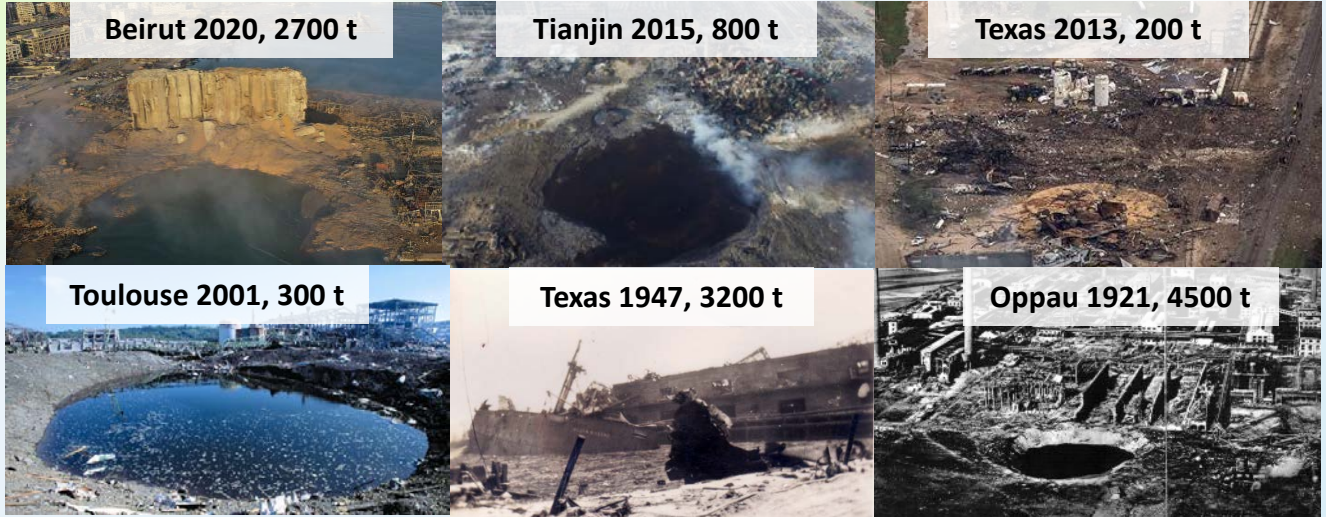


Nitrato de Amonio

EPSC Learning Sheet Octubre 2020



El Nitrato de Amonio (AN) almacenado ha causado una violenta explosión



Aspectos a considerar:

- AN se utiliza como fertilizante y en ocasiones se almacena en grandes cantidades cerca de áreas pobladas.
- En ciertas condiciones, algunos grados de AN pueden desarrollar una violenta descomposición que causa una detonación devastadora. Un incendio u otra fuente de energía puede causar la ignición. La reacción
$$\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{N}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + 0.5 \text{O}_2$$
 libera ~118 kJ/mol de energía
- El almacenamiento y uso seguro de AN requiere la aplicación de reglas básicas que deben entender todas las personas involucradas. Ver las [guías](#) de EFMA (European Fertilizers Manufacturers Association)
- Algunos contaminantes (por ej. sustancias cloradas y metales) pueden incrementar la reactividad. Prevenir mezclas accidentales!
- Limitar en todo momento la cantidad máxima almacenada y definir su localización estimando distancias de riesgo.

Almacenar Nitrato de Amonio con gran precaución

El propósito de las Experiencias a Compartir de EPSC es estimular el conocimiento y debate sobre Seguridad Industrial!

EPSC no se hace responsable por el uso de esta publicación - preguntas o sugerencias?: www.EPSC.be