

Alkalické kovy

- Prvky I. A skupiny PSP (okrem H)- Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
- na valenčnej vrstve majú 1 elektrón

Fyzikálne vlastnosti

- Striebrolesklé
- Mäkké (dajú sa krájať nožom)
- Vedú elektrický prúd

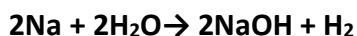
Chemické vlastnosti

1. Nízka elektrogativita

- tvoria iónové väzby
- tvoria katióny $\text{Na} - 1e \rightarrow \text{Na}^+$

2. Reaktívne

- reagujú so vzdušným kyslíkom a vodou...preto sa uchovávajú v petroleji (pokrývajú sa vrstvou oxidu)
- búrlivo reagujú s vodou



Sodík + voda \rightarrow hydroxid sodný + vodík

Pozorovanie: sodík sa pohyboval po hladine, začal horieť, voda sa zafarbila do ružovofialova

Záver:

pohyb vodíka - je ľahší ako voda

horenie sodíka - reakcia sodík a vodou je exotermická (uvolňuje sa teplo)

zafarbenie vody- fenoftaleín mení farbu v zásaditom prostredí, dokázali sme teda vznik hydroxidu

Význam

Na (sodík)

- Biogénny prvok
- Potrebný na vylučovanie v tele
- Chladiaca zmes do jadrových reaktorov
- Sodíkové lampy
- Človek ho prijíma v podobe soli- nadbytok spôsobuje vznik vysokého krvného tlaku

K (draslík)

- Biogénny prvok

- Potrebný pre krvný obeh, trávenie, nervovú sústavu, rast rastlín
- Nachádza sa v ovocí, zelenine, strukovinách, orechoch, mäse (hovädzie)
- Chladenie v jadrových reaktoroch

Li (lítium)

- Nachádza sa v citrusoch a minerálnych vodách
- Na duševné choroby
- Na výrobu batérií

Dôkazové reakcie- plameňová skúška

Li- karmínovočervená

Na- žltá

K- ružovofialová