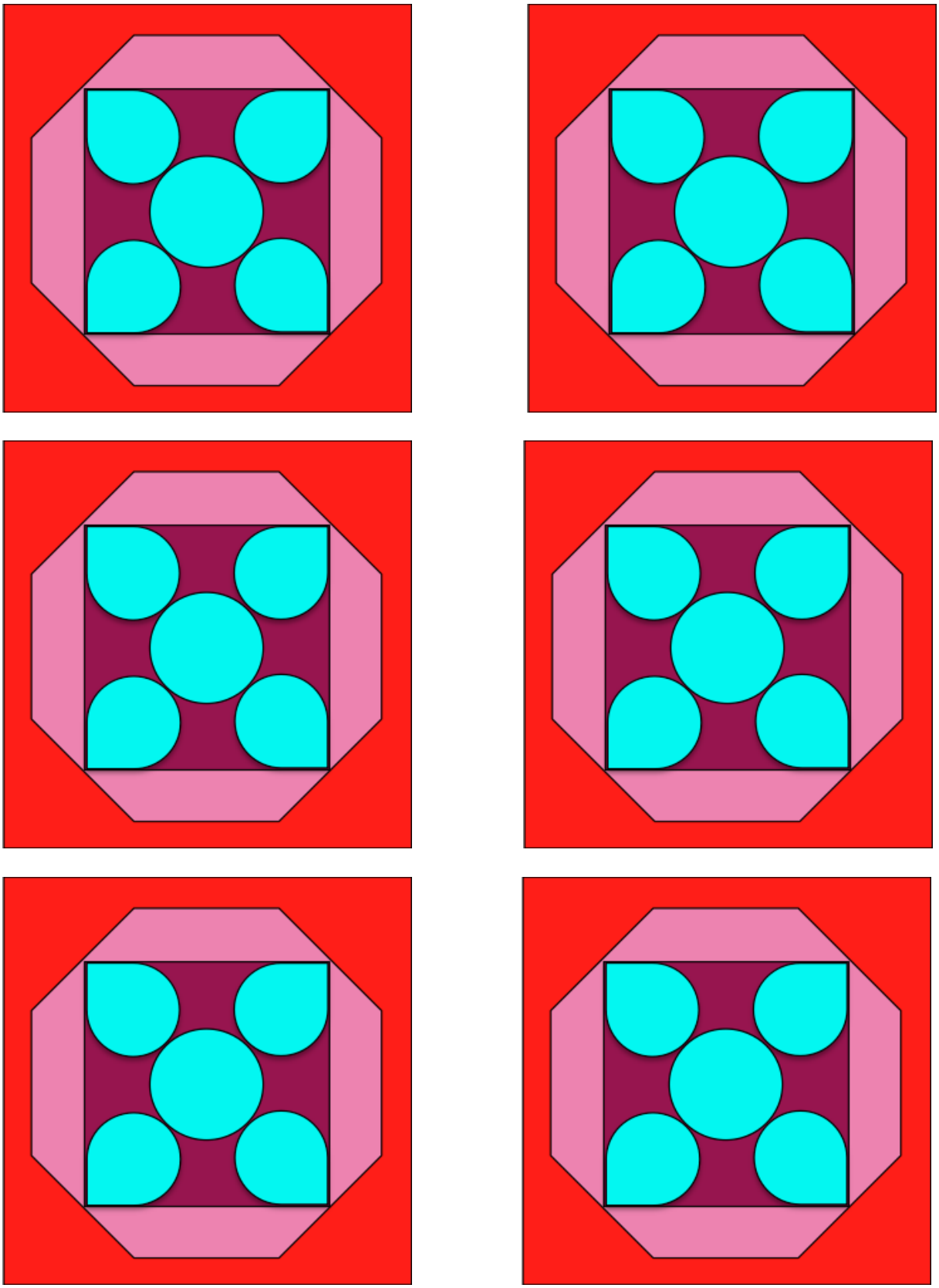


Wat zijn anorganische of minerale stoffen? ▯

A. Deze stoffen komen hoofdzakelijk voor in de niet-levende natuur.

In hoeveel stofklassen zijn de anorganische stoffen in te delen? ▯

B. 4

Welk van deze stofklassen komt niet voor bij de organische stoffen? ▯▯

C. Oxiden

Welk van deze stofklassen komt niet voor bij de anorganische stoffen? ▯▯

B. Alcoholen

Wat is het oxidatiegetal precies? ▯▯

A. Dit geeft het aantal elektronen aan van een element dat een atoom opneemt of afgeeft wanneer het overgaat naar de ionaire vorm.

In een samengestelde stof is het OG van een element uit groep IIIa: ▯▯

A. + III

Wat zijn anorganische of minerale stoffen? □

A. Deze stoffen komen hoofdzakelijk voor in de niet-levende natuur.
B. Deze stoffen komen hoofdzakelijk voor in de levende natuur. In anorganische stoffen komt altijd het element koolstof voor.

In hoeveel stofklassen zijn de anorganische stoffen in te delen? □

A. 3
B. 4
C. 5

Welk van deze stofklassen komt niet voor bij de organische stoffen? □□

A. Carbonzuren
B. Alcoholen
C. Oxiden

Welk van deze stofklassen komt niet voor bij de anorganische stoffen? □□

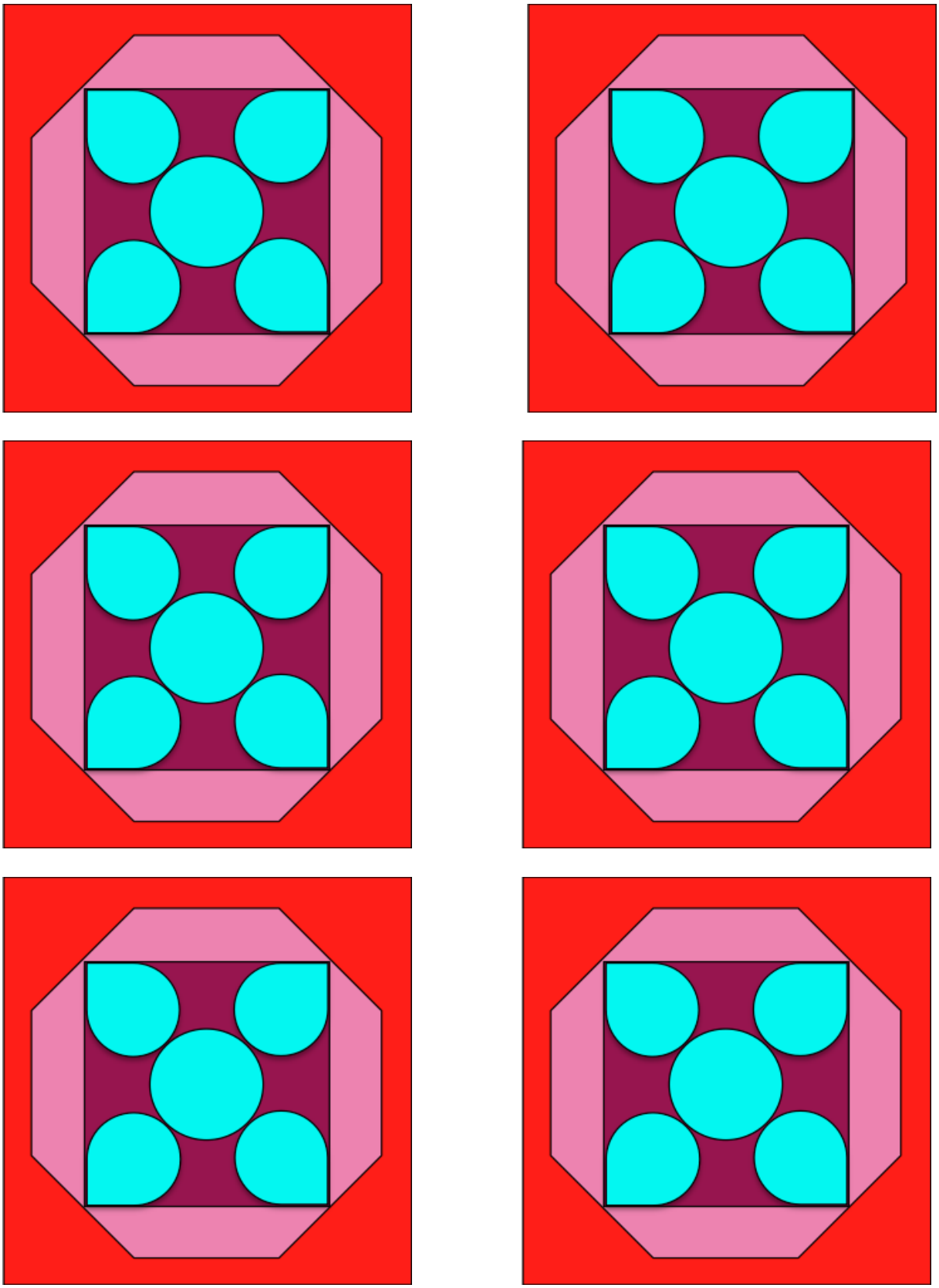
A. Hydroxiden
B. Alcoholen
C. Oxiden

Wat is het oxidatiegetal precies? □□

A. Dit geeft het aantal elektronen aan van een element dat een atoom opneemt of afgeeft wanneer het overgaat naar de ionaire vorm.
B. Dit geeft aan hoe sterk een element de neiging heeft om gebonden elektronen naar zich toe te trekken.

In een samengestelde stof is het OG van een element uit groep IIIa: □□

A. + III
B. – III
C. Geen van beide antwoorden is juist.



Wat is de formule van zoutzuur?
□□

C. HCl

Wat is de systematische naam van de zuurrest in de volgende formule: HBr □□

B. Bromide-ion

Wat is de formule van zwavelzuur?
□□□□

B. H_2SO_4

Wat is de formule van de zuurrest van koolzuur? □□□□

B. CO_3^{2-}

Wat is de triviale naam van waterstofnitraat? □□□□

D. salpeterzuur

De meeste binaire zuren zijn bij kamertemperatuur: □□□

C. gasvormig

Wat is de formule van zoutzuur?
□□

A. HI
B. HBr
C. HCl

Wat is de systematische naam van de zuurrest in de volgende formule: HBr □□

A. Broom-ion
B. Bromide-ion
C. Geen van beide.

Wat is de formule van zwavelzuur?
□□□□

A. H_2SO_3
B. H_2SO_4
C. H_3PO_3
D. H_3PO_4

Wat is de formule van de zuurrest van koolzuur? □□□□

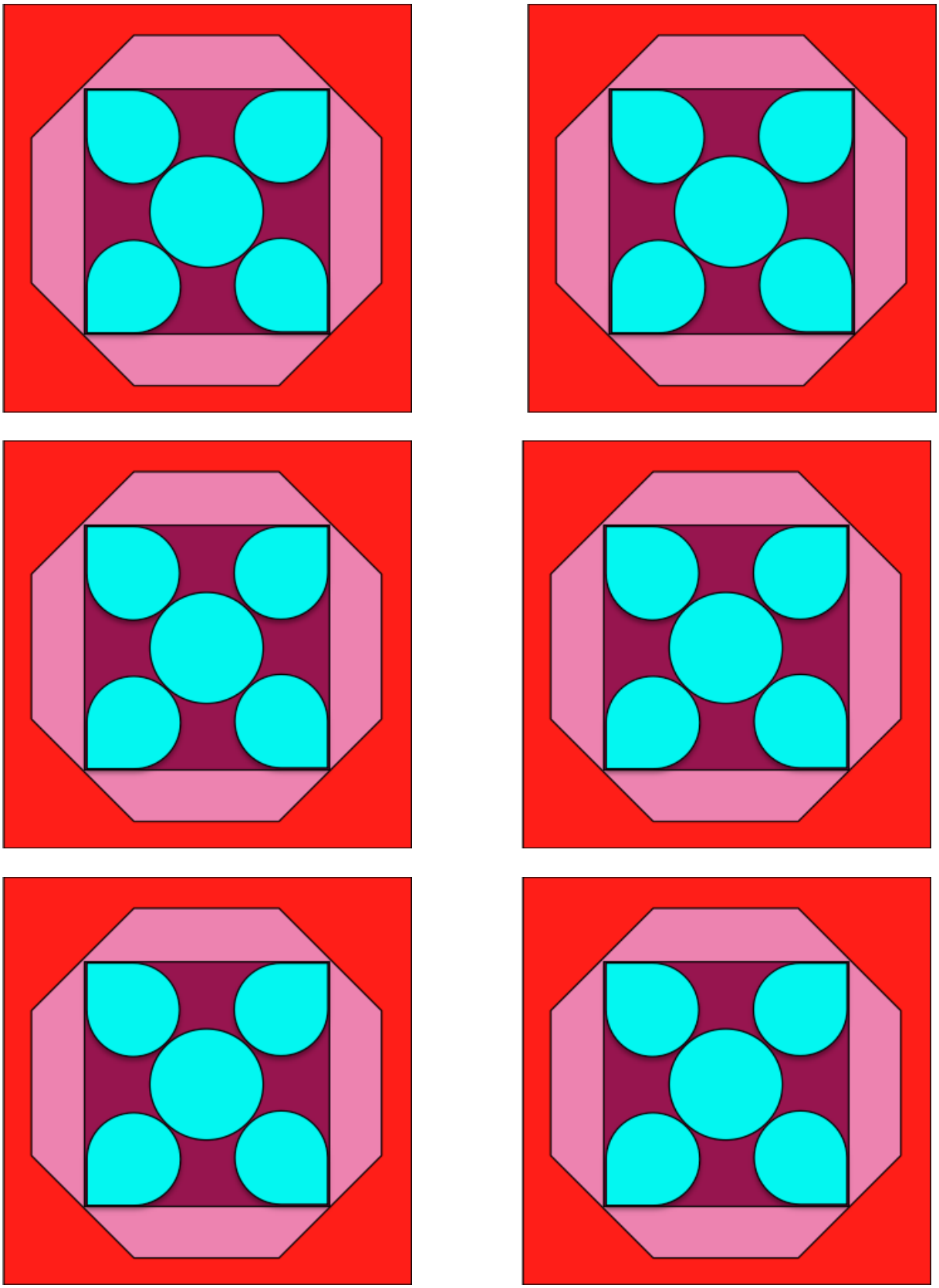
A. CO_3^-
B. CO_3^{2-}
C. CO_3^{3-}

Wat is de triviale naam van waterstofnitraat? □□□□

A. Nitraatzuur
B. Koolzuur
C. Zoutzuur
D. salpeterzuur

De meeste binaire zuren zijn bij kamertemperatuur: □□□

A. Vast
B. Vloeibaar
C. gasvormig



De meeste ternaire zuren zijn bij kamertemperatuur:
□□□

B. Vloeibaar

Welk component bevindt er zich in maagzuur? □□□□

A. HCl
B.

Welke stof is een grondstof bij de bereiding van springstoffen? □□□□

B. HNO_3

Welke stof is een gas dat vrijkomt uit rottende eieren? □□□□

C. H_2S

Wat zijn hydroxyden? □□

A. Dit zijn ionverbindingen tussen een metaalion en één of meer hydroxide-ionen.

Wat is de formule van bijtende soda? □□□□

C. NaOH

De meeste ternaire zuren zijn bij kamertemperatuur:
□□□

A. Vast
B. Vloeibaar
C. Gasvormig

Welk component bevindt er zich in maagzuur? □□□□

A. HCl
B. H_2S0_4
C. H_3PO_4

Welke stof is een grondstof bij de bereiding van springstoffen? □□□□

A. H_2S
B. HNO_3
C. H_2SO_4

Welke stof is een gas dat vrijkomt uit rottende eieren? □□□□

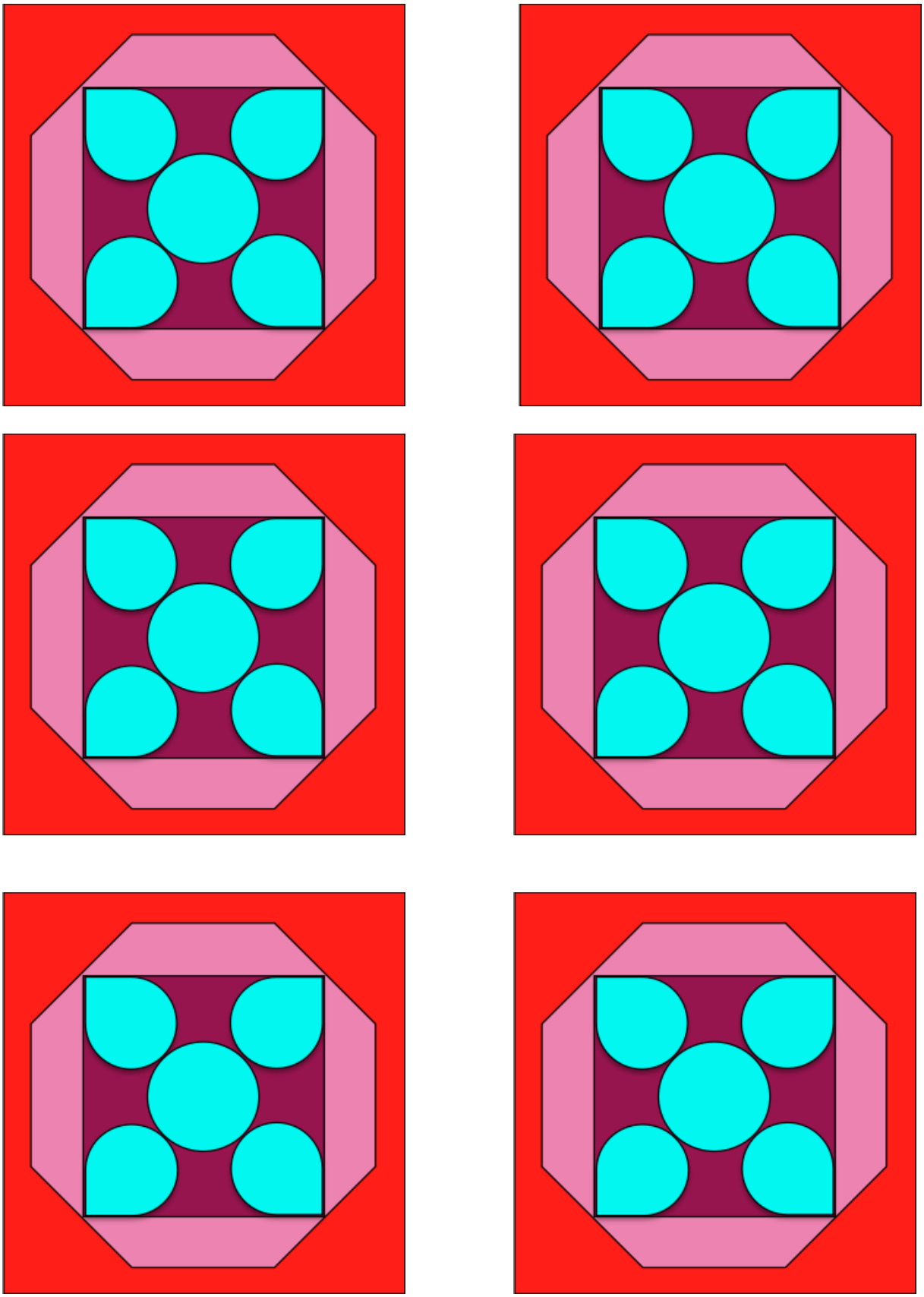
A. HCl
B. H_3PO_4
C. H_2S

Wat zijn hydroxyden? □□

A. Dit zijn ionverbindingen tussen een metaalion en één of meer hydroxide-ionen.
B. Dit zijn ionverbindingen tussen een niet-metaalion en één of meer hydroxide-ionen.

Wat is de formule van bijtende soda? □□□□

A. KOH
B. $Al(OH)_3$
C. NaOH



Wat is de formule van ammoniak?
□□□

A. NH_3

De hydroxiden zijn bij kamertemperatuur: □□□

A. Vast

Wat is een toepassingen van NaOH?
□□□□

C. ontstopper

Welke kleur krijgt blauw lakmoes wanneer we het in een base dompelen? □□

C. Het blijft blauw

Als het aantal H^+-ionen groter zijn dan het aantal OH^- -ionen in een oplossing, dan is het een: □□□

A. Zure oplossing

Metaaloxiden zijn bij kamertemperatuur: □□□

A. Vast

Wat is de formule van ammoniak?
□□□

A. NH_3
B. HNO_3
C. $NH4^+$

De hydroxiden zijn bij kamertemperatuur: □□□

A. Vast
B. Vloeibaar
C. gasvormig

Wat is een toepassingen van NaOH?
□□□□

A. Basisstof van cement
B. Bereiding van zeep
C. ontstopper

Welke kleur krijgt blauw lakmoes wanneer we het in een base dompelen? □□

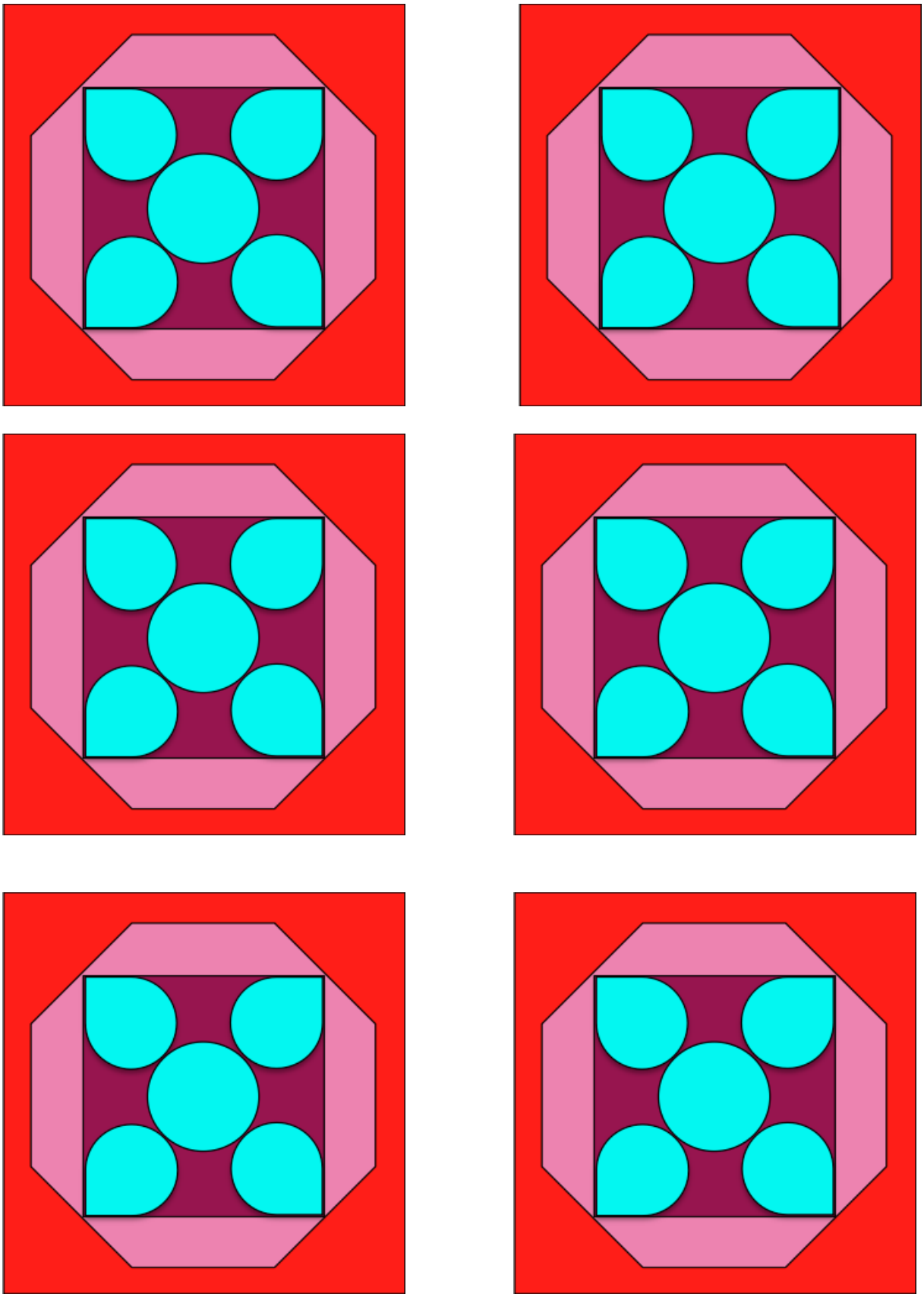
D. Rood
E. Groen
F. Het blijft blauw
G. Geen van bovenstaande antwoorden is juist.

Als het aantal H^+-ionen groter zijn dan het aantal OH^- -ionen in een oplossing, dan is het een: □□□

A. Zure oplossing
B. Neutrale oplossing
C. Basische oplossing

Metaaloxiden zijn bij kamertemperatuur: □□□

A. Vast
B. Vloeibaar
C. gasvormig



Wat zijn zouten?
□□

B. Dit zijn ionverbindingen tussen één of meer metaalionen en één of meer zuurresten.

Wat zijn ternaire zouten? □□

A. Dit zijn zouten waarvan de zuurrest afkomstig is vaan een ternair zuur.

Wat voor een zout is $Ba(ClO_3)_2$? □□□

B. Ternair zout

Wat zijn zouten bij hoge temperaturen? □□□

A. Vaste stoffen

Hoe kan je vanuit een metaaloxide een hydroxide verkrijgen? □□□□

B. Door H_20 toe te voegen.

Hoe kan je een ternair zuur verkrijgen vanuit een niet-metaaloxide? □□□□

B. Door H_20 toe te voegen.

Wat zijn zouten?
□□

A. Dit zijn ionverbindingen tussen één of meer niet-metaalionen en één of meer zuurresten.
B. Dit zijn ionverbindingen tussen één of meer metaalionen en één of meer zuurresten.

Wat zijn ternaire zouten? □□

A. Dit zijn zouten waarvan de zuurrest afkomstig is vaan een ternair zuur.
B. Dit zijn zouten die 3, al dan niet dezelfde, zuurresten bevatten.

Wat voor een zout is $Ba(ClO_3)_2$? □□□

A. Binair zout
B. Ternair zout

Wat zijn zouten bij hoge temperaturen? □□□

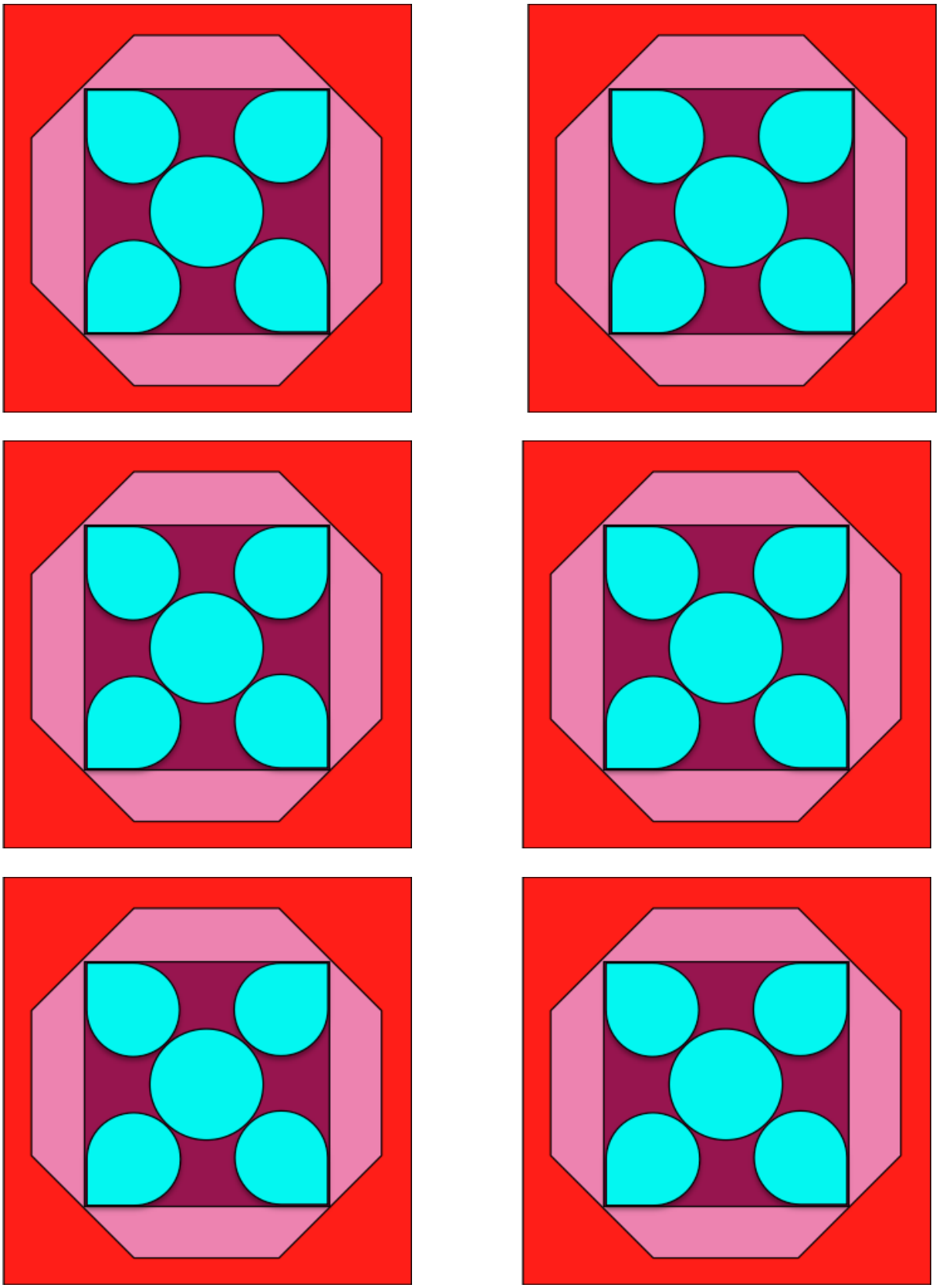
A. Vaste stoffen
B. Vloeibare stoffen
C. Gasvormige stoffen

Hoe kan je vanuit een metaaloxide een hydroxide verkrijgen? □□□□

A. Door O_2 toe te voegen.
B. Door H_20 toe te voegen.
C. Door een zuur toe te voegen.

Hoe kan je een ternair zuur verkrijgen vanuit een niet-metaaloxide? □□□□

A. Door O_2 toe te voegen.
B. Door H_20 toe te voegen.
C. Door een zuur toe te voegen.



Wat zijn koolwaterstoffen?
□□

A. Dit zijn verbindingen die uitsluitend uit koolstofatomen en waterstofatomen bestaan.

Wat is de juiste naam van de volgende brutoformule? C_6H_{14} □□□

C. Hexaan

De alkanen die 5 koolstofatomen tot 18 koolstofatomen bevatten zijn: □□□

B. Vloeibaar

Wat ontstaat er bij een volledige verbranding van een alkaan? □□□

D. Koolstofdioxide en water

Wanneer ontstaat er roet? □□□□

C. Bij een verbranding waarbij de toevoer van zuurstofgas enorm klein is.

Wat is de systematische naam van biogas? □□□□

A. Methaangas

Wat zijn koolwaterstoffen?
□□

A. Dit zijn verbindingen die uitsluitend uit koolstofatomen en waterstofatomen bestaan.
B. Dit zijn verbindingen die niet uit koolstofatomen en waterstofatomen bestaan.
C. Geen van bovenstaande antwoorden zijn juist.

Wat is de juiste naam van de volgende brutoformule? C_6H_{14} □□□

A. Heptaan
B. Hepteen
C. Hexaan
D. Hexeen

De alkanen die 5 koolstofatomen tot 18 koolstofatomen bevatten zijn: □□□

A. Vast
B. Vloeibaar
C. gasvormig

Wat ontstaat er bij een volledige verbranding van een alkaan? □□□

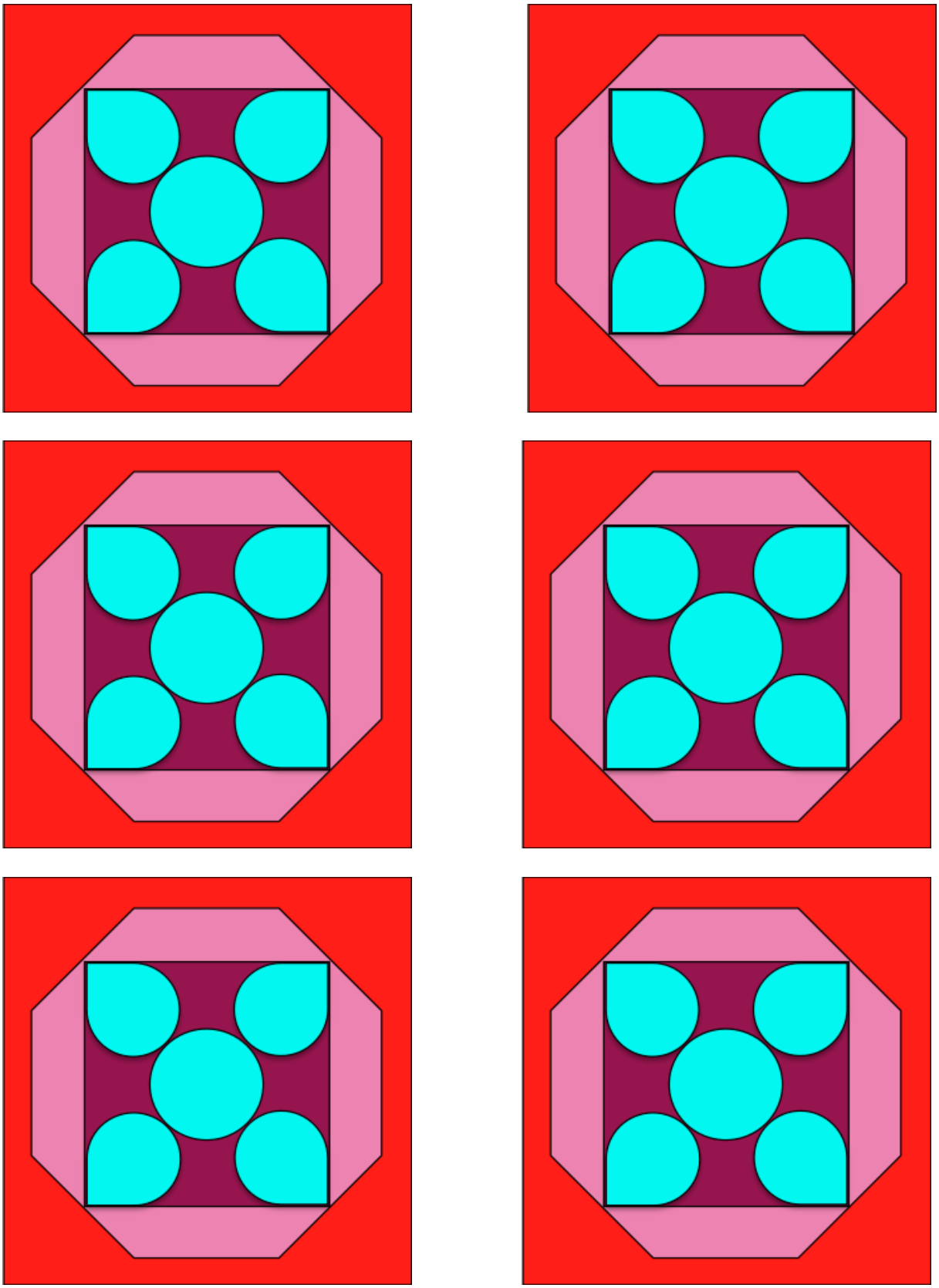
A. Koolstofmonoxide
B. Koolstofdioxide
C. Koolstofmonoxide en water
D. Koolstofdioxide en water

Wanneer ontstaat er roet? □□□□

A. Bij een volledige verbranding van een alkaan.
B. Bij een onvolledige verbranding van een alkaan.
C. Bij een verbranding waarbij de toevoer van zuurstofgas enorm klein is.

Wat is de systematische naam van biogas? □□□□

A. Methaangas
B. Ethaangas
C. propaangas



Wat is de systematische naam van houtalcohol?
□□□

A. Methanol

Wat is de systematische naam van azijnzuur? □□□

B. Ethaanzuur

Welke stelling is juist? □□□□

C. Suiker (org.) ontleedt door verhitting in koolstof (org.) en water (anorg.).

Bevat cola koolzuur? □□□

A. Ja

Welke stof wil nooit gedoopt worden? □□□□

B. Zwavelzuur

Als je fenolftaleïne toevoegt aan een basische oplossing, dan kleurt deze: □□□□

C. Paars

Wat is de systematische naam van houtalcohol?
□□□

A. Methanol
B. Ethanol
C. Propanol

Wat is de systematische naam van azijnzuur? □□□

A. Methaanzuur
B. Ethaanzuur
C. propaanzuur

Welke stelling is juist? □□□□

A. Suiker ($C_6H_{12}O_6$) (anorganisch) ontleedt door verhitting in koolstof (organisch) en water (anorganisch).
B. Suiker (org.) ontleedt door verhitting in koolstof (org.) en water (org.).
C. Suiker (org.) ontleedt door verhitting in koolstof (org.) en water (anorg.).

Bevat cola koolzuur? □□□

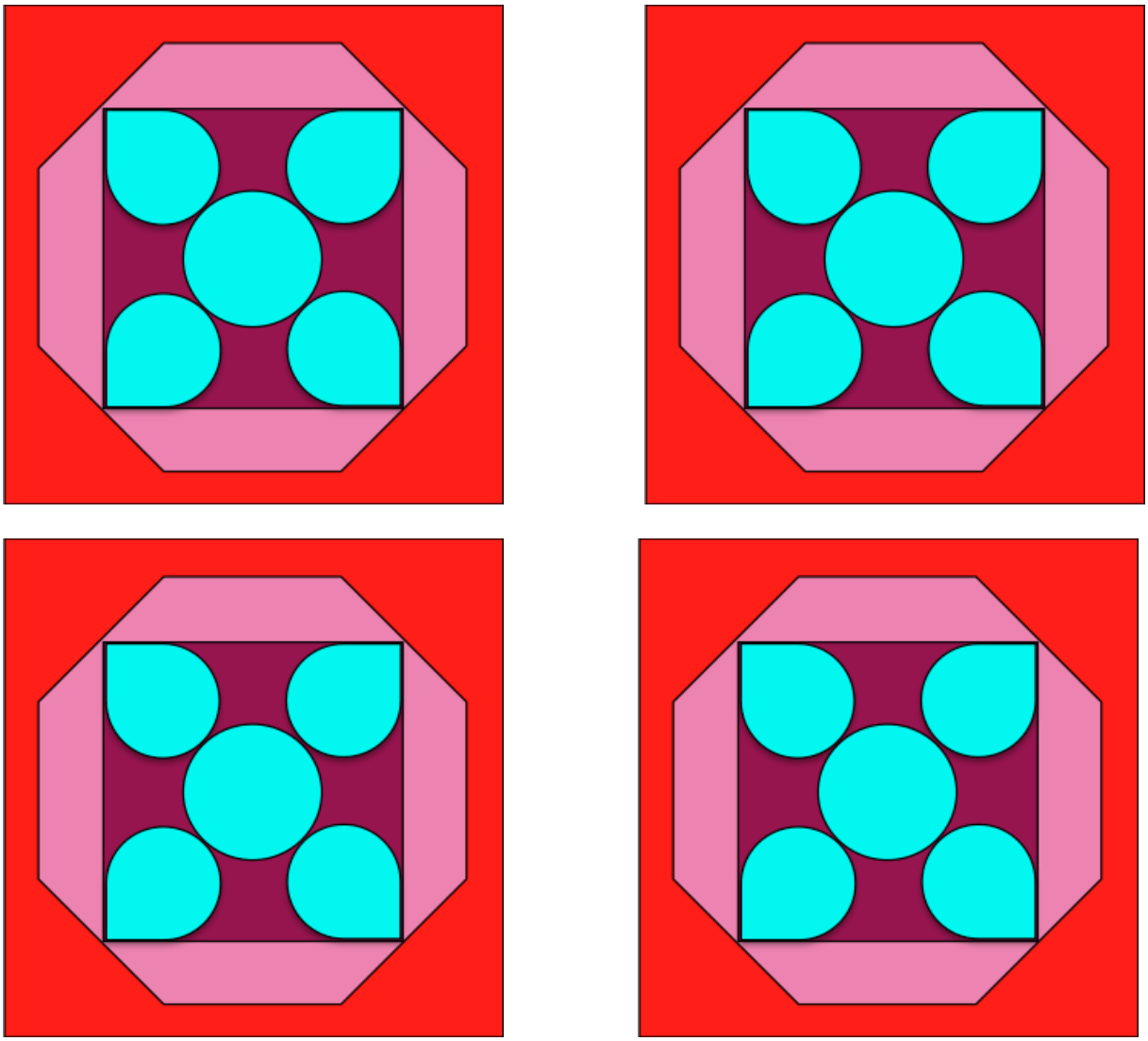
A. Ja
B. Neen
C. Ja, maar enkel Coca-Cola

Welke stof wil nooit gedoopt worden? □□□□

A. Fosforzuur
B. Zwavelzuur
C. Salpeterzuur

Als je fenolftaleïne toevoegt aan een basische oplossing, dan kleurt deze: □□□□

A. Roze
B. Paars
C. Blauw



Wat zijn de systematische namen van SnS_2 en Al_2S_3?
□□□□

B. Tindisulfide en dialuminiumtrisulfide

Welk van de formules is een zout?
□□□

D. Na_2CO_3

Welk van de volgende stellingen is juist? □□□□

A. Een synthetisch bereid zout heeft dezelfde chemische eigenschappen dan wanneer het in de natuur ontstaat.

Tot welke organische stofklasse behoort benzine? □□□

A. Alkanen

Wat zijn de systematische namen van SnS_2 en Al_2S_3?
□□□□

A. Tindisulfide en trialuminiumdisulfide
B. Tindisulfide en dialuminiumtrisulfide
C. Tindisulfide en aluminiumtrisulfide

Welk van de formules is een zout?
□□□

A. Al_2O_3
B. P_2O_5
C. C_2H_6
D. Na_2CO_3

Welk van de volgende stellingen is juist? □□□□

A. Een synthetisch bereid zout heeft dezelfde chemische eigenschappen dan wanneer het in de natuur ontstaat.
B. Hoe hoger de pH van een oplossing, hoe zuurder de oplossing.
C. Zouten zijn opgebouwd uit 1 of meer metaalatomen of meer zuurresten.

Tot welke organische stofklasse behoort benzine? □□□

A. Alkanen
B. Alcoholen
C. carbonzuren