

Naam:

Klas:

Noteer voor elk element eerst het ion (a) en voorspel vervolgens de verbinding (b) die de twee ionen vormen.

Formules zouten – met enkelvoudige ionen

Na Cl

1a. Ionen

1b. Verbinding

Na O

2a. Ionen

2b. Verbinding

Ca O

3a. Ionen

3b. Verbinding

Ca Cl

4a. Ionen

4b. Verbinding

Mg F

5a. Ionen

5b. Verbinding

Mg O

6a. Ionen

6b. Verbinding

Mg P

7a. Ionen

7b. Verbinding

Mg S

8a. Ionen

8b. Verbinding

Al O

9a. Ionen

9b. Verbinding

Al P

10a. Ionen

10b. Verbinding

Al Cl

11a. Ionen

11b. Verbinding

Li S

12a. Ionen

12b. Verbinding

Fe O

13a. Ionen

Fe^{2+}

13b. Verbinding

Fe O

14a. Ionen

Fe^{3+}

14b. Verbinding

Cu O

15a. Ionen

Cu^+

15b. Verbinding

Cu O

16a. Ionen

Cu^{2+}

16b. Verbinding

Naam:

Klas:

Noteer voor elke formule de naam van de stof. Als een metaalion meerdere ladingen kan hebben, staat er een sterretje in het kader.

(Systematische) naam vanuit formule

1.



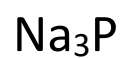
2.



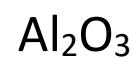
3.



4.



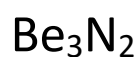
5.



6.



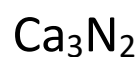
7.



8.



9.



10.



11.

*



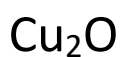
12.

*



13.

*



14.

*



15.

*



16.



17.



18.



19.



20.



21.



22.



23.



24.



25.



26.



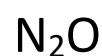
27.



28.



29.



30.



Naam:

Klas:

Noteer voor elke naam de formule van de stof.

Formule vanuit (systematische) naam

1.

lithiumoxide

2.

berylliumsulfide

3.

kaliumchloride

4.

calciumfosfide

5.

magnesium-
bromide

6.

natriumjodide

7.

bariumchloride

8.

magnesiumsulfide

9.

natriumnitride

10.

aluminiumsulfide

11.

lood(IV)fluoride

12.

lood(II)fosfide

13.

koper(II)fluoride

14.

koper(I)fluoride

15.

ijzer(III)fosfide

16.

zwavel-
tetrafluoride

17.

zwavel-
hexafluoride

18.

stikstof-
tribromide

19.

tetrafosfor-
hexaoxide

20.

dizwavel-
dichloride

21.

waterstofchloride

22.

stikstoftrioxide

23.

zwaveldioxide

24.

chloordioxide

25.

waterstoffluoride

26.

distikstof-
monoxide

27.

difosfor-
pentaoxide

28.

tetrafosfor-
trisulfide

29.

distikstof-
tetraoxide

30.

koolstof-
tetrabromide

Naam:

Klas:

Noteer voor elke naam de formule van de stof.

**Formule vanuit (systematische) naam
– met samengestelde ionen**

1.

lithiumhydroxide

2.

berylliumfosfaat

3.

kaliumchloraat

4.

magnesiumsulfiet

5.

magnesiumsulfaat

6.

natriumcarbonaat

7.

natriumwaterstof-
carbonaat

8.

magnesium-
permanganaat

9.

natriumnitriet

10.

natriumnitraat

11.

lood(IV)hydroxide

12.

lood(II)hydroxide

13.

koper(II)fosfaat

14.

koper(I)nitraat

15.

ijzer(III)chloraat

16.

zinkhypochloriet

17.

aluminiumchloriet

18.

zilverchloraat

19.

ammonium-
chloraat

20.

ammonium-
carbonaat

21.

kaliumchromaat

22.

kaliumdichromaat

23.

kwik(I)nitriet

24.

kwik(II)nitriet

25.

ammoniumfosfaat

26.

nikkel(II)sulfaat

27.

mangaan(II)-
fosfaat

28.

ijzer(II)carbonaat

29.

cadmium-
hydroxide

30.

kobalt(II)acetaat

Naam:

Klas:

Noteer voor elke formule de naam van de stof. Als een metaalion meerdere ladingen kan hebben, staat er een sterretje in het kader.

**(Systematische) naam vanuit formule
– met samengestelde ionen**

1.



2.



3.



4.



5.

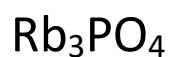


6.



*

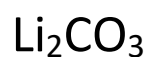
7.



8.



9.



10.



11.

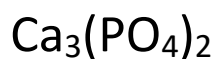


*

12.



13.



14.

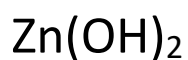


15.



*

16.



17.

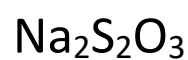


*

18.



19.



20.



21.

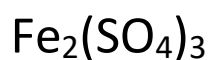


*

22.



23.



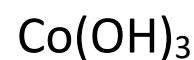
*

24.



*

25.



*

26.



*

27.



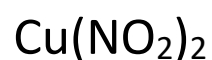
*

28.



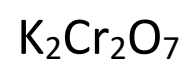
*

29.



*

30.



Naam:

Klas:

Voorspel voor elk ionenpaar de verbinding (a) die ze samen zullen vormen en geef de juiste naam (b).

**Formules en naam zouten
– met samengestelde ionen**



1a.

1b.



2a.

2b.



3a.

3b.



4a.

4b.



5a.

5b.



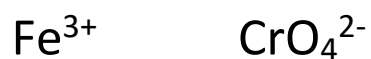
6a.

6b.



7a.

7b.



8a.

8b.



9a.

9b.



10a.

10b.



11a.

11b.



12a.

12b.



13a.

13b.



14a.

14b.



15a.

15b.



16a.

16b.



17a.

17b.



18a.

18b.