

1. Waaruit halen we voornamelijk anorganische stoffen?
 - a. Niet-levende natuur
2. Geef een synoniem voor anorganische stoffen.
 - a. Mineralen
3. Geef de 4 categorieën van anorganische stoffen.
 - a. Oxiden, hydroxyden, zouten en zuren
4. Wat geeft het oxidatiegetal weer?
 - a. Het aantal elektronen dat het element kan opgeven of afgeven.
5. Wat is het OG in een neutrale verbinding?
 - a. 0
6. Wat is de functionele groep in een zuur?
 - a. Waterstof
7. Wat is een zuur?
 - a. Atoomverbindingen tussen een waterstofatoom en een zuurrest
8. Wat is de algemene formule van een zuur?
 - a. $H_nZ \rightarrow n = \text{hoeveelheid waterstof atomen, } Z = \text{zuurrest}$
9. Wat is een binair zuur?
 - a. Binding tussen waterstof en een niet-metaal
10. Is H_2SO_4 een binair of een ternair zuur?
 - a. Ternair
11. Is H_2S een binair, ternair of helemaal geen zuur?
 - a. Binair
12. Is K_2PO_4 een binair ternair of helemaal geen zuur?
 - a. Geen zuur
13. Hoe vormen we de systematische naam van een ternair zuur?
 - a. Voorvoegsel – waterstof – stam van het niet-metaal – aat
14. Wat is de systematische naam van HIO_3 ?
 - a. Waterstofjodaat
15. Wat is de systematische naam van H_2CO_3 ?
 - a. Diwaterstofcarbonaat
16. Wat is de formule van waterstofchloraat?
 - a. $HClO_3$
17. In welke toestand komen binaire zuren het meeste voor?
 - a. Gasvormig
18. In welke toestand komen de meeste ternaire zuren voor?
 - a. Vloeibaar
19. Geef 3 toepassingen van een zuur.
 - a. Component van maagzuur, in autobatterij, ontstopper, verwijderen van roest, bereiding van springstoffen, gas dat vrijkomt uit rottende eieren.
20. Wat is een hydroxide?
 - a. Ionverbindingen tussen een metaalion en één of meerdere hydroxyde-ionen (OH^-)
21. Wat is een eenwaardig negatief geladen ion?
 - a. De som van de oxidatiegetallen is gelijk aan -1
22. Wat is de algemene formule van een hydroxide?
 - a. $M(OH)_n \rightarrow M = \text{metaal, } OH = \text{hydroxide-ion, } n = \text{aantal hydroxyde ionen}$
23. Het oxidatiegetal van het hydroxide-ion is altijd gelijk aan
 - a. -1
24. Hoe is de systematische naam van een hydroxide opgebouwd?

- a. Naammetaal – voorvoegsel – hydroxide
25. In welke toestand vinden we hydroxide terug op kamertemp?
- a. Vast
26. Geef 3 toepassingen van hydroxiden.
- a. Bereiding van zeep, ontstopper, identificatie van koolstofdioxiden, cement en mortel, neutraliseert de pH, laxeermiddel en alkalinebatterijen.
27. Wat zijn oxiden?
- a. Zijn binaire verbindingen die zuurstof bevat.
28. Hoe kunnen we oxiden onderverdelen?
- a. Metaaloxiden en niet-metaaloxiden
29. Wat is een metaaloxiden?
- a. Ionverbindingen tussen een metaalion en een zuurstofion.
30. Wat is een niet-metaaloxide?
- a. Atoomverbinding tussen een niet-metaal ion en een zuurstofion
31. Hoe wordt de systematische naam van een metaaloxide gevormd?
- a. Voorvoegsel – naam metaal – voorvoegsel – oxide
32. Hoe wordt de systematische naam van een niet-metaaloxide gevormd?
- a. Voorvoegsel – naam niet-metaal – voorvoegsel – oxide
33. In welke toestand komen we metaaloxides tegen op kamertemperatuur?
- a. Vast
34. Onder welke toestand komen we niet-metaaloxides tegen op kamertemperatuur?
- a. Gasvormig
35. Geef 3 toepassingen van oxiden.
- a. Blusmiddel, bubbels in frisdrank, ontsmettingsmiddelen voor wijn, wijnvaten en rozijnen, bereiding van cement, fabricatie van computerchips, droogmiddel voor zuivere alcohol, in zalf, roest.
36. Wat zijn zouten?
- a. Ionverbindingen tussen één of meerdere metaalionen en één of meer zuurresten
37. Hoe wordt de systematische naam gevormd van een zout?
- a. Voorvoegsel – naam metaal – voorvoegsel – naam zuurrest
38. Is NaCl een binair of een ternair zout?
- a. Binair
39. Is AlF_3 een binair of een ternair zout?
- a. Binair
40. Is $Ba(ClO_3)_2$ een binair of een ternair zout?
- a. Ternair
41. In welke toestand komen zouten voor?
- a. Vast
42. Hebben zouten een hoge of een lage smelttemperatuur?
- a. Hoge

1. Wat is het oxidatiegetal van F in waterstoffluoride?
 - a. -I
2. Wat is het oxidatiegetal van Cl in HCl?
 - a. -I
3. Wat is het oxidatiegetal van S in diwaterstofsulfide?
 - a. -II
4. Wat zijn de mogelijke oxydatiegetallen van Fe?
 - a. +II en +III
5. Wat is het mogelijk oxidatiegetal van Na?
 - a. +I
6. Wat is het oxidatiegetal van Na in NaOH?
 - a. +I
7. Wat is het oxidatiegetal van Ca in $\text{Ca}(\text{OH})_3$?
 - a. +II
8. Wat is het oxidatiegetal van Al in $\text{Al}(\text{OH})_3$?
 - a. +III
9. Wat is het oxidatiegetal van K in KOH?
 - a. +I
10. Wat is het oxidatiegetal van Fe in $\text{Fe}(\text{OH})_2$?
 - a. +II
11. Wat is het oxidatiegetal van Fe in $\text{Fe}(\text{OH})_3$?
 - a. +III
12. Wat is het oxidatiegetal van Cu in $\text{Cu}(\text{OH})_2$?
 - a. +II
13. Wat is het oxidatiegetal van Ca in CaO?
 - a. +II
14. Wat is het oxidatiegetal van Na in Na_2O ?
 - a. +I
15. Wat is het oxidatiegetal van Fe in Fe_2O_3 ?
 - a. +III
16. Wat is het oxidatiegetal van Cu in Cu_2O ?
 - a. +I
17. Wat is het oxidatiegetal van Cu in CuO?
 - a. +II
18. Wat is het oxidatiegetal van Pb in PbO?
 - a. +II
19. Wat is het oxidatiegetal van Pb in PbO_2 ?
 - a. +IV
20. Wat is het oxidatiegetal van N in N_2O_5 ?
 - a. +V
21. Wat is het oxidatiegetal van S in SO_2 ?
 - a. +IV
22. Wat is het oxidatiegetal van S in SO_3 ?
 - a. +VI
23. Wat is het oxidatiegetal van C in CO?
 - a. +II
24. Wat is het oxidatiegetal van C in CO_2 ?
 - a. +IV

25. Wat is het oxidatiegetal van Cl in Cl_2O_3 ?
a. +III
26. Wat is het oxidatiegetal van Cl in Cl_2O_7 ?
a. +VII
27. Wat is het oxidatiegetal van Cl in Cl_2O_5 ?
a. +V
28. Wat is het oxidatiegetal van Mg in MgSO_4 ?
a. +II
29. Wat is het oxidatiegetal van Fe in FeCl_3 ?
a. +III
30. Wat is het oxidatiegetal van Pb in PbSO_4 ?
a. +II
31. Wat is het oxidatiegetal van K in K_3PO_4 ?
a. +I
32. Wat is het oxidatiegetal van Mg in $\text{Mg}(\text{OH})_2$?

1. Systematische naam van HF?
 - a. Waterstoffluoride
2. Wat is de systematische naam van HCl?
 - a. Waterstofchloride
3. Wat is de systematische naam voor HBr?
 - a. Waterstofbromide
4. Wat is de systematische naam voor HI?
 - a. Waterstofjodide
5. Wat is de systematische naam voor H₂S?
 - a. Diwaterstofsulfide
6. Wat is de systematische naam voor HClO₃?
 - a. Waterstofchloraat
7. Wat is de systematische naam voor HIO₃?
 - a. Waterstofjodaat
8. Wat is de systematische naam voor H₂PO₄?
 - a. Diwaterstoffosfaat
9. Wat is de systematische naam voor H₂CO₃?
 - a. Waterstofcarbonaat
10. Wat is de systematische naam voor HNO₃?
 - a. Waterstofnitraat
11. Wat is de systematische naam voor NaOH?
 - a. Natriumhydroxide
12. Wat is de systematische naam voor Ca(OH)₂?
 - a. Calciumdihydroxide
13. Wat is de systematische naam voor Al(OH)₃?
 - a. Aluminiumtrihydroxide
14. Wat is de systematische naam voor KOH?
 - a. Kaliumhydroxide
15. Wat is de systematische naam voor Ba(OH)₂?
 - a. Bariumhydroxide
16. Wat is de systematische naam voor CuOH?
 - a. Coperhydroxide
17. Wat is de systematische naam voor Pb(OH)₂?
 - a. Looddihydroxide
18. Wat is de systematische naam voor LiOH?
 - a. Lithiumhydroxide
19. Wat is de systematische naam voor Fe₂O₃?
 - a. Diiijzertrioxide
20. Wat is de systematische naam voor FeO?
 - a. Ijzeroxide
21. Wat is de systematische naam voor Cu₂O?
 - a. Dikoperoxide
22. Wat is de systematische naam voor CuO?
 - a. Koperoxide
23. Wat is de systematische naam voor PbO?
 - a. Loodoxide
24. Wat is de systematische naam voor SO₃?
 - a. Zwaveltrioxide

25. Wat is de systematische naam voor CO_2 ?
- a. Koolstofdioxide
26. Wat is de systematische naam voor CO ?
- a. Koolstofoxide
27. Wat is de systematische naam voor Cl_2O ?
- a. Dichlorideoxide
28. Wat is de systematische naam voor $\text{Mg}(\text{OH})_2$?
- a. Magnesiumdihydroxide

1. Wat is de formule van diwaterstofsulfide?
 - a. H_2S
2. Wat is de formule van waterstoffluoride?
 - a. HF
3. Wat is de formule van waterstofchloride?
 - a. HCl
4. Wat is de formule van waterstofbromide?
 - a. HBr
5. Wat is de formule van waterstofjodide?
 - a. HI
6. Wat is de formule van waterstofchloraat?
 - a. HClO_3
7. Wat is de formule van waterstofbromaat?
 - a. HBrO_3
8. Wat is de formule van waterstofjodaat?
 - a. HIO_3
9. Wat is de formule van diwaterstofsulfaat?
 - a. H_2SO_4
10. Wat is de formule van waterstofnitraat?
 - a. HNO_3
11. Wat is de formule van triwaterstoffosfaat?
 - a. H_3PO_4
12. Wat is de formule van diwaterstofcarbonaat?
 - a. H_2CO_3
13. Wat is de formule van calciumdihydroxide?
 - a. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
14. Wat is de formule van aluminiumtrihydroxide?
 - a. $\text{Al}(\text{OH})_3$
15. Wat is de formule van natriumhydroxide?
 - a. NaOH
16. Wat is de formule van kaliumhydroxide?
 - a. KOH
17. Wat is de formule van ijzerdihydroxide?
 - a. $\text{Fe}(\text{OH})_2$
18. Wat is de formule van ijzertrihydroxide?
 - a. $\text{Fe}(\text{OH})_3$
19. Wat is de formule van koperhydroxide?
 - a. CuOH
20. Wat is de formule van koperdihydroxide?
 - a. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
21. Wat is de formule van magnesiumdihydroxide?
 - a. $\text{Mg}(\text{OH})_2$
22. Wat is de formule van dinatriumoxide?
 - a. Na_2O
23. Wat is de formule van calciumoxide?
 - a. CaO
24. Wat is de formule van dialuminiumtrioxide?
 - a. Al_2O_3

25. Wat is de formule van dikaliumoxide?
 - a. K_2O
26. Wat is de formule van ijzeroxide?
 - a. FeO
27. Wat is de formule van diijzertrioxide?
 - a. Fe_2O_3
28. Wat is de formule van dikoperoxide?
 - a. Cu_2O
29. Wat is de formule van koperoxide?
 - a. CuO
30. Wat is de formule van looddioxide?
 - a. PbO_2
31. Wat is de formule van loodoxide?
 - a. PbO
32. Wat is de formule van distikstofpentaoxide?
 - a. N_2O_5
33. Wat is de formule van distikstoftrioxide?
 - a. N_2O_3
34. Wat is de formule van zwaveldioxide?
 - a. SO_2
35. Wat is de formule van twaveltrioxide?
 - a. SO_3
36. Wat is de formule van dichloortrioxide?
 - a. Cl_2O_5
37. Wat is de formule van natriumchloride?
 - a. $NaCl$
38. Wat is de formule van trikaliumfosfaat?
 - a. K_3PO_4
39. Wat is de formule van trikatiumdifosfaat?
 - a. $Ca_3(PO_4)_2$
40. Wat is de formule van aluminiumtrifluoride?
 - a. AlF_3
41. Wat is de formule van dizilvercarbonaat?
 - a. Ag_2CO_3
42. Wat is de formule van magnesiumsulfaat?
 - a. $MgSO_4$
43. Wat is de formule van trikaliumfosfaat?
 - a. K_3PO_4
44. Wat is de formule van ijzertrichloride?
 - a. $FeCl_3$
45. Wat is de formule van loodsulfaat?
 - a. $PbSO_4$