DIGI SCHOOL 2020-1-SK01-KA226-SCH-094350 Chémia – Periodická sústava prvkov – časť periodicita vlastností prvkov



* V tabuľke sú prvky rozdelené na kovy, polokovy a nekovy.
* Medzi kovy zaraďujeme napríklad: Cu, Ni, Fe. Medzi polokovy zaraďujeme napríklad: Si a Ge. Medzi nekovy zaraďujeme napríklad: H, He, O.
* Prvky I. A nazývame alkalické kovy.
* Prvky II. A okrem Be a Mg nazývame kovy alkalických zemín.
* Prvky VIII. A nazývame vzácne plyny.
* Prvky VII. A nazývame halogény.
* Prvky VI. A nazývame chalkogény.
* Fe, Co a Ni označujeme ako triádu železa.
* Ru, Rh a Pd označujeme ako triádu ľahkých platinových kovov.
* Os, Ir a Pt označujeme ako triádu ťažkých platinových kovov.
* Prvky za La nazývame Lantanoidy.
* Prvky za Ac nazývame Aktinoidy