

## Quelques carbonates

- **Calcite** ( $\text{CaCO}_3$ )
- Gaspéite ( $\{\text{Ni, Mg, Fe}\} \text{CO}_3$ )
- Magnésite ( $\text{MgCO}_3$ )
- Otavite ( $\text{CdCO}_3$ )
- **Rhodochrosite** ( $\text{MnCO}_3$ )
- **Sidérite** ( $\text{FeCO}_3$ )
- Smithsonite ( $\text{ZnCO}_3$ )
- Sphaérocobaltite ( $\text{CoCO}_3$ )
  
- **Ankérîte**  $\text{Ca}(\text{Fe, Mg, Mn})(\text{CO}_3)_2$
- Benstonite  $(\text{Ba, Sr})_6(\text{Ca, Mn})_6\text{Mg}(\text{CO}_3)_{13}$
- **Dolomite**  $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$
- Huntite  $\text{CaMg}_3(\text{CO}_3)_4$
- Kutnohorite  $\text{Ca}(\text{Mn, Mg, Fe})(\text{CO}_3)_2$
- Minrecordite  $\text{CaZn}(\text{CO}_3)_2$
- Norsethite  $\text{BaMg}(\text{CO}_3)_2$
  
- **Cérusite**  $\text{PbCO}_3$
- Strontianite  $\text{SrCO}_3$
- Withérite  $\text{BaCO}_3$

## Réaction de quelques carbonates à l'acide HCl

Réactions à l'HCL des carbonates			
Mineral	Composition chimique	Reaction à l'acide faible	Reaction à l'acide fort
<b>Aragonite</b>	$\text{CaCO}_3$	forte	forte
<b>Azurite</b>	$\text{Cu}_3(\text{CO}_3)_2(\text{OH})_2$	oui	forte
<b>Calcite</b>	$\text{CaCO}_3$	forte	forte
<b>Dolomite</b>	$\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$	faible	oui
<b>Magnésite</b>	$\text{MgCO}_3$	trés faible	faible
<b>Malachite</b>	$\text{Cu}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$	oui	oui
<b>Rhodochrosite</b>	$\text{MnCO}_3$	faible	oui
<b>Sidérite</b>	$\text{FeCO}_3$	trés faible	faible
<b>Smithsonite</b>	$\text{ZnCO}_3$	faible	oui
<b>Strontianite</b>	$\text{SrCO}_3$	oui	oui
<b>Withérite</b>	$\text{BaCO}_3$	faible	faible