

# KOVY

80% všech prvků jsou kovy

## Společné vlastnosti:

- vedou dobře elektrický proud a teplo
- jsou kujné a tažné
- mají kovový lesk
- jsou neprůhledné
- mohou tvořit slitiny
- atomy jsou vázány kovovou vazbou , tzn. kladná jádra atomů jsou uspořádána do pravidelné trojrozměrné sítě, valenční elektrony všech atomů vytváří elektronový oblak

## Zástupci kovů:

1. alkalické kovy

2. Fe, Cu, Al, Ag, Au, Pb, Zn

## **1. ALKALICKÉ KOVY Li, Na, K, ( Rb, Cs, Fr)**

- Jsou to prvky I. A skupiny kromě vodíku

## **Vlastnosti:**

- jsou velice nestálé, reagují se vzduchem i vodou
- musí se uchovávat v petroleji
- jsou extrémně měkké, na řezu stříbrolesklé
- mají extrémně malou hustotu (menší než voda)