

KE2-välikoe (LOPS 2003)Teemu Arppe / [Valkemisti](https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/), CC BY-SA 4.0

Aikaa on 30 minuuttia. Kokeessa saa käyttää kirjoitusvälineitä, laskinta ja Vakiovarustetta.

1. Mikä on kunkin joukon elektronegatiivisin alkuaine? Oikea valinta 1 p., väärä valinta -0,5 p., ei valintaa 0 p.

- a) O N Ni
b) Pa Ra S
c) Dy Y K Ar I

2. Täydennä taulukko. (8 p.)

kemiallinen merkki	jakson numero	ryhmän numero	ryhmän nimi	ulkoelektronien lukumäärä	elektronirakenne	lohko
	2	1				
Ne						
					$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	
	3			7		

3. Savun makua elintarvikkeisiin tuovan guajakolin alkuainekoostumus on: 67,7 % C, 6,5 % H, 25,8 % O.

- a) Laske yhdisteen suhdekaava. (3 p.)
b) Guajakoli on fenoli ja eetteri, ja sillä on se itse mukaan lukien kolme nämä ehdot täyttävää isomeeria. Piirrä isomeerien rakennekaavat. Mistä isomerian lajista on kyse? (3 p.)

4. Piirrä yhdisteen C_4H_8 kaikki isomeerit ja nimeä ne. (6 p.)