**Zlúčeniny**

**AlCl3 - chlorid hlinitý -** používa sa pri niektorých reakciách ako katalyzátor.

**Al(OH)3 – hydroxid hlinitý -** amfotérna látka

**Al2O3 – oxid hlinitý** - amfotérna látka. V prírode sa vyskytuje ako minerál korund alebo ako jeho drahokamové odrody rubín (červený) a zafír(zelený). Je hlavnou surovinou pri výrobe hliníka – vyrába sa elektrolýzou.

**Výskyt, výroba a použitie**

Hliník je tretí najrozšírenejší prvok v zemskej kôre (O, Si, Al).

Vyskytuje sa len v zlúčeninách. Najrozšírenejší je vo forme **kremičitanov** (súčasť živca, sľudy, ílov).

Hliník je súčasťou kaolínu, ktorý obsahuje minerál kaolinit a súčasťou bauxitu – Al2O3 . H2O (hydratovaný oxid hlinitý). Z kaolínu sa vyrábajú keramické výrobky a porcelán.

Hliník sa ďalej používa na výrobu zliatin, fólií – alobalov, zrkadiel a na ochranu kovov proti korózii. Recykláciou viečok z jogurtov ušetríme 95% energie oproti ťažbe z bauxitu.