

Alkalické kovy

Na str. 58 si pročtěte teorii a prohlédněte obrázky.

Opět po Vás budu chtít pouze zápis, který si zkontroluji až po návratu do školy.

Kdo má hotovou prezentaci, může mi jí poslat. Ohodnotím ji a známku dostanete po návratu do školy.

Nezapomeňte si během prázdnin odpočinout a načerpat síly do další práce

Kdo ještě nemá, napište mi mail o přístupové heslo na MicrosoftOffice 365. Po prázdninách si dáme na Forms malý test na CH.

Alkalické kovy

- kovy I. skupiny
- patří sem:
 - lithium – Li
 - sodík – Na
 - draslík – K
 - rubidium – Rb
 - cesium – Cs
 - francium – Fr
- typické vlastnosti kovů (stříbrolesklé) a současně vlastnosti, kterými se od většiny kovů odlišují (např. plavou na vodě)
- v přírodě pouze ve sloučeninách, snadno tvoří kationty (Na^+ , Li^+ , K^+ , ...)
- nestálé, stříbrolesklé, měkké kovy
- silně reaktivní – uchovávají se pod petrolejem
- malá hustota, nízká t_v , t_t
- charakteristicky barví plamen:
 - Li -> červeně
 - Na -> žlutě
 - K -> fialově
- užití: páry Na -> plnění sodíkových výbojek (pouliční osvětlení)
slitiny Na + K -> chladicí směs v jaderných reaktorech