

ALKALICKÉ KOVY

I. A skupina

Zástupci

- Lithium = Li
- Sodík = Na
- Draslík = K
- Rubidium = Rb
- Cesium = Cs
- Ve společné skupině s velmi podobnými vlastnostmi

Výskyt:

- Pouze vázané
- Čisté jsou uměle vyrobené

Fyzikální vlastnosti:

- Kovy (vedou teplo, elektrický proud)
- Stříbrolesklé
- Pevné látky
- Velmi měkké, dají se krájet nožem
- Nízká teplota tání

Chemické vlastnosti:

- V 1. skupině s 1 valenčním elektronem
- Vždy s oxidačním číslem +1
- Velmi reaktivní
- Uchovávají pod petrolejem

Užití:

- Sodíkové výbojky
(horské slunce)
- Chladicí směs v
jaderných reaktorech

K o n e c