

---

# Museo del Liceo scientifico A. Avogadro **MINERALI** a cura del Gruppo Mineralogico Basso Canavese

---

**Scheda anagrafica n°:** 165

**Reperto:** 239

**Nome:**

**Cobaltocalcite**

**Provenienza**

**Australia**



**Etimologia:**

deriva dalla composizione chimica contenente *Cobalto* e *Calcio*)

**Classe:**

Carbonato Gruppo relativamente piccolo di minerali, di cui i più frequenti sono i carbonati, contenenti soprattutto metalli come calcio e magnesio, ecc. non mancano minerali secondari di una serie di specie metallifere (con rame, piombo, nichel, cobalto), ecc.

I sali dell'acido carbonico formano il gruppo molto importante e numeroso dei carbonati. Le loro origini sono diverse; però si tratta di materie poco resistenti agli acidi e che si decompongono ad alta temperatura sotto una pressione relativamente bassa: queste proprietà condizionano la loro esistenza.

Vengono ripartiti in anidri e idrati, eventualmente basici. I carbonati anidri sono quasi tutti riuniti in due grandi gruppi, i cui elementi si mescolano. Vi è la serie romboedrica della calcite (calcite, magnesite, siderite, rodocrosite, smithsonite) e la serie rombica dell'aragonite (aragonite, cerussite ecc.). Alla serie della calcite si uniscono strettamente i sali binari che hanno una

crystallizzazione romboedrica, sebbene un poco diversa (per esempio la dolomite). I carbonati basici e idrati, tra i quali le separazioni non sono sempre molto nette, contengono soprattutto carbonati bivalenti di metalli, come il rame, il piombo, lo zinco e altri. Si considerano di solito con i carbonati anche i nitrati e i borati dei giacimenti naturali.

**Formula chimica:**  $\text{CoCO}_3$

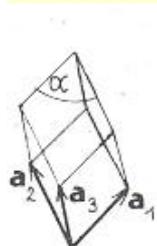
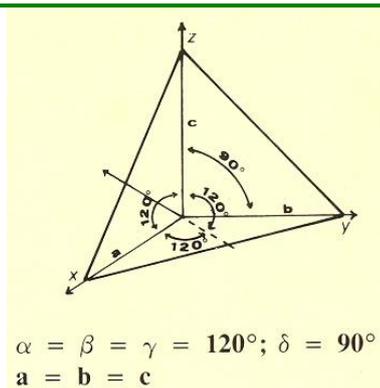
**Durezza:** 4

**Sistema di cristallizzazione:**

Trigonale Tre assi cristallografici sono di uguale lunghezza e giacciono su di uno stesso piano orizzontale formando fra loro angoli di  $120^\circ$ ; il quarto asse di lunghezza diversa, più lungo o più corto, forma angoli di  $90^\circ$  con i primi tre come nel sistema esagonale, ma mentre in quello l'asse è senario, in questo sistema è ternario. La massima simmetria di un cristallo di questo sistema è data da un asse ternario, tre assi binari, tre piani e un centro di

---

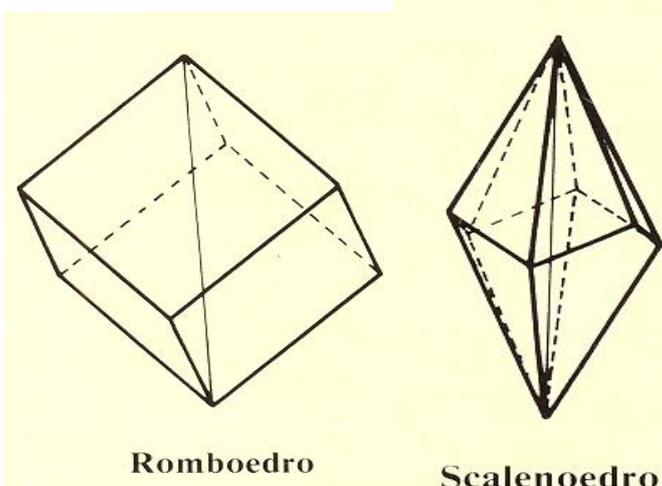
simmetria mentre il grado di simmetria minore si ha in cristalli con solo un asse di simmetria ternario.



$$a_1 = a_2 = a_3$$

$$\alpha_1 = \alpha_2 =$$

$$= \alpha_3 \neq 90^\circ$$



**Trasparenza:** Da trasparente a translucida

**Lucentezza:**

**Sfaldatura:** Eccelente secondo(1011)

**Frattura:** Concoide

**Morfologia:** cristalli romboedrici

**Peso specifico:** 2,6-2,8

**Colore:** Rosa

**Composizione chimica teorica:** CaO 56% CO2 44%

**Proprietà chimiche e fisiche :** Solubile negli acidi; nell'acido concentrato, la soluzione appare di color verde smeraldo

**Trattamenti:** Pulire con acqua distillata

<b>Genesi:</b>	Idrotermale
<b>Località:</b>	Varietà cobaltifera di calcite sono certamente presenti a Zuccarello in Val di Neva, assieme alla vera sfero cobaltite, con cui spesso si confondono. Nel Canton Ticino la Cobaltite è segnalata presente nel marmo di Cheiba in val Peccia È stata trovata in località Rian Cianco in comune di Zuccarello (Savona) e nella miniera di <i>Pirite</i> di Libiola (Genova).
<b>Usi:</b>	il nostro campione solo a carattere scientifico e collezionistico
<b>Provenienza:</b>	Gruppo Mineralogico Basso Canavese
<b>Data:</b>	23/10/2008