skaal
Reaksies van metale met suurstof
Roes
Om roes te voorkom
Reaksies van nie metale met suurstof


Metale
'n Groot deel van elemente op aarde is metale
Voorbeelde van metale is koper, aluminium en yster
Elke metaal het spesifieke eienskappe wat lei tot effektiewe gebruike daarvan


Benodighede vir yster om te roes
Water
Suurstof


Nie-metale
Voorbeelde van nie-metale
Waterstof
Suurstof
Koolstof
Helium
Nie-metale wat vastestowwe is, is gewoonlik dof en bros
Nie-metale het spesifieke eienskappe wat lei tot sekere gebruike
Nie-metaal oksied staan ook bekend as suuroksiede
Nie-metaal + Suurstof → Nie-metaaloksied
Die reaksie tussen 'n nie-metaal en suurstof vorm 'n nie-metaaloksied