

LASTNOSTI ELEMENTOV IN NJIHOVA LEGA V PSE (U, str. 96 - 98)

1. Elemente glede na njihove lastnosti delimo na kovine, nekovine in polkovine.

2. Fizikalne lastnosti **kovin**:

- so v trdnem agregatnem stanju; izjema je živo srebro;
- imajo visoka tališča;
- imajo kovinski sijaj;
- dobro prevajajo električni tok in toploto;
- običajno imajo veliko gostoto;
- so tanljive (lahko jih oblikujemo v tanke lističe) in žilave.

3. Kemijske lastnosti kovin:

- Nekateri kovine **oksidirajo**.

Primer: oksidacija magnezija

- Nekateri kovine **reagirajo s kislinami**. Pri reakciji nastaja poleg soli, ki se raztopi v vodi, tudi plin vodik.

Primer: reakcija kalcija s klorovodikovo kislino

4. Lastnosti **nekovin**:

- so v vseh agregatnih stanjih;
- so krhke;
- običajno imajo nizka tališča;
- slabo prevajajo električni tok in toploto;
- običajno imajo majhno gostoto;
- imajo zelo različen izgled.

5. **Polkovine** imajo nekatere lastnosti kovin in nekatere nekovin.

6. Imena skupin elementov v periodnem sistemu:

- I. skupina: **alkalijske kovine**;
- II. skupina: **zemeljskoalkalijske kovine**;
- VII. skupina: **halogeni elementi**;
- VIII. skupina: **žlahtni plini**;
- med II. in III. skupino so **prehodni elementi**.

Razmisli in odgovori (U, str. 99/1 - 4)