

ALKALIJSKE KOVINE

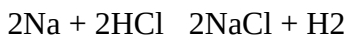
Alkalijske kovine so na levi strani v prvi skupini periodnega sistema. Alkali pomeni v arabščini pepelika, kar pomeni, da so te kovine, ki jih najdemo tudi v pepelu. Burno reagirajo z vodo:



Natrij voda natri.hidro. vodik

Reaktivnost se jim od Litija proti Franciju povečuje.

Alkalijske kovine reagirajo s kisljinami:



Natrij kloro.kislina natr.klorid vodika

Alkalijske kovine bomo v naravi težko našli v elementarnem stanju, saj so izredno reaktivne. Najpogosteje jih bomo našli vezane v kloridih (natrijev klorid ali kuhinjska sol), sulfatih ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ -sadra),

Karbonatih, apnenec, silikatih in fosfatih.

Plamenske reakcije: Alkalijske kovine obarvajo plamen z značilno barvo (V analizni kemiji uporabljamo za določevanje elementov, v pirotehniko pa to lastnost izkoriščamo za obarvanje ognjemetov)

Litij-rdeča

Natrij- rumena

Kalij-viola

Rubidij-rdeča

Celzij-modra

Eksplozivno s kisljinami zato jih hranimo v petroleju-oljih. Te kovine imajo samo en elektron v zunanji lupini. Zato lahko izgubijo ta elektron v elektronskih povezavah z drugimi elementi. So dobri prevodniki toplote in električnega toka.

Elementi v prvi skupini periodnega sistema:

Ime elementa	Simbol	Vrstno št.	Rela.atom. m.	Uporaba:
Litij	Li	3	6,94	Litijeve gumbaste baterije za ure in srčne spodbuje - valnike,zlitine za vesoljsko tehniko...
Natrij	Na	11	23,0	Cestne svetilke (rume.), hladilo v jederskih reaktorjih,kuh.sol...
Kalij	K	19	39,1	Pomembna ses.hrane , mineralna gnojila,steklo ...
Rubidij	Rb	37	85,5	Fotopomnoževalka,npr. v teleskopih za opazovanje šibkih zvezd...