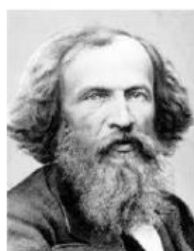


1. Dopln: (11)

Atom se skládá z a z V jádře jsou
 částice a, v obalu jsou
 Atomové jádro je nabitě a atomový obal je nabitý
 Částice s kladným nábojem se nazývají, částice se záporným
 nábojem se nazývají, částice s neutrálním nábojem se nazývají
 Atom je elektroneutrální, to znamená, že počet protonů je stejný jako počet

**2. Dopln tabulku:** (25)

název	značka	Z	A	počet p	počet e	počet n		prvek	perioda	skupina
			4			2		sodík		
					16	16			3	16 (VI.A)
		12	24						5	15. (V. A)
chlor			36					kyslík		
	K					20		měď		

3. Dopln tabulku: (8)**4. Dopln:** (18)

V periodické soustavě prvků jsou prvky seřazeny podle počtu protonů v
 atomovém jádře. PSP sestavil r. 1869 významný ruský chemik D. I., který
 prvky uspořádal tak, že prvky s vlastnostmi umístil v tabulce pod sebou.
 Vodorovné řady v PSP se nazývají, je jich Označují se číselně až
 nebo písmeny až Svislé sloupce v PSP se nazývají, označují se
 římskými číslicemi až a písmeny a nebo arabskými číslicemi až
 Číslo periody odpovídá, číslo skupiny odpovídá
 (platí pro prvky ve skupinách označených římskou číslicí a písmenem A).

5. Uvedené látky roztríd' na kovy, polokovy a nekovy (10)

kyslík

křemík

germanium

bor

sodík

měď

argon

síra

olovo

fosfor

6. Uvedené látky roztríd' na krystalické a amorfni (8)

voda

sůl

cukr

vosk

plastelína

zlato

sklo

diamant

