

 Sammlungen der Universität Mainz [CC BY-NC-SA]	<table><tr><td>Object:</td><td>Fluorit</td></tr><tr><td>Museum:</td><td>Sammlungen der Universität Mainz Saarstraße 21 55122 Mainz</td></tr><tr><td>Collection:</td><td>Mineralogische Sammlung</td></tr><tr><td>Inventory number:</td><td>P 2016/ 1139</td></tr></table>	Object:	Fluorit	Museum:	Sammlungen der Universität Mainz Saarstraße 21 55122 Mainz	Collection:	Mineralogische Sammlung	Inventory number:	P 2016/ 1139
Object:	Fluorit								
Museum:	Sammlungen der Universität Mainz Saarstraße 21 55122 Mainz								
Collection:	Mineralogische Sammlung								
Inventory number:	P 2016/ 1139								

Description

Der Fluorit ist das Calciumsalz der Flusssäure (HF) mit der chemischen Formel CaF_2 . Es ist ein sehr häufig auftretendes Mineral in der Mineralklasse der Halogenide und kristallisiert im kubischen Kristallsystem. Bei niedrigen Bildungstemperaturen liegt eine würfelige Kristallform vor, bei hohen Bildungstemperaturen eine oktaedrische.

In seiner reinsten Form ist der Fluorit farblos, durch Verunreinigungen kann er grau erscheinen. Aufgrund von zusätzlichen Fremd Beimengungen sind nahezu alle Farben möglich, zB violett und grün. Häufig liegt auch ein zonarer Farbwechsel vor. Ein Beispiel für Fremd beimengungen wäre die Grünfärbung, die durch den Einbau von Samarium statt Calcium hervorgerufen wird. Die Strichfarbe von Fluorit ist immer weiß.

Fluorit stellt das Leitmineral der Mohs'schen Härteskala für die Härte 4 dar. Aufgrund der mittleren Härte eignet er sich nicht zur Schmuckherstellung.

Gebildet wird das Mineral primär in Gängen und bildet dort massive Formen, seltener kristalline. Verwendet wird Fluorit beispielsweise in der Glasindustrie oder der Fluorherstellung.

Basic data

Material/Technique:

Measurements:

HxLxB 3,5x6x3,5 cm

Events

Found

When

Who

[Relationship to location]	Where	Le Beix
	When	
	Who	
	Where	France

Keywords

- Fluorite
- Fluorite
- Halide