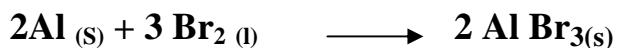


# Bromo + Alluminio

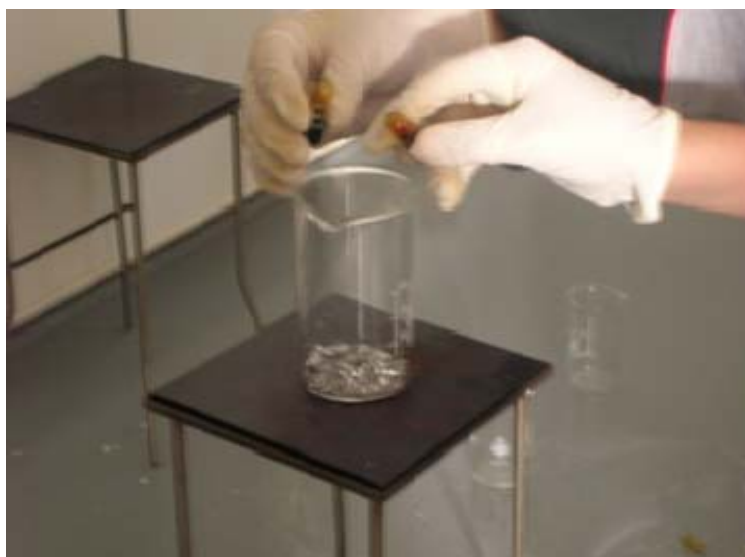
Una Reazione ECCEZIONALE !!!

A cura di Giacomo Rosa e Daniele Di Modugno

**Alluminio + Bromo  $\longrightarrow$  Bromuro di alluminio**



Nel becher sono contenuti trucioli di Al (Alluminio)



Si aprono le fialette di vetro contenenti Bromo allo stato liquido



Si versa il bromo nel becher (lavorando rigorosamente sotto cappa)



Si copre il becher con un vetrino da orologio



Si liberano vapori di  $\text{Br}_2$  , intanto la reazione sta iniziando



La reazione  $\text{Br}_2 + \text{Al}$  è in pieno svolgimento



Nella reazione oltre al Bromuro di alluminio  $\text{AlBr}_3$ ...



....Si libera anche molta energia ...



... Energia termica ed energia luminosa !!!



La polvere offusca il becher , è il prodotto della reazione  $\text{AlBr}_3$ , che è un solido bianco cristallino .



$\text{AlBr}_3$  è sempre più abbondante . In parte rimane depositato sotto il vetrino da orologio, in parte si libera nell'ambiente circostante (la cappa aspirante)