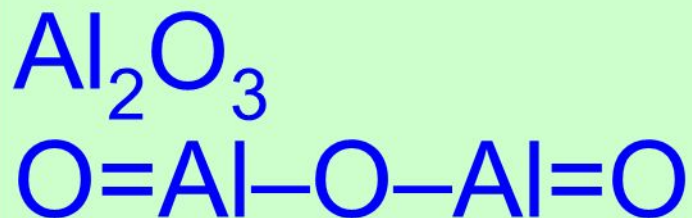


Оксид алюминия.



- Глинозем
- Корунд
- Рубин
- Сапфир

- Очень твердый порошок белого цвета.
- Образуется:
 - а) при окислении или горении алюминия:
$$4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$$
 - б) в реакции алюминотермии:
$$2\text{Al} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$$
 - в) при термическом разложении гидроксида:
$$2\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$$