

# Kaksospiilosana

Muodosta sekaisin olevista kirjaimista alkuaineiden nimiä rivi kerrallaan.  
 Järjestele sitten ympyröidyt kirjaimet kahdeksi alkuaineisiin liittyväksi sanaksi.

RAINAU		○					
RATUA		○					
RIOMK	○			○	○		
LIHUEM		○					
PEALOEHO	○						○
LUORIF		○					
TMNUIRA	○				○		
UTLAK	○						
MITLUI						○	
TIYPP					○		
IUIMLINA							○
LUKAIMS	○		○				

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--



Alkuainetaulukot

Alkuaine	Kemialinen merkki
alumiini	Al
argon	Ar
elohopea	Hg
fluori	F
fosfori	P
happi	O
helium	He
hiili	C
hopea	Ag
jodi	I
kalium	K
kalsium	Ca
kloori	Cl
kromi	Cr
kulta	Au
kupari	Cu
litium	Li
lyijy	Pb
magnesium	Mg
natrium	Na
neon	Ne
nikkeli	Ni
pii	Si
rauta	Fe
rikki	S
sinkki	Zn
tina	Sn
typpi	N
uraani	U
vety	H

Alkuaine	Kemialinen merkki
alumiini	Al
argon	Ar
elohopea	Hg
fluori	F
fosfori	P
happi	O
helium	He
hiili	C
hopea	Ag
jodi	I
kalium	K
kalsium	Ca
kloori	Cl
kromi	Cr
kulta	Au
kupari	Cu
litium	Li
lyijy	Pb
magnesium	Mg
natrium	Na
neon	Ne
nikkeli	Ni
pii	Si
rauta	Fe
rikki	S
sinkki	Zn
tina	Sn
typpi	N
uraani	U
vety	H

Alkuaine	Kemialinen merkki
alumiini	Al
argon	Ar
elohopea	Hg
fluori	F
fosfori	P
happi	O
helium	He
hiili	C
hopea	Ag
jodi	I
kalium	K
kalsium	Ca
kloori	Cl
kromi	Cr
kulta	Au
kupari	Cu
litium	Li
lyijy	Pb
magnesium	Mg
natrium	Na
neon	Ne
nikkeli	Ni
pii	Si
rauta	Fe
rikki	S
sinkki	Zn
tina	Sn
typpi	N
uraani	U
vety	H

Alkuaine	Kemialinen merkki
alumiini	Al
argon	Ar
elohopea	Hg
fluori	F
fosfori	P
happi	O
helium	He
hiili	C
hopea	Ag
jodi	I
kalium	K
kalsium	Ca
kloori	Cl
kromi	Cr
kulta	Au
kupari	Cu
litium	Li
lyijy	Pb
magnesium	Mg
natrium	Na
neon	Ne
nikkeli	Ni
pii	Si
rauta	Fe
rikki	S
sinkki	Zn
tina	Sn
typpi	N
uraani	U
vety	H

## Alkuainetestit 1

### Alkuainetesti 1

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca \_\_\_\_\_
- b) P \_\_\_\_\_
- c) Hg \_\_\_\_\_
- d) Ag \_\_\_\_\_
- e) Cl \_\_\_\_\_
- f) C \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi \_\_\_\_\_
- b) kalium \_\_\_\_\_
- c) helium \_\_\_\_\_
- d) happi \_\_\_\_\_
- e) argon \_\_\_\_\_
- f) kulta \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 1

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca \_\_\_\_\_
- b) P \_\_\_\_\_
- c) Hg \_\_\_\_\_
- d) Ag \_\_\_\_\_
- e) Cl \_\_\_\_\_
- f) C \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi \_\_\_\_\_
- b) kalium \_\_\_\_\_
- c) helium \_\_\_\_\_
- d) happi \_\_\_\_\_
- e) argon \_\_\_\_\_
- f) kulta \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 1

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca \_\_\_\_\_
- b) P \_\_\_\_\_
- c) Hg \_\_\_\_\_
- d) Ag \_\_\_\_\_
- e) Cl \_\_\_\_\_
- f) C \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi \_\_\_\_\_
- b) kalium \_\_\_\_\_
- c) helium \_\_\_\_\_
- d) happi \_\_\_\_\_
- e) argon \_\_\_\_\_
- f) kulta \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 1

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca \_\_\_\_\_
- b) P \_\_\_\_\_
- c) Hg \_\_\_\_\_
- d) Ag \_\_\_\_\_
- e) Cl \_\_\_\_\_
- f) C \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi \_\_\_\_\_
- b) kalium \_\_\_\_\_
- c) helium \_\_\_\_\_
- d) happi \_\_\_\_\_
- e) argon \_\_\_\_\_
- f) kulta \_\_\_\_\_

## Alkuainetestit 2

### Alkuainetesti 2

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn \_\_\_\_\_
- b) Ni \_\_\_\_\_
- c) Zn \_\_\_\_\_
- d) Ne \_\_\_\_\_
- e) S \_\_\_\_\_
- f) N \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium \_\_\_\_\_
- b) vety \_\_\_\_\_
- c) magnesium \_\_\_\_\_
- d) pii \_\_\_\_\_
- e) kupari \_\_\_\_\_
- f) lyijy \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 2

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn \_\_\_\_\_
- b) Ni \_\_\_\_\_
- c) Zn \_\_\_\_\_
- d) Ne \_\_\_\_\_
- e) S \_\_\_\_\_
- f) N \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium \_\_\_\_\_
- b) vety \_\_\_\_\_
- c) magnesium \_\_\_\_\_
- d) pii \_\_\_\_\_
- e) kupari \_\_\_\_\_
- f) lyijy \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 2

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn \_\_\_\_\_
- b) Ni \_\_\_\_\_
- c) Zn \_\_\_\_\_
- d) Ne \_\_\_\_\_
- e) S \_\_\_\_\_
- f) N \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium \_\_\_\_\_
- b) vety \_\_\_\_\_
- c) magnesium \_\_\_\_\_
- d) pii \_\_\_\_\_
- e) kupari \_\_\_\_\_
- f) lyijy \_\_\_\_\_

### Alkuainetesti 2

/12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn \_\_\_\_\_
- b) Ni \_\_\_\_\_
- c) Zn \_\_\_\_\_
- d) Ne \_\_\_\_\_
- e) S \_\_\_\_\_
- f) N \_\_\_\_\_

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium \_\_\_\_\_
- b) vety \_\_\_\_\_
- c) magnesium \_\_\_\_\_
- d) pii \_\_\_\_\_
- e) kupari \_\_\_\_\_
- f) lyijy \_\_\_\_\_

## Alkuainemuistipeli 1/2

Leikkaa palat irti ja pelaa muistipeliä kaverien kanssa. Parin muodostavat aina alkuaineen nimi ja sen kemiallinen merkki. Jos löydät parin, saat ylimääräisen pelivuoron. Eniten korttipareja kerännyt pelaaja on voittaja.

alumiini

Al

argon

Ar

elohopea

Hg

fluori

F

fosfori

P

happi

O

helium

He

hiili

C

hopea

Ag

jodi

I

kalium

K

kalsium

Ca

kloori

Cl

kromi

Cr



kulta

Au

kupari

Cu

litium

Li

lyijy

Pb

magnesium

Mg

natrium

Na

neon

Ne

nikkeli

Ni

pii

Si

rauta

Fe

rikki

S

sinkki

Zn

tina

Sn

typpi

N

uraani

U

vety

H



## Täydennystehtävä

Täydennä kemialliseen reaktioon liittyvät sanat.

Jään sulaminen \_\_\_\_\_ ole kemiallinen reaktio, vaan se on \_\_\_\_\_ muutos. Jään sulaessa vain sen \_\_\_\_\_ muuttuu, mutta se on edelleen kemiallisesti samaa \_\_\_\_\_. Kananmunan kovettuminen keitettäessä on \_\_\_\_\_ reaktio, koska kananmunassa olevat aineet \_\_\_\_\_ toisiksi aineiksi. Kemiallinen reaktio \_\_\_\_\_ aistien avulla. Reaktiosta voi esimerkiksi kuulua \_\_\_\_\_, voidaan havaita värin \_\_\_\_\_ tai voi vapautua \_\_\_\_\_. Reaktioon osallistuvia aineita sanotaan \_\_\_\_\_ ja reaktiossa syntyviä aineita \_\_\_\_\_. Lähtöaineiden ja reaktiotuotteiden väliin piirretään \_\_\_\_\_ kuvaamaan reaktion \_\_\_\_\_. Kemiallisessa reaktiossa joko \_\_\_\_\_ tai \_\_\_\_\_ energiaa. Kemiallisessa reaktiossa on voimassa aineen \_\_\_\_\_ laki: reaktion aikana \_\_\_\_\_ ei \_\_\_\_\_ eikä synny.



# Piilosanaruudukko

Etsi ja yliviiavaa listaan merkityt palamiseen liittyvät sanat ruudukosta.  
 Rengasta sitten yliviiavaamattomat kirjaimet ja kirjoita järjestyksessä viivoille.  
 Yliviiavaamattomat kirjaimet muodostavat paloturvallisuuden liittyvän lauseen.

N	I	T	L	O	P	U	S	A	A	K	P
Ä	I	L	J	V	E	S	I	U	Ä	A	K
O	O	T	S	Ä	K	A	K	A	L	N	S
I	R	J	I	Ä	Ä	K	T	A	Ä	U	I
P	A	E	A	O	I	H	M	V	T	O	D
P	I	T	M	T	R	I	D	U	U	L	I
A	V	L	I	U	S	A	D	Y	I	T	S
H	A	L	A	T	N	H	V	E	T	Ä	K
V	U	A	U	R	A	Ä	K	O	K	Y	O
T	S	O	T	K	I	K	T	Ä	L	O	S
I	T	T	U	L	I	M	H	Ä	A	A	T
E	T	T	N	U	O	T	I	O	H	A	P

- |             |              |
|-------------|--------------|
| happi       | palamistuote |
| häkä        | palovaroitin |
| häätanumero | raivaus      |
| jäähdytys   | tukahdutus   |
| kaasupoltin | tuli         |
| liekki      | tulitikku    |
| nuotio      | vesi         |
| oksidi      |              |

<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	

Sudoku

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyrivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>		
	O <sub>3</sub>		
		O <sub>3</sub>	
		H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

## Ruoka-aineiden vesipitoisuuksia

Ruoka-aine	Vesipitoisuus (%)
tomaatit	95,3
maito	87
omena	83,2
peruna	78,9
kananmuna	73,8
kana	72,2
lohi	63,6
jauheliha	62,4
makkara	41,5
vaalea leipä	32,3
juusto	30,2
papu	12,6
vehnäjauho	12,5
riisi	12,4
herne	12,3
voi	10,5
maapähkinä	9,2
manteli	4,8
sokeri	2

Tutki ruoka-aineiden vesipitoisuustaulukkoa ja vastaa.

- Tavallinen juusto valmistetaan maidosta. Kuinka paljon enemmän vettä on 100 grammassa maitoa kuin juustoa?



Alkuainetestit 1

Alkuainetestit 1 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca kalsium
- b) P fosfori
- c) Hg elohopea
- d) Ag hopea
- e) Cl kloori
- f) C hiili

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi Cr
- b) kalium K
- c) helium He
- d) happi O
- e) argon Ar
- f) kulta Au

Alkuainetestit 1 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Ca kalsium
- b) P fosfori
- c) Hg elohopea
- d) Ag hopea
- e) Cl kloori
- f) C hiili

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) kromi Cr
- b) kalium K
- c) helium He
- d) happi O
- e) argon Ar
- f) kulta Au

Alkuainetestit 2

Alkuainetestit 2 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn tina
- b) Ni nikkeli
- c) Zn sinkki
- d) Ne neon
- e) S rikki
- f) N typpi

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium Na
- b) vety H
- c) magnesium Mg
- d) pii Si
- e) kupari Cu
- f) lyijy Pb

Alkuainetestit 2 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn tina
- b) Ni nikkeli
- c) Zn sinkki
- d) Ne neon
- e) S rikki
- f) N typpi

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium Na
- b) vety H
- c) magnesium Mg
- d) pii Si
- e) kupari Cu
- f) lyijy Pb

Alkuainetestit 2 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn tina
- b) Ni nikkeli
- c) Zn sinkki
- d) Ne neon
- e) S rikki
- f) N typpi

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium Na
- b) vety H
- c) magnesium Mg
- d) pii Si
- e) kupari Cu
- f) lyijy Pb

Alkuainetestit 2 /12

Nimi: \_\_\_\_\_

1. Mikä alkuaine?

- a) Sn tina
- b) Ni nikkeli
- c) Zn sinkki
- d) Ne neon
- e) S rikki
- f) N typpi

2. Anna alkuaineen kemiallinen merkki.

- a) natrium Na
- b) vety H
- c) magnesium Mg
- d) pii Si
- e) kupari Cu
- f) lyijy Pb

## Moniste

### Täydennystehtävä

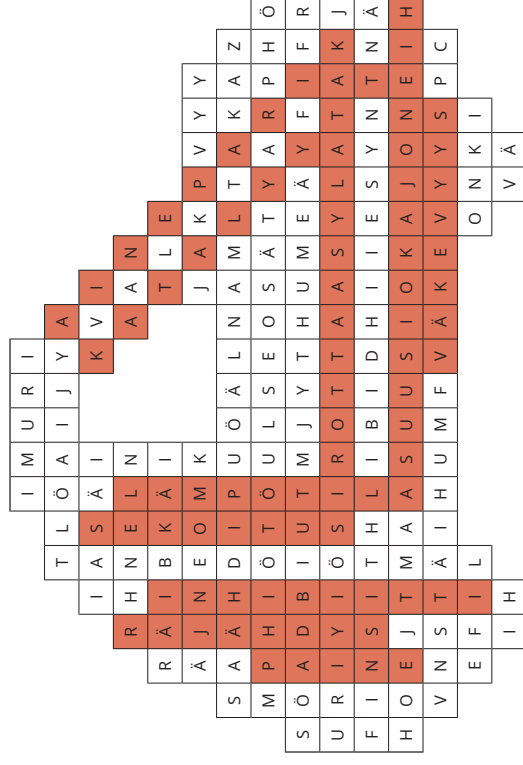
Täydennä kemialliseen reaktioon liittyvät sanat.

Jään sulaminen ei ole kemiallinen reaktio, vaan se on fysikaalinen muutos. Jään sulassa vain sen olomuoto muuttuu, mutta se on edelleen kemiallisesti samaa ainetta. Kanamunan kovettuminen keitetäessä on kemiallinen reaktio, koska kanamunassa olevat aineet muuttuvat toisiksi aineiksi. Kemiallinen reaktio havaitaan alstien avulla. Reaktiota voi esimerkiksi kuulua ääntä, voidaan havaita värin muutoksia tai voi vapautua kaasua. Reaktioon osallistuvia aineita sanotaan lähtöaineiksi ja reaktiossa syntyviä aineita reaktiotuotteiksi. Lähtöaineiden ja reaktiotuotteiden välin piirretään nuoli kuvaamaan reaktion suuntaa. Kemiallisessa reaktiossa joko vapautuu/sitoutuu tai sitoutuu/vapautuu energiaa. Kemiallisessa reaktiossa on voimassa aineen häväämättömyyden laki: reaktion aikana atomeja ei häviä eikä synny.

## Moniste

### Piilosanaruudukko – Reaktionopeus piilossa

Etsi autosta kymmenen kemiallisen reaktion nopeuteen liittyvää sanaa ja kirjoita ne ruudukon alle.



ainepari

lämpötila

hienojakoisuus

paine

inhibiitti

räjähdys

katalyysaattori

sekoitus

katalyytti

väkevyys

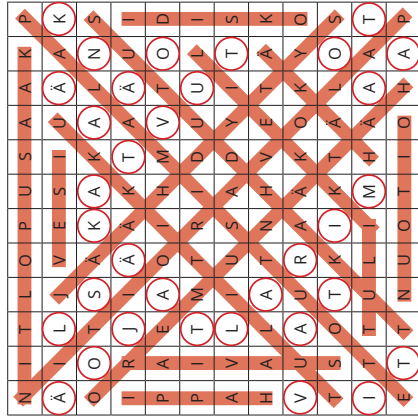
■ Mikä löytämistä sanoista liittyy autoon?

Auton paakoputuksessa on katalyysaattori.

# Moniste

## Piilosanaruudukko

Etsi ja ylivivaa listaan merkityt palamiseen liittyvät sanat ruudukosta. Rengasta sitten ylivivaa mattomat kirjaimet ja kirjoita järjestyksessään viivoille. Ylivivaa mattomat kirjaimet muodostavat paloturvallisuuteen liittyvän lauseen.



- happi
- hätä
- hätänumero
- jäähdytys
- kaasupoltin
- liekki
- nuotio
- oksiidi
- palamistuote
- palovarointi
- raivaus
- tukahdutus
- tuli
- tulitikku
- vesi

Ä L Ä  
K O S K A A N  
J Ä T Ä  
A V O T U L T A  
V A R T I O I M A T T A

## Sudoku

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

# Moniste

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Täytä sudoku niin, että jokainen vaakarivi, jokainen pystyryivi ja jokainen 2 x 2 -ruudukko sisältää kemialliset merkit: O<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, H<sub>2</sub> ja H<sub>2</sub>O.

O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub>	O <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>
H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>	O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O
O <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	H <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>

Ruoka-aine	Vesipitoisuus (%)
tomaattit	95,3
maito	87
omena	83,2
peruna	78,9
kananmuna	73,8
kana	72,2
lohi	63,6
jauheliha	62,4
makkara	41,5
vaalea leipä	32,3
juusto	30,2
papu	12,6
vehnäjauho	12,5
riisi	12,4
heme	12,3
voi	10,5
maapähkinä	9,2
manteli	4,8
sokeri	2

Tutki ruoka-aineiden vesipitoisuustaulukkoa ja vastaa.

- Tavallinen juusto valmistetaan maidosta. Kuinka paljon enemmän vettä on 100 grammassa maitoa kuin juustoa?

**56,8 g**