

JAKSOLLINEN JÄRJESTELMÄ

1. Taulukkoon on merkitty eräiden alkuaineiden rakenteet:

	e ⁻	p ⁺	n
A	11	11	12
B	10	10	10
C	17	17	18
D	12	12	12
E	16	16	16

- Mikä on A:n järjestysluku?
- Mikä on B:n massaluku?
- Kirjoita C:n isotooppimerkintä.
- Mikä on D:n kemiallinen merkki?
- Miten B:n ja C:n elektronit sijoittuvat eri energiatasolle?
- Mikä on aineen E suhteellinen atomimassa?
Mikä rakenteista A—E vastaa
- metalliatomia
- jalokaasuatomia?

2. Jaksolliseen järjestelmään on merkitty alkuaineita numeroin:

1																2	
3	4											5	6	7	8	9	10
11	12											13	14	15	16	17	18
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
55	56	Lantanoidit	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86

- Mitkä alkuaineet ovat alkalimetalleja?
- Mitkä ovat halogeeneja?
- Mitkä eivät yleensä reagoi?
- Mitkä seuraavista sarjoista esittävät jaksollisen järjestelmän ryhmää:

4, 12, 20, 38	5, 13, 31, 49
13, 14, 15, 16	2, 10, 18, 36
- Mikä seuraavista alkuaineista on aktiivisin: 23, 14, 17, 54?
- Mitkä seuraavista alkuaineista ovat metalleja, mitkä epämetalleja: 12, 75, 8, 28, 17, 18?

3. Jaksolliseen järjestelmään on merkitty alkuaineet A—E.

	I	II											III	IV	V	VI	VII	0
1.																		C
2																		D
3																		
4	A					B											E	
5																		
6			Lantanoidit															
7			Alkanoidit															

- Mitkä kaksi alkuainetta kuuluvat samaan ryhmään?
- Mikä aineista on alkalimetalli?
- Mikä aineista on jalokaasu?
- Mikä aineista kuuluu sivuryhmiin?
- Millä aineista on eniten protoneja?
- Minkä atomissa on yksi ulkoelektroni?
- Mikä tai mitkä atomeista pyrkivät reagoidessaan luovuttamaan elektroneja?