

ALKALICKÉ KOVY

Atomy všech prvků jedné skupiny periodické soustavy mají ve valenční skupině stejný počet elektronů. Proto prvky, které patří do jedné skupiny, mají podobné vlastnosti.

ALKALICKÉ KOVY - 6 prvků I.A skupiny (kromě vodíku), které mají ve valenční vrstvě jeden elektron

VLASTNOSTI

- jsou stříbrolesklé, měkké
- na vzduchu se rychle pokrývají vrstvičkou sloučenin, zejména s kyslíkem (chrání se před vzduchem - uchovávají se v petroleji)
- mají malou hustotu a nízkou teplotu tání
- sloučeniny alkalických kovů barví plamen

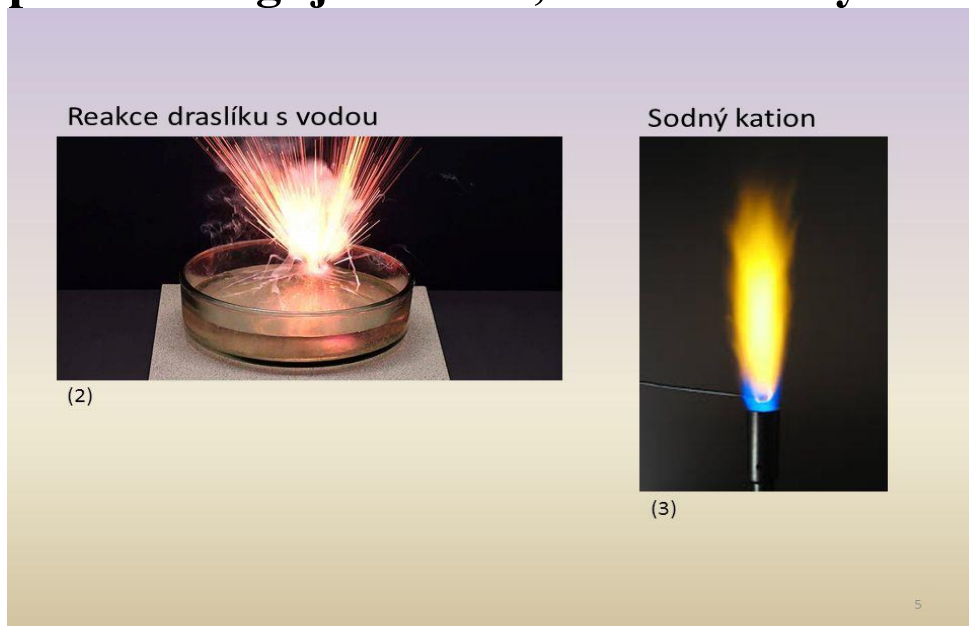


Li – červeně

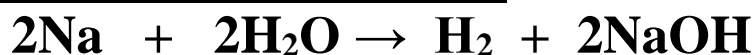
Na – žlutě

K – růžovofialově

- prudce reagují s vodou, některé za výbuchu



Reakce sodíku s vodou:



Sodík reaguje s vodou za vzniku vodíku a hydroxidu sodného

VYUŽITÍ:

Sodík se využívá k výrobě sodíkových výbojek, které dávají žluté světlo.

Kapalným sodíkem a draslíkem tvoří chladicí směs v některých druzích jaderných reaktorů.

Z čistých kovů má největší využití lithium, které je nejstálější na vzduchu a nejméně reaktivní.

U ostatních alkalických kovů jsou významné především jejich sloučeniny.