

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

Na^+ Cl^-

1b. Verbinding

NaCl

Na O

2a. Ionen

Na^+ O^{2-}

2b. Verbinding

Na_2O

Ca O

3a. Ionen

Ca^{2+} O^{2-}

3b. Verbinding

CaO

Ca Cl

4a. Ionen

Ca^{2+} Cl^-

4b. Verbinding

CaCl_2

Mg F

5a. Ionen

Mg^{2+} F^-

5b. Verbinding

MgF_2

Mg O

6a. Ionen

Mg^{2+} O^{2-}

6b. Verbinding

MgO

Mg P

7a. Ionen

Mg^{2+} P^{3-}

7b. Verbinding

Mg_3P_2

Mg S

8a. Ionen

Mg^{2+} S^{2-}

8b. Verbinding

MgS

Al O

9a. Ionen

Al^{3+} O^{2-}

9b. Verbinding

Al_2O_3

Al P

10a. Ionen

Al^{3+} P^{3-}

10b. Verbinding

AlP

Al Cl

11a. Ionen

Al^{3+} Cl^-

11b. Verbinding

AlCl_3

Li S

12a. Ionen

Li^+ S^{2-}

12b. Verbinding

Li_2S

Fe O

13a. Ionen

Fe^{2+} O^{2-}

13b. Verbinding

FeO

Fe O

14a. Ionen

Fe^{3+} O^{2-}

14b. Verbinding

Fe_2O_3

Cu O

15a. Ionen

Cu^+ O^{2-}

15b. Verbinding

Cu_2O

Cu O

16a. Ionen

Cu^{2+} O^{2-}

16b. Verbinding

CuO

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.



natriumchloride

2.



strontiumbromide

3.



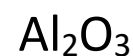
magnesiumoxide

4.



natriumfosfide

5.



aluminiumoxide

6.



lithiumsulfide

7.



berylliumnitride

8.



kaliumjodide

9.



calciumnitride

10.



magnesiumjodide

11.

*



ijzer(II)bromide

12.

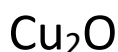
*



ijzer(III)chloride

13.

*



koper(I)oxide

14.

*



koper(II)oxide

15.

*



lood(II)sulfide

16.

diwaterstof-
monoxide

17.

diwaterstof-
monosulfide

18.

stikstof-
dioxide

19.

koolstof-
dioxide

20.

koolstof-
monoxide

21.



methaan

22.



ammoniak

23.

silicium-
tetrachloride

24.

beryllium-
dihydride

25.

fosfor-
pentachloride

26.

koolstof-
disulfide

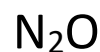
27.

zwavel-
dioxide

28.

boor-
trihydride

29.

distikstof-
monoxide

30.

fosfor-
tribromide

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



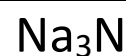
8.

magnesiumsulfide



9.

natriumnitride



10.

aluminiumsulfide



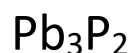
11.

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

Noteer voor elke naam de formule van de stof.

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

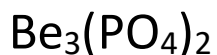
1.

lithiumhydroxide



2.

berylliumfosfaat



3.

kaliumchloraat



4.

magnesiumsulfiet



5.

magnesiumsulfaat



6.

natriumcarbonaat



7.

natriumwaterstof-
carbonaat

8.

magnesium-
permanganaat

9.

natriumnitriet



10.

natriumnitraat



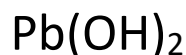
11.

lood(IV)hydroxide



12.

lood(II)hydroxide



13.

koper(II)fosfaat



14.

koper(I)nitraat



15.

ijzer(III)chloraat



16.

zinkhypochloriet



17.

aluminiumchloriet

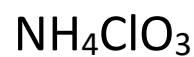


18.

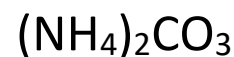
zilverchloraat



19.

ammonium-
chloraat

20.

ammonium-
carbonaat

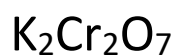
21.

kaliumchromaat



22.

kaliumdichromaat



23.

kwik(I)nitriet



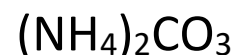
24.

kwik(II)nitriet



25.

ammoniumfosfaat

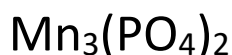


26.

nikkel(II)sulfaat



27.

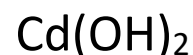
mangaan(II)-
fosfaat

28.

ijzer(II)carbonaat

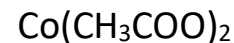


29.

cadmium-
hydroxide

30.

kobalt(II)acetaat



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.



natrium-
nitriet

2.



ammonium-
nitraat

3.



waterstof-
chloraat

4.



zilver-
perchloraat

5.



kalium-
chloraat

6.



koper(I)-
hypochloriet

7.



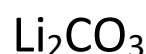
rubidium-
fosfaat

8.



lithium-
waterstofcarbonaat

9.



lithium-
carbonaat

10.



ammonium-
permanganaat

11.



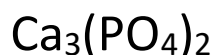
ijzer(II)-
sulfaat

12.



beryllium-
nitraat

13.



calcium-
fosfaat

14.



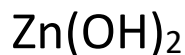
magnesium-
perchloraat

15.



lood(II)-
sulfiet

16.



zink-
hydroxide

17.



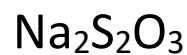
chrom(II)-
sulfaat

18.



barium-
nitriet

19.



natrium-
thiosulfaat

20.



cadmium-
chromaat

21.



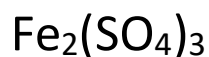
chrom(III)-
carbonaat

22.



aluminium-
nitraat

23.



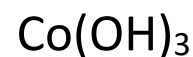
ijzer(III)-
sulfaat

24.



bismut(III)-
fosfaat

25.



kobalt(III)-
hydroxide

26.



nikkel(II)-
nitraat

27.



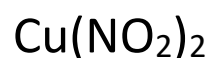
nikkel(III)-
nitraat

28.



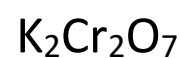
kobalt(II)-
silicaat

29.



koper(II)-
nitriet

30.



kalium-
dichromaat

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. NaHCO_3
1b. natrium-
waterstofcarbonaat



- 2a. Na_2CO_3
2b. natriumcarbonaat



- 3a. Na_3PO_4
3b. natriumfosfaat



- 4a. $\text{Mg}(\text{OH})_2$
4b. magnesiumhydroxide



- 5a. MgSO_4
5b. magnesiumsulfaat



- 6a. $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
6b. magnesiumfosfaat



- 7a. $\text{Fe}(\text{MnO}_4)_3$
7b. ijzer(III)permanganaat



- 8a. $\text{Fe}_2(\text{CrO}_4)_3$
8b. ijzer(III)chromaat



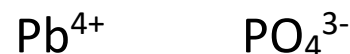
- 9a. FePO_4
9b. ijzer(III)fosfaat



- 10a. $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_4$
10b. lood(IV)acetaat



- 11a. $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
11b. lood(IV)sulfaat



- 12a. $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$
12b. lood(IV)fosfaat



- 13a. NH_4OH
13b. ammoniumhydroxide



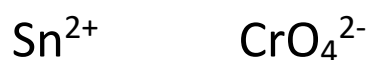
- 14a. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
14b. ammoniumcarbonaat



- 15a. $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
15b. ammoniumfosfaat



- 16a. $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
16b. tin(II)nitraat



- 17a. SnCrO_4
17b. tin(II)chromaat



- 18a. $\text{Sn}_3(\text{PO}_4)_2$
18b. tin(II)fosfaat