

név:

1. Pótold a hiányzó adatokat a periódusos rendszer alapján!

A mennyiség jele	Anyagmennyiség	Részecskeszám	Tömeg (g)
3 Be	mol	$\cdot 10^{23}$ db	
	mol	$3 \cdot 10^{23}$ db oxigénatom	
	mol	$\cdot 10^{23}$ db	40 g neonatom

9/

2. Egészítsd ki a táblázatot a hiányzó adatokkal!

Név	Vegyjel	Tömegszám	p^+ -szám	e^- -szám	n^0 -szám
foszfor		31			
	K				20

8/

3. Add meg a periódusos rendszer alapján a hiányzó adatokat!

2. periódus, VII. A főcsoport	az elektronhéjak száma:	
	a külső elektronok száma:	
3. periódus, IV. A főcsoport	az elektronhéjak száma:	
	a külső elektronok száma:	
... periódus, ... főcsoport	az elektronhéjak száma:	4
	a külső elektronok száma:	3

6/

4. Add meg a következő atomok elektronszerkezetét a periódusos rendszer alapján!

(Pl. Al: 2, 8, 3 formában)

Li: Ne: Na: Si: K:

5/

5. Add meg az elemi részecske jelével, hogy melyikre/melyekre igaz az állítás!

(Ha két részecskére is igaz az állítás, vesszővel elválasztva írd be a jelüket. Pl.: p, n)

Pozitív töltésű.		Az atommag körül felhőszerű burkot hoz létre.	
Nincsen töltése.		Relatív töltése -1 .	
Relatív tömege egy.		Az atommagban található.	

8/

1: 0–10 p	2: 11–17 p	3: 18–26 p	4: 27–32 p	5: 33–36 p
-----------	------------	------------	------------	------------