**PERIODNI SISTEM**

Razdeljen je na PERIODE in SKUPINE. Elementi v njem so razporejeni glede na VRSTNO ŠTEVILO (št. elektr. = št. proton.)

Razdeljen je na 3 področja:

1. GLAVNE SKUPINE
2. PREHODNI ELEMENTI
3. LANTANOIDI in AKTIONIDI

Sistem nam pove:

1. kovinski in nekovinski značaj elementov(leva–kovine, desna-nekov.)

ob mejni črti POLKOVINE:

* + kem. lastnosti NEKOVIN
	+ električne lastnosti POLKOVINE
1. velikost atomov:
	* po SKUPINI navzdol velikost NARAŠČA
	* po PERIODI velikost PADA
	* po IONIH: kationi manjši od atoma, anioni večji
2. **IONIZACIJSKA ENERGIJA** je energija, ki je potrebna, da atomu odcepimo en elektron (večjemu atomu lažje odcepimo), po skupini se manjša
3. **ELEKTRO NEGATIVNOST** je sposobnost elektrona, da privlači vezne pare  posledica polarnost (najbolj je fluor)
	* po SKUPINI navzdol PADA
	* po PERIODI NARAŠČA