

## DIGI SCHOOL 2020-1-SK01-KA226-SCH-094350 Chémia – Periodická sústava prvkov

## – časť periodicitu 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