

01 Varoitusmerkit kertovat vaarasta

Tiedän, mikä on laborantti ja mikä on laboratorio.
kyllä / vähän / en

Tiedän, mitä tarkoittaa syttyvä ja mitä syövyttävä.
kyllä / vähän / en

Tiedän, miksi tulipalo sammuu, jos sen peittää. kyllä /
vähän / en

02 Sulamispiste on aineen ominaisuus

Tiedän, mitä tarkoittavat murtuva ja muokkautuva.
kyllä / vähän / en

Tiedän, miten päättelen aineen olomuodon kuvasta.
kyllä / vähän / en

Tiedän, miten päättelen aineen olomuodon
numeroista. kyllä / vähän / en

03 Alkemistit luokittelivat aineita

Tiedän, mitä alkuaine tarkoitti ennen ja mitä se
tarkoittaa nyt. kyllä / vähän / en

Tiedän, miten eroavat metalli ja epämetalli. kyllä /
vähän / en

Osaan tärkeiden alkuaineiden kemialliset merkit. kyllä
/ vähän / en

04 Kaikilla alkuaineilla on erilaiset atomit

Tiedän, mitä tarkoittaa atomi ja molekyyli. kyllä /
vähän / en

Osaan päätellä kaavasta, mikä on yhdiste. kyllä /
vähän / en

Osaan piirtää pallomallin kemiallisesta kaavasta. kyllä
/ vähän / en

05 Kaikissa atomeissa on samoja hiukkasia

Tiedän, mitkä ovat atomin osat. kyllä / vähän / en

Osaan piirtää pienen atomin elektronirakenteen
jaksollisen järjestelmän avulla. kyllä / vähän / en

Tiedän, minkälainen on radioaktiivinen atomi. kyllä /
vähän / en

06 Epämetallit muodostavat tuttuja molekyyliä

Tiedän, mitä tarkoittaa kovalenttinen sidos. kyllä /
vähän / en

Osaan laskea, onko atomi molekyylissä oktetissa. kyllä
/ vähän / en

Tiedän, miten molekyylin koko muuttaa
sulamispistettä. kyllä / vähän / en

07 Suolat sulavat huonosti

Osaan päätellä kaavasta, mikä aine on ioniyhdiste ja
mikä on molekyyliyhdiste. kyllä / vähän / en

Tiedän, miten monta elektronia atomi haluaa antaa
pois tai ottaa. kyllä / vähän / en

Osaan yhdistellä ioneista suolan kaavan. kyllä / vähän
/ en

08 Suolan vesiliuos johtaa sähköä

Tiedän, miten ioniyhdisteen ja molekyyliyhdisteen
sulamispiste eroavat. kyllä / vähän / en

Tiedän, minkälaiset aineet (kiinteät ja liuokset)
johtavat sähköä. kyllä / vähän / en

Osaan päätellä tutkimuksen tuloksista, onko aine
metalli, molekyyliyhdiste vai ioniyhdiste. kyllä / vähän
/ en

09 Vetyionit maistuvat kirpeiltä

Tiedän happamia, emäksisiä ja neutraaleja aineita.
kyllä / vähän / en

Tiedän turvallisia ja vaarallisia happamia aineita. kyllä
/ vähän / en

Tiedän, minkälaiset ionit aiheuttavat happamuuden.
kyllä / vähän / en

10 Typpiyhdisteet otetaan pois jätevedestä

Osaan tutkia indikaattorin avulla pH:ta tai liuoksen
aineen määrää. kyllä / vähän / en

Tiedän, mitä ovat tärkeät ravinteet kasveille. kyllä /
vähän / en

Tiedän, mitä haittaa on rehevöitymisestä. kyllä /
vähän / en

SUKUNIMI	ETUNIMI
minun alkuaineeni	minun yhdisteeni
<p>Sähköinen tehtävä 2:</p> <ul style="list-style-type: none">- Alkuaineen nimi ja kemiallinen merkki- Kuinka monta protonia?- Kuinka monta ulkoelektronia?- Metallipuolimetalli/epämetalli- Alkuaineen ominaisuudet?- Alkuaineen sulamispiste ja kiehumispiste?- Olomuoto huoneenlämmössä?- Missä yhdisteessä on alkuainetta?- Onko aine hyödyllinen vai vaarallinen ihmiselle?	<p>Sähköinen tehtävä 6:</p> <ul style="list-style-type: none">- Mikä on yhdisteen nimi ja kemiallinen kaava?- Onko se molekyyliyhdiste vai ioniyhdiste?- Mitkä ovat yhdisteen sulamispiste ja kiehumispiste?- Onko yhdisteesi vesiliukoinen? Kuinka hyvin se liukenee veteen?- Onko yhdisteesi ihmiselle hyödyllinen tai vaarallinen?- Missä yhdistettä käytetään? Mitä yhdisteellä voi tehdä? Mistä yhdistettä löytyy?

