

1. Dopln: (11)

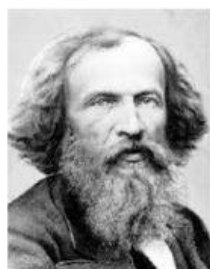
Atom se skládá z a z V jádře jsou částice a, v obalu jsou Atomové jádro je nabitě a atomový obal je nabitý Částice s kladným nábojem se nazývají, částice se záporným nábojem se nazývají, částice s neutrálním nábojem se nazývají Atom je elektroneutrální, to znamená, že počet protonů je stejný jako počet



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 roztrid' na kovy, polokovy a nekovy (10)

kyslík

křemík

germanium

bor

sodík

měď

argon

síra

olovo

fosfor

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

voda

sůl

cukr

vosk

plastelína

zlato

sklo

diamant

