**Alkalické kovy**

- prvky I.A skupiny okrem vodíka( nie je to kov)

- majú 1 valenčný elektrón- sú veľmi reaktívne- veľmi ľahko strácajú tento elektrón

a vystupujú ako katióny( Na+, K+)

- neušľachtilé- tvoria zlúčeniny, v ktorých majú oxidačné číslo vždy +I

- striebrolesklé

- malé hustoty- sú ľahšie ako voda

- veľmi mäkké( ako vosk)

- prudko reagujú s vodou, pričom vznikajú hydroxidy a uvoľňuje sa vodík

2 Na + 2 H2O → 2 NaOH + H2

- ich prítomnosť sa dá overiť plameňovou skúškou: Li- červený

K- fialový

Na- žltý

**Sodík**

- biogénny prvok- prenos nervových vzruchov

- do organizmu sa dostáva vo forme soli( NaCl)

- chladenie reaktorov

- sodíkové výbojky( pouličné osvetlenie)

- súčasť mydiel

**Draslík**

- biogénny prvok- zabezpečuje stálosť vnútorného prostredia, premenu cukrov, prenos

vzruchov, u rastlín podporuje tvorbu listovej zelene( draselné hnojenie)

- zdroje K sú najmä ovocie a zelenina