

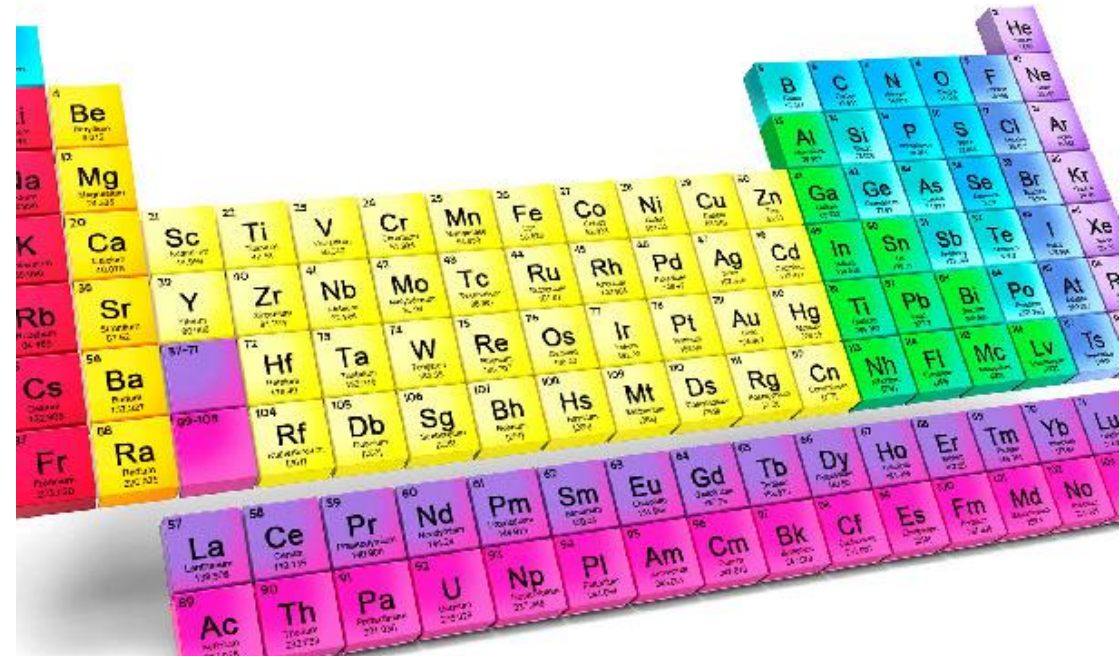
Predmet: Kemija 8

Nastavna jedinica: Alkalijski metali

Vremensko razdoblje: 18. – 22. svibnja

Potrebni materijal za rad učenika:

- Bilježnica i pribor za pisanje
- Udžbenik (školska naklada) – str. 135. - 137.
- PSE



Prisjetimo se!

Svojstva metala:

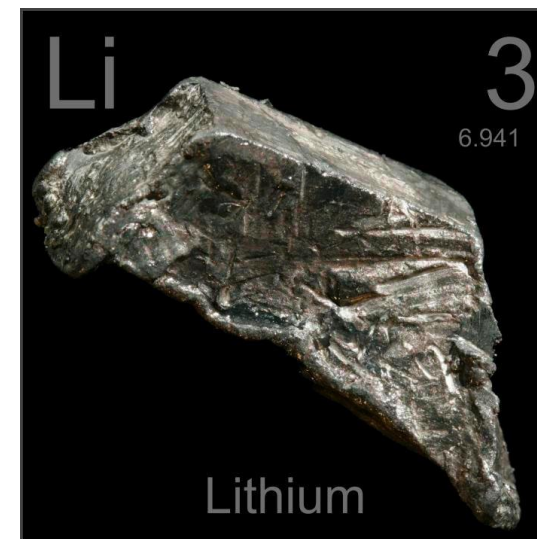
- nalaze na lijevoj strani i u sredini PSE
- pri sobnoj temperaturi su čvrste tvari, osim žive (Hg) koja je u tekućem agregatnom stanju
- svi provode električnu struju i toplinu
- sjajni su i neprozirni
- većinom se mogu taliti, kovati i izvlačiti u žice
- većinom imaju visoko talište i vrelište
- većinom imaju veliku gustoću



Alkalijski metali

LITIJ (Li)

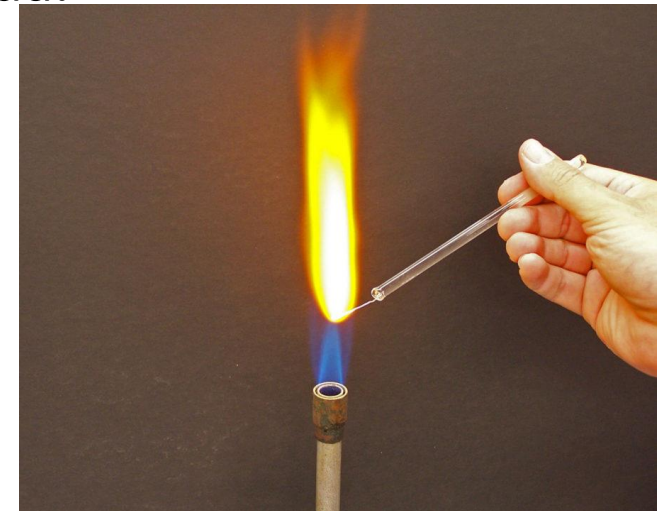
- Od svih poznatih metala ima najmanju gustoću.
- U prirodi je rijedak i nema veliku komercijalnu upotrebu.
- Boji plamen u crveno.



Alkalijski metali

NATRIJ (Na)

- U prirodi je jako rasprostranjen.
- U Zemljinoj kori maseni udio natrija iznosi 3 %.
- Najrasprostranjeniji spojevi natrija u prirodi su natrijev klorid (NaCl), natrijev sulfat (Na_2SO_4), natrijev nitrat (NaNO_3) poznat i kao čilska salitra (upotrebljava se u proizvodnji pirotehničkih sredstava i kao umjetno gnojivo).
- Natrij se u elementarnom stanju dobiva elektrolizom natrijeva klorida.
- Boji plamen u žuto.



Spojevi natrija:

1. Natrijev hidroksid (NaOH)

- čvrsta tvar bijele boje
- dobro se otapa u vodi
- vodena otopina natrijeva hidroksida je natrijeva lužina koja se upotrebljava u proizvodnji sapuna, boja, papira i dr.



2. Natrijev hidrogenkarbonat (NaHCO₃)

- poznatiji je pod nazivom soda bikarbona
- čvrsta bijela tvar topljiva u vodi
- rabi se u proizvodnji praška za pecivo, za neutralizaciju viška kiseline u želudcu (ublažavanje žgaravice), u proizvodnji gaziranih pića i dr.



Domaći rad!

- U bilježnicu prepisite od 3. – 6. stranice i odgovorite na 1., 2., 3. i 6. pitanja iz udžbenika na stranici 137.