



Titaani 2E

Nimi: _____

Kemian koe luvut 13–16

Pisteet ____/48 Numero: ____

Voit käyttää jaksollista järjestelmää apuna, kun vastaat kysymyksiin.

1. Onko väite oikein vai väärin?

	oikein	väärin
Elektronin sähkövaraus on positiivinen.		
Hiiliatomissa on kuusi elektronia.		
Natrium on alkalimetalli.		
Jaksollisen järjestelmän pystyrivit ovat ryhmiä.		
Ionisidos syntyy epämetallien välille.		
Kaksoissidoksessa on kaksi yhteistä elektroniparia.		

2. Merkitse oikea vaihtoehto.

Natriumkloridin kaava on

a) NaCl₂ b) NaCl c) Na₂Cl

Yhdisteen KBr nimi on

a) kalsiumbromidi b) kaliumbromi c) kaliumbromidi

Kun kalsiumatomi luovuttaa kaksi elektronia, siitä tulee

a) Ca²⁻ -ioni b) Ca²⁺ -ioni c) Ca⁺ -ioni.

Atomin ytimessä on

a) protoneja ja elektroneja b) protoneja ja neutroneja c) neutroneja ja elektroneja

Samanaikaisesti eri isotooppien ytimissä on eri määrä

a) elektroneja b) protoneja c) neutroneja

Helium on

a) alkalimetalli b) halogeeni c) jalokaasu.

3. Kirjoita puuttuvat sanat.

Kun atomi ottaa vastaan _____ siitä tulee negatiivinen _____.

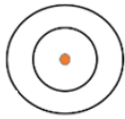
Ionisidos syntyy _____ ja _____ ionin välille.

Ioneista syntyvää yhdistettä sanotaan _____ eli _____.

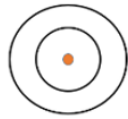


4. Piirrä, miten elektronit sijoittuvat elektronikuorille

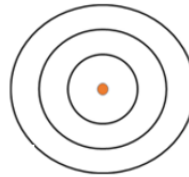
a) hapella



b) neonilla



c) kloorilla



5. a) Mihin pääryhmään kuuluu

kalium _____

hiili _____

fluori? _____

b) Mihin jaksoon kuuluu

vety _____

kloori _____

kalsium? _____

6. a) Kirjoita suolan kaava

natriumoksidi _____

kalsiumsulfidi _____

kaliumfluoridi. _____

b) Nimeä yhdiste

Al_2O_3 _____

$CaBr_2$ _____

MgO . _____

7. a) Nimeä yhdiste

SO_3 _____

CO _____

N_2O . _____

b) Kirjoita yhdisteen kaava

hiilidioksidi _____

rikkidioksidi _____

typpimonoksidi. _____

8. Kirjoita kolme asiaa,

mitä veden kaava ja veden elektronirakenteen malli kertovat vedestä.

Veden kaava: H_2O

Veden elektronirakenteen malli:

