

KE 1. Aineet - testaa osaamisesi



Testin tiedot

Ei rajoitusta yritystä

2 kysymystä

Paras yritys huomioidaan

Enimmäispistemäärä **29**

Lähetys **ei ole anonymi**

Kysymys 1

Yhdistä klikkaamalla "oikeat parit".

Fluori

Helium

Litium

Natrium

Sinkki

Magnesium

Fosfori

Kalsium

Hiili

Vety

Lyijy

Typpi

Rauta

Kulta

C

P

N

K

Na

Li

Ag

Pb

Au

O

F

Mg

Hg

Ca

Alumiini

Cl

Happi

Fe

Kalium

H

Hopea

Zn

Elohopea

He

Kloori

Al

Kysymys 2

Yhdistä klikkaamalla "oikeat pari".

Metallisidos

kupari ja vesi.

Kovalenttinen sidos

syntyy, kun atomi luovuttaa tai vastaanottaa elektroneja.

Puhdas aine

muodostuu alkuaineista kemiallisin sidoksin.

Seos

kostuu vain yhdenlaisista rakenneosista.

Ioni

koostuu kahdesta tai useammasta rakenneosasta.

Ionisidos

muodostuu metallin ja epämetallin välille. Siinä toinen atomi luovuttaa toiselle atomille 1-3 elektronia.

Yhdiste

suolavesi.

Seos voi olla esim.

Siinä atomit luovuttavat uloimman kuoren eletronit yhteiseen käyttöön. Näin syntyy positiivisesti varautuneita ioneja ja niiden välissä liikkuvia vapaita elektroneja.

Puhtaita aineita ovat esim.

muodostuu kahden epämetallin välille. Siinä atomit ottavat elektroneja yhteiseen käyttöön.