

Elektronszerkezet, periódusos rendszer (gyakorlás)

1. Melyik a nagyobb? Válaszd ki a megfelelő jelet! A keretbe írd a megfelelő számot! Használd a periódusos rendszert!

A klóratom külső elektronjainak száma.

A fluoratom külső elektronjainak száma.

A kénatom periódusszáma.

A nátriumatom protonszáma.

A 2, 8, 8, 2 elektronszerkezetű atom periódusszáma.

A 2, 8, 5 elektronszerkezetű atom főcsoportszáma.

2. Az ábrán a periódusos rendszer egy darabját látod. Mit állapíthatunk meg a betűkkel jelölt atomokról?

	1 IA					18 VIII A
1.		2 IIA				
2.	a				d	
3.			b		c	e
4.		f				

	Az atom helye		A külső elektronok száma	Elektronhéjak száma	Vegyjel	Név
	főcsoport	periódus				
a						
b						
c						
d						
e						
f						

3. Keresd meg az összefüggést! (Összekötő vonalakkal válaszolj!)

a periódus száma

protonok száma

a főcsoport száma

elektronhéjak száma

a rendszám

a külső elektronok száma