

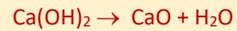
## Acción del calor en los hidróxidos

### Acción del calor en los hidróxidos.

Los hidróxidos presentes en las arcillas empleadas en la fabricación de productos cerámicos son:

- Hidróxido cálcico.  $\text{Ca(OH)}_2$
- Hidróxido de hierro (III).  $\text{Fe(OH)}_3$
- Hidróxido de aluminio.  $\text{Al(OH)}_3$

El **hidróxido cálcico** descompone, sobre los 525 °C, de acuerdo con la siguiente reacción:



El **hidróxido de hierro (III)** descompone, sobre los 250 °C, según la siguiente reacción:



Los **hidróxidos de aluminio** pueden encontrarse como **gibbsita**, **diásporo** y **bohenmita**

- Gibbsita:  $2\text{Al(OH)}_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$  entre 240 y 380°C
- Diásporo:  $2\text{AlO(OH)} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$  entre 410 y 570°C
- Bohemita:  $2\text{AlO(OH)} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$  entre 450 y 580°C