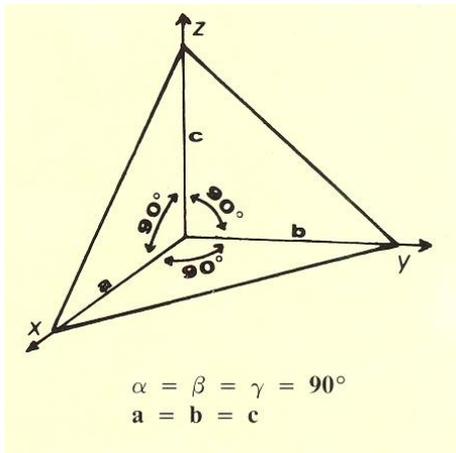


---

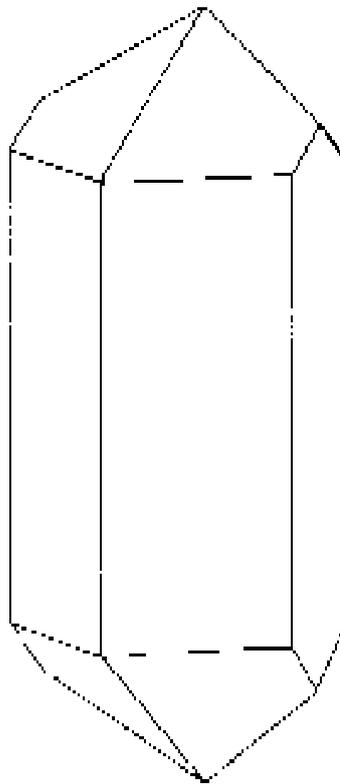
# Museo del Liceo scientifico A. Avogadro **MINERALI** a cura del Gruppo Mineralogico Basso Canavese

---

**Scheda anagrafica n°:** 128  
**Reperto:** 173  
**Nome:** **Goslarite**  
**Etimologia:** Dalla località di Goslar, in Germania  
(Haidinger, 1845)  
**Formula chimica:**  $ZnSO_4 \cdot 7 H_2O$   
**Durezza:** Da 2 a 2,5  
**Striscia:** Bianca  
**Sistema di cristallizzazione:**



**Ortorombico**



I tre assi cristallografici sono tutti di lunghezza diversa. Due giacciono su di un piano orizzontale, disposti ortogonalmente, il terzo è perpendicolare al piano dei primi due. La massima simmetria di questo sistema si incontra in cristalli che presentano tre assi binari, tre piani e un centro di simmetria. Il minimo si ha con la presenza di tre assi di simmetria binari.

**Forma dei cristalli:** Aciculari, solitamente in croste o efflorescenze, o concrezioni fibrose biancastre raramente in cristalli rombici. Stalattiti, incrostazioni, aggregati pulverolenti, granulari o fibrosi

**Classe:** Solfati- idrati.

Gruppo relativamente numeroso, con varie specie formatesi soprattutto per alterazione di minerali metalliferi, pertanto vivacemente colorati, non mancano solfati di calcio, come il comunissimo gesso.

Alcuni sono solubili in acqua e facilmente alterabili.

I solfati sono i sali dell'acido solforico.

Non hanno l'aspetto metallico e sono spesso teneri.

Si originano per deposito nelle acque marine, per esalazione dei vulcani e sotto l'azione dell'acido solforico, che risulta dall'ossidazione dei solfuri, come la pirite e la marcasite.

---

Solfati, cromati, molibdati e wolframati sono circa 170 specie di minerali caratterizzate da un gruppo anionico  $[XO_4]$ —dove X è uno ione bivalente quale S,Cr,Mo,W.

I più importanti e diffusi sono, però, il gesso, già trattato, e i solfati anidri del gruppo della *barite*: *anidrite*  $Ca[SO_4]$ , *celestina*  $Sr[SO_4]$ , *barite*  $Ba[SO_4]$  e *anglesite*  $Pb[SO_4]$ .

Fra celestina e barite sono possibili serie continue di soluzioni solide, più limitate tra barite e anidrite.

**Trasparenza:** Da trasparente a translucida

**Lucentezza:** Vitrea

**Sfaldatura:** Perfetta

**Solubilità:** In acqua

**Altre proprietà:** Sapore astringente.

**Peso specifico:** 2,0

**Colore:** Bianco giallastro

**Composizione** ZnO 28,30%, SO<sub>3</sub> 27,84%, H<sub>2</sub>O 43,86%

**chimica teorica:**

**Proprietà chimiche e fisiche :** Si disidrata all'aria, si scioglie rapidamente in acqua.

**Trattamenti:** Conservare in contenitori stagni o sotto plastica, pulire con alcol

<b>Minerali simili:</b>	Alunogeno, alotrichite
<b>Differenze:</b>	Raggi X e reazioni chimiche.
<b>Genesi:</b>	Secondaria, formatesi per alterazione di un altro minerale, la <i>Blenda</i> (detta anche <i>Sfalerite</i> ).
<b>Paragenesi:</b>	Epsomite, melanterite
<b>Località:</b>	RFT (Rammelsberg, presso Goslar), RDT (Friburgo, Altenberg), Cecoslovacchia (Banská Stiavnica), Svezia (Falun), Francia, Spagna, Stati Uniti, miniera Esperanza, Pasco in Perù, Cile.
<b>Località Italiane:</b>	La si trova nella miniera di <i>Piombo e Zinco</i> di Raibl a Cave di Predil (Udine) e nella miniera Sa Duchessa a Domusnovas (Cagliari) all'Argentiera(Nurra). Segnalata in aghetti finissimi anche a Poggio Bindo (Massa Marittima, Grosseto). <b>il nostro campione n° 172 trovato a Campiglia -Livorno</b>
<b>Provenienza:</b>	Gruppo Mineralogico Basso Canavese
<b>Data:</b>	16/05/04---17/01/2007