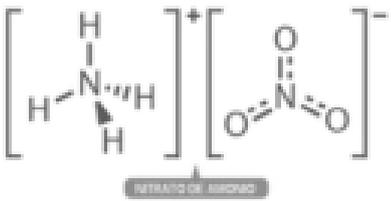


Ammonia Safety Picture This – Spanish

¿QUÉ ES EL NITRATO DE AMONIO?

¿QUÉ ES EL NITRATO DE AMONIO?



EXPLOSIONES DE NITRATO DE AMONIO

El nitrato de amonio puro no explota fácilmente y puede ser manejado con seguridad. El riesgo de explosión aumenta si se contamina con impurezas. Se descompone a altas temperaturas y si se confina puede explotar.

230 °C → DESCOMPOSICIÓN
260-300 °C → EXPLOSIÓN*
*si está confinado

Cuando el nitrato de amonio se descompone, se descompone principalmente en varios gases: nitrógeno, vapor de agua y oxígeno. Esta rápida liberación de gas causa una explosión.

$2 \text{NH}_4\text{NO}_3(\text{s}) \rightarrow 2 \text{N}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

El nitrato de amonio es un sólido blanco cristalino. Es fabricado industrialmente en grandes cantidades por la reacción del amoníaco con el ácido nítrico concentrado.

$\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$

El mayor uso del nitrato de amonio es en fertilizantes como fuente de nitrógeno. También se utiliza en algunas mezclas explosivas para la minería y la construcción como agente oxidante.

Porcentaje aproximado de uso del nitrato de amonio

	APPROX. 78%		APPROX. 22%
---	-------------	---	-------------

NH_3 NO_2 N_2O

Amoníaco Óxido de nitrógeno Óxido nítrico

Fuente: <https://www.chemicalsafetyfacts.org/>