

RESUMEN CABONATOS Y NITRATOS

I-CARBONATOS:

Introducción:

Los carbonatos son sales derivadas de la combinación del ácido carbónico y un metal. Estos compuestos están muy difundidos como minerales en la naturaleza. Ejemplo de carbonatos son la *azurita* y *malaquita* (carbonatos hidratados de cobre), *calcita* (carbonato cálcico) y *aragonito* (carbono cálcico).

Grupo de la Calcita:

Calcita	CaCO_3
Magnesita	MgCO_3
Siderita	FeCO_3
Rodocrosita	MnCO_3
Smithsonita	ZnCO_3

Grupo del aragonito:

Aragonito	CaCO_3
Witherita	BaCO_3
Estroncianita	SrCO_3
Cerussita	PbCO_3

Grupo de la dolomita:

Dolomita	$\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$
Ankerita	$\text{CaFe}(\text{CO}_3)_2$
Malaquita	$\text{Cu}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$
Azurita	$\text{Cu}_3(\text{CO}_3)_2(\text{OH})_2$

II- NITRATOS:

Introducción:

Los nitratos son sales que derivan del ácido nítrico; se trata de un pequeño grupo de minerales difíciles de hallar en la naturaleza en formaciones concentradas, y que poseen características de blandura y solubilidad; se distingue la *nitratina* o *nitrato sódico* (o *nitrato de Chile* o *Caliche*, llamado así por el gran yacimiento existente en el desierto de Atacama al Norte de ese país), y el *salitre* o *nitrato potásico*. Estas sales se utilizan frecuentemente en la fabricación de explosivos, y especialmente como abonos por su riqueza en nitrógeno.

Nitratina (nitrato de Chile)	NaNO_3
Nitro (salitre)	KNO_3