Aatomi ehitus.

1. Koosta järgmiste elementide elektronskeemid.

a) Mg

b) P

c) Al

d) Ca

e) Cl

2. Mis on aatom?

3. Täida tabel, kasuta perioodilisustabelilt.

Jrk nr.	p arv	n arv	e arv	Rühma nr	Perioodi nr
26					
	13				
			11		

4. Mis on molekul?

5. Kirjuta keemilise ühendi järgi, kas tegemist on lihtainega (LIHT) või liitainega (LIIT).

a) H_2O

b) H_2

c) HCl

d) NaCl

e) Ca

6. Arvuta järgmiste ainete aatom - või molekulmass.

M_r ($CaSO_4$)

M_r (HNO_3)

A_r (O_2)