



Alkáli fémek Alkalicke kovy



TK: 42.-43. oldal



Füzetbe leírni:

Li- lítium

Na – nátrium

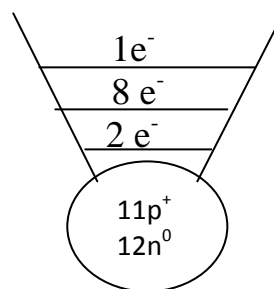
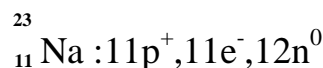
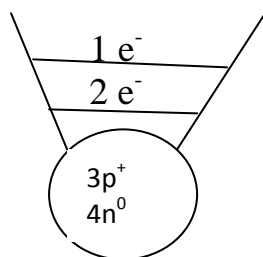
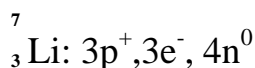
K – kálium

Rb – rubídium

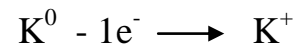
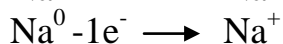
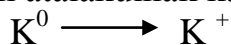
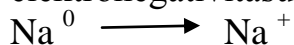
Cs – cézium

Fr – francium

- a periódusos táblázat I.A csoportjában helyezkednek el, mert a külső héjukon 1 elektron van.



- fizikai tulajdonságaik:
- oxidációs számuk + I (egy elektront képesek leadni)
- ezüstös fényűek
- lágyak, késsel szeletelhetőek
- petróleumban tárolják őket (levegőn meggyulladnak)
- kicsi a sűrűségük
- elektronegativitásuk kicsi, könnyen átalakulnak kationná



- vegyületeikben ionos kötés található

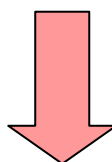
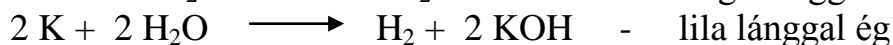
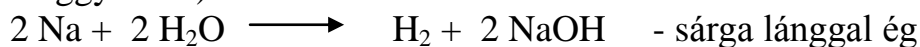
- kémiai tulajdonságaik:

- a, lángfestés: Li – vörösre

Na – sárga

K – lila

- b, vízzel való reakció – nagyon hevesen reagálnak(víz felszínén mozognak, majd meggyullad)





Kálium reakciója vízzel

<https://www.youtube.com/watch?v=wiGpX1RJU4w>

- a Na és K biogén elemek
- Na^+ részt vesz az anyagcserében, só formájában
- K^+ részt vesz a vérkeringésben, emésztőrendszer és idegrendszer működésében, forrása a gyümölcs, zöldség, hüvelyesek, dió
- Li^+ megtalálható az ásványvizekben és citrusfélékben

A Zoom órán felelünk az utolsó 3 tananyagból



*A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen
lefényképezni és elküldeni messengeren szerda
estig.*

Köszönöm

