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

Balancee la ecuación	☐ $Al(OH)_3$ ⟶	☐ 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 $Al(OH)_3$ se necesitan?	☐ gr		650 gr

LIVEWORKSHEETS