

El Hidróxido de Aluminio (III), $\text{Al}(\text{OH})_3$, se descompone por calentamiento en sus reactivos iniciales, Aluminio (Al) y Agua (H_2O). A partir de la información anterior responde:

Balancee la ecuación	$\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow$ Al_2O_3 + H_2O		
Masa de reactivos o productos	gr/mol	gr/mol	gr/mol
Masa de reactivos o productos con el balanceo.	gr/mol	gr/mol	gr/mol
¿Cuántas moles de Al_2O_3 se obtienen?	300 gr	moles	
¿Cuántos gramos de $\text{Al}(\text{OH})_3$ se necesitan?	gr		650 gr