DÔLEŽITÉ: Hliník má **redukčné vlastnosti** – reaguje aj s kyslíkom.

* Alobal nehorí, horí iba práškový hliník, fúknutý do plameňa - oslnivým plameňom.
* je to karcinogénne

|  |
| --- |
| 2Al + Fe2O3 → 2Fe + Al2O3 |

Redukčná schopnosť hliníka sa využíva na získavanie niektorých kovov, ako napríklad železa, z oxidov daných kovov pri teplote 3000 – 3500 °C. Reakcia je silne exotermická. a nazývame ju **aluminotermia.**

* **používa sa pri zváraní koľajníc** zmes 2Al + Fe2O3 nazývame TERMIT, preto termitové zváranie koľajníc.