



EJERCICIO. DETERMINAR MASA ATÓMICA Y MASA MOLECULAR.

Solicitar a los alumnos que consulten en la tabla periódica las masas atómicas de los elementos y calculen las masas moleculares de los siguientes fertilizantes importantes.

FERTILIZANTE	MASAS ATÓMICAS	MASA MOLECULAR
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	N= H= S= O=	
NH_4NO_3	N= H= O=	
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	N= H= O=	
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	N= H= P= O=	
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	Ca= H= P= O=	