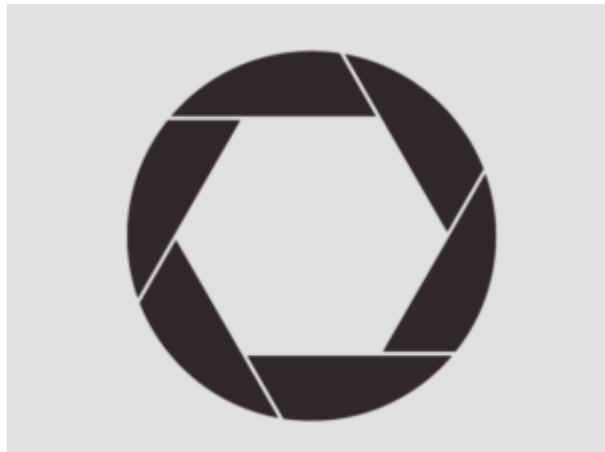
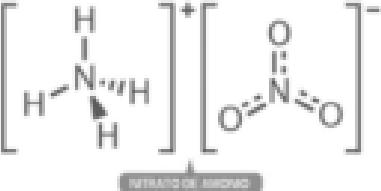


Ammonia Safety Picture This – Spanish



¿QUÉ ES EL NITRATO DE AMONIO?

¿QUÉ ES EL NITRATO DE AMONIO?



El nitrato de amonio es un sólido blanco cristalino. Es fabricado industrialmente en grandes cantidades por la reacción del amoniaco 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 reacciones explosivas para la minería y la caza como agente oxidante.

EXPLOSIONES DE NITRATO DE AMONIO

El nitrato de amonio poco se explota fácilmente y puede ser manejado con seguridad. El riesgo de explosión aumenta si se combina con impulsores. Se descompone a altas temperaturas y si se calienta puede explotar.

230 °C → DESCOMPOSICIÓN
260-300 °C → EXPLOSIÓN*

*si está confinada

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

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



Durante la descomposición se producen otras reacciones. Estas producen otros gases, como el dióxido de nitrógeno y el amoniaco. El dióxido de nitrógeno causa el color rojo anaranjado que a veces se ve en el humo de estas explosiones.

NH_3 NO_2 N_2O



PORCENTAJE APROXIMADO DE USO DEL NITRATO DE AMONIO

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

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