**Alkalické kovy:**

* Nachádzajú sa v I. skupine PTP:

Pr. Nakresli štruktúru Na

**Vlastnosti:**

* Striebrolesklé, neušľachtilé kovy
* Mäkké- dajú sa krájať nožom
* Malá hustota
* Udržiavajú sa pod petrolejom- na vzduchu zápalne
* Biogénne prvky- zúčastňujú sa dôležitých procesoch v ľudskom tele- vo forme katiónov
* Zlúčeniny alkalických kovov sfarbujú plameň: Na- žlto, K- fialovo, Li- červeno
* Majú nízku hodnotu elektronegativity preto ľahko vytvárajú katióny

**Využitie:**

Na+- katión sodíka, súčasť NaCl- kuchynská soľ

K+- katión draslíka, nachádza sa v zlúčeninách, ktoré obsahujú hnojivá- potrebný pre rast rastlín

Li+- katión lítia nachádza sa v alkalických batériách

Pr. Napíš vznik K+

Pr. Napíš vznik chemickej väzby v kuchynskej soli

Pr. Vypočítaj, aká väzba podľa hodnoty elektronegativity bude v zlúčenine. NaCl a KBr