Wie niet waagt, wie niet weet.

Materiaal
4 pionnen
Spel bord
Kaarten met vraagjes
Dobbelsteen

Spelregels:
Dit spel is voor 2-4 personen
De spelers gooien met de dobbelsteen, degene met het hoogste cijfer mag beginnen en dan gaan ze door met de klok mee.
De speler die begint smijt met de dobbelsteen en mag zich het aantal vakjes verder plaatsen dat zich op de dobbelsteen bevind.
Op het vakje staat er wat hij/zij moet doen.
Een gewoon vakje is een kaartje trekken.
Op de kaartjes staan vraagjes in verband met met anorganische stoffen.
De speler die aan de beurt is laat een andere een kaartje voor hem trekken waar een vraag op staat. Die leest het kaartje voor. Op het kaartje staat het juiste antwoord ook in het klein gedrukt. (Daarom mag de persoon die aan de beurt is het kaartje natuurlijk niet zien!)
Als de speler het juist heeft mag hij op zijn vakje blijven staan anders moet hij eentje terug.
Op het spel bord bevinden zich natuurlijk ook vakjes die je laten vooruit gaan of zelfs laten terugkeren!
Of je belandt in de gevangenis en dan moet je een plaatsje overslaan.
Wie het eerste in het midden is wint het spel.

Speldoelen:
De leerlingen herhalen de geziene leerstof over anorganische stoffen op een leuke educatieve manier.
Ze moeten zowel de namen als formules kennen.
En ze moeten ook weten welke onderverdeling er is bij anorganische stoffen.

Leerkracht tijdens het spel:
Het is belangrijk om als leerkracht de instructies voor het spel duidelijk te geven zodat de leerlingen het kunnen spelen en er ook uit kunnen leren.

Geef de naam van:
$CaSO_4$
(Calciumsulfaat)

Geef de naam van:
HCl
(Zoutzuur)

Geef de naam van:
SiO_2
(Siliciumdioxide)

Geef de naam van:
$CaCl_2$
(Calciumdichloride)

Geef de naam van:
CuO
(koperoxide)

Geef de naam van:
$ZnCO_3$
(Zinkcarbonaat)

Geef de naam van:
$HClO_3$
(Chloorzuur)

Geef de naam van:
Na_2CO_3
(Natriumcarbonaat)

Geef de naam van:
$MgSO_4$
(Magnesiumsulfaat)

Geef de naam van:
H_3PO_4
(Fosforzuur)

Geef de naam van:
CO_2
(Koolstofdioxide)

Geef de naam van:
NH_4OH
(Ammoniumhydroxide)

Geef de naam van:
NaF
(Natriumfluoride)

Geef de naam van:
$Ba(ClO_3)_2$
(Bariumdichloraat)

Geef de naam van:
H_2O
(Water)

Geef de naam van:
$NaCl$
(Keukenzout)

Geef de naam van:
H_2S
(Diwaterstofsulfide)

Geef de naam van:
$Cu(OH)_2$
(Koperdihydroxide)

Geef de naam van:
CO
(Koolstofoxide)

Geef de naam van:
H_2CO_3
(Diwaterstofcarbonaat)

Geef de naam van:
ZnI_2
(Zinkdijodide)

HF is een:
a) **Zuur**
b) Zout
c) Hydroxide
d) Oxide

HBr is een:
a) **Zuur**
b) Zout
c) Hydroxide
d) Oxide

HI is een:
a) **Zuur**
b) Zout
c) Hydroxide
d) Oxide

$HBrO_3$ is een:
a) **Zuur**
b) Zout
c) Hydroxide
d) Oxide

HIO_3 is een:
a) **Zuur**
b) Zout
c) Hydroxide
d) Oxide

$Zn(OH)_2$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Cd(OH)_2$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Fe(OH)_3$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Hg(OH)_2$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

CuOH is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Ca(OH)_2$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Ba(OH)_2$ is een:
a) Zuur
b) Zout
c) **Hydroxide**
d) Oxide

$Al_2O_3$is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

K_2O is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

Na_2O is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

MgO is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

FeO is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

ZnO is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

BrO is een:
a) Zuur
b) Zout
c) Hydroxide
d) **Oxide**

K_3PO_4 is een:
a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

AlF_3 is een:
a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

$NaHCO_3$ is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

$KClO_3$ is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

Ni_2SO_4 is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

Li_2CO_3 is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

$BaSO_4$ is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

$LiNO_3$ is een:

a) Zuur
b) **Zout**
c) Hydroxide
d) Oxide

Geef de formule van:
Zwavelzuur
(H_2SO_4)

Geef de formule van:
Zilvernitraat
($AgNO_3$)

Geef de formule van:
Ijzertrihydroxide
($Fe(OH)_2$)

Geef de formule van:
Berilliumoxide
(BeO)

Geef de formule van:
Saltpeterzuur
(HNO_3)

Geef de formule van:
Aluminiumtrihydroxide
($Al(OH)_3$)

Geef de formule van:
Dijzertrioxide
(Fe_2O_3)

Geef de formule van:
Kopersulfaat
($CuSO_4$)

Geef de formule van:
Trizilverfosfaat
(Ag_3PO_4)

Geef de formule van:
Natriumnitraat
($NaNO_3$)

Geef de formule van:
Dichroomtrioxide
(Cr_2O_3)

Geef de formule van:
Magnesiumdinitraat
($Mg(NO_3)_2$)

Geef de formule van:
Calciumoxide
(CaO)

Geef de formule van:
Magnesiumdihydroxide
($Mg(OH)_2$)

Geef de formule van:
Chroomoxide
(CrO)

Geef de formule van:
Aluminiumtrichloride
($AlCl_3$)

Geef de formule van:
Kaliumnitraat
(KNO_3)

Geef de formule van:
Tricalciumdifosfaat
($Ca_3(PO_4)_2$)

Geef de formule van:
Looddihydroxide
($Pb(OH)_2$)

Geef de formule van:
Kaliumhydroxide
(KOH)

Geef de formule van:
Bariumoxide
(BaO)

Geef de formule van:
Calciumcarbonaat
($CaCO_3$)

Geef de formule van:
Dizilvercarbonaat
(Ag_2CO_3)