

→	→	→	→	→	+	+
+	+	2	2	2	2	3
3	3	4	4	5	5	6
6	H ₂ O	H ₂	HNO ₃	HCl	H ₂ S	Ca
CaO	CaCO ₃	CO ₂	O ₂	Al	Al(NO ₃) ₃	Na ₂ S
NaCl	Pb ²⁺	Cl ⁻	PbCl ₂	Pb(NO ₃) ₂	PbBr ₂	NaBr
NaNO ₃	MgSO ₄	Na ₃ PO ₄	Mg ₃ (PO ₄) ₂	Na ₂ SO ₄	BaCl ₂	ZnSO ₄
BaSO ₄	ZnCl ₂	AgNO ₃	AgCl	NaNO ₂	H ₂ SO ₄	Mg(OH) ₂
MgSO ₄	NaOH	HClO ₃	Ca(OH) ₂	Ca(ClO ₃) ₂	CaCl ₂	HClO ₄
HClO ₂	HClO	Na ₂ SO ₃	HNO ₂	H ₂ SO ₃	ZnSO ₃	H ₂ SO ₃
Na ₃ (PO ₃) ₂	Mg ₃ (PO ₃) ₂	Al(NO ₂) ₃	Pb(NO ₂) ₂	AgNO ₃		

METALEN

ZOUTEN

ZUREN

NIET-METALEN

HYDROXIDEN

OXIDEN

Geef de reactie tussen calcium en water.
(oplossing 1)

In welke stoffen wordt calciumcarbonaat ontleed? (oplossing 2)

Geef de reactie tussen aluminium en waterstofnitraat. (oplossing 3)

Geef de reactie tussen waterstofchloride en natriumsulfide. (oplossing 4)

Geef de reactievergelijking van de elektrolyse van water. (oplossing 5)

Wat gebeurt er als we chloride-ionen laten reageren met loodionen? (oplossing 6)

Welke reactie treedt er op tussen looddinitraat en natriumbromide?
(oplossing 7)

Welke reactie treedt er op tussen magnesiumsulfaat en trinatriumfosfaat?
(oplossing 8)

Geef de reactie tussen bariumdichloride en zinksulfaat. (oplossing 9)

Geef de reactie tussen keukenzout en zilvernitraat. (oplossing 10)

Wat gebeurt er als we zwavelzuur laten reageren met magnesiumdihydroxide?
(oplossing 11)

Geef de reactie tussen natriumhydroxide en diwaterstofsulfide. (oplossing 12)

Welke reactie treedt er op tussen waterstofchloraat en calciumdihydroxide?
(oplossing 13)

Geef de reactie tussen zoutzuur en natriumhydroxide. (oplossing 14)

Wat gebeurt er al we calciumdihydroxide en waterstofchloride samenvoegen?
(oplossing 15)

OPLOSSING 2

OPLOSSING 1

OPLOSSING 4

OPLOSSING 3

OPLOSSING 5

OPLOSSING 7

OPLOSSING 6

OPLOSSING 9

OPLOSSING 8

OPLOSSING 10

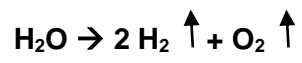
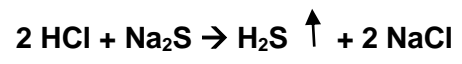
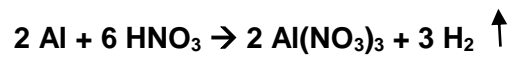
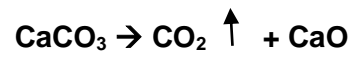
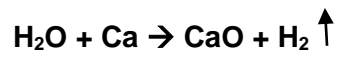
OPLOSSING 12

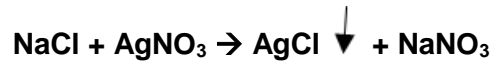
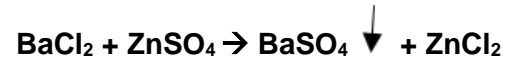
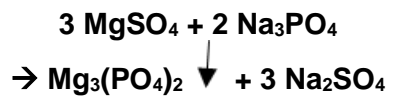
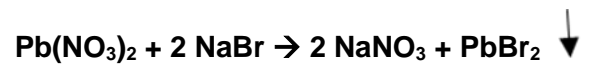
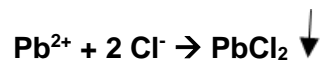
OPLOSSING 11

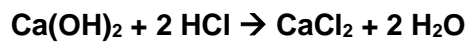
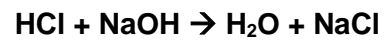
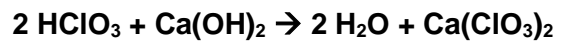
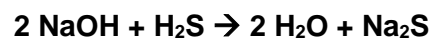
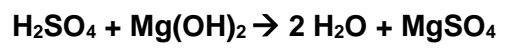
OPLOSSING 14

OPLOSSING 13

OPLOSSING 15







?
?
?
?
?
?
?
?

?
?
?
?
?
?
?
?
?