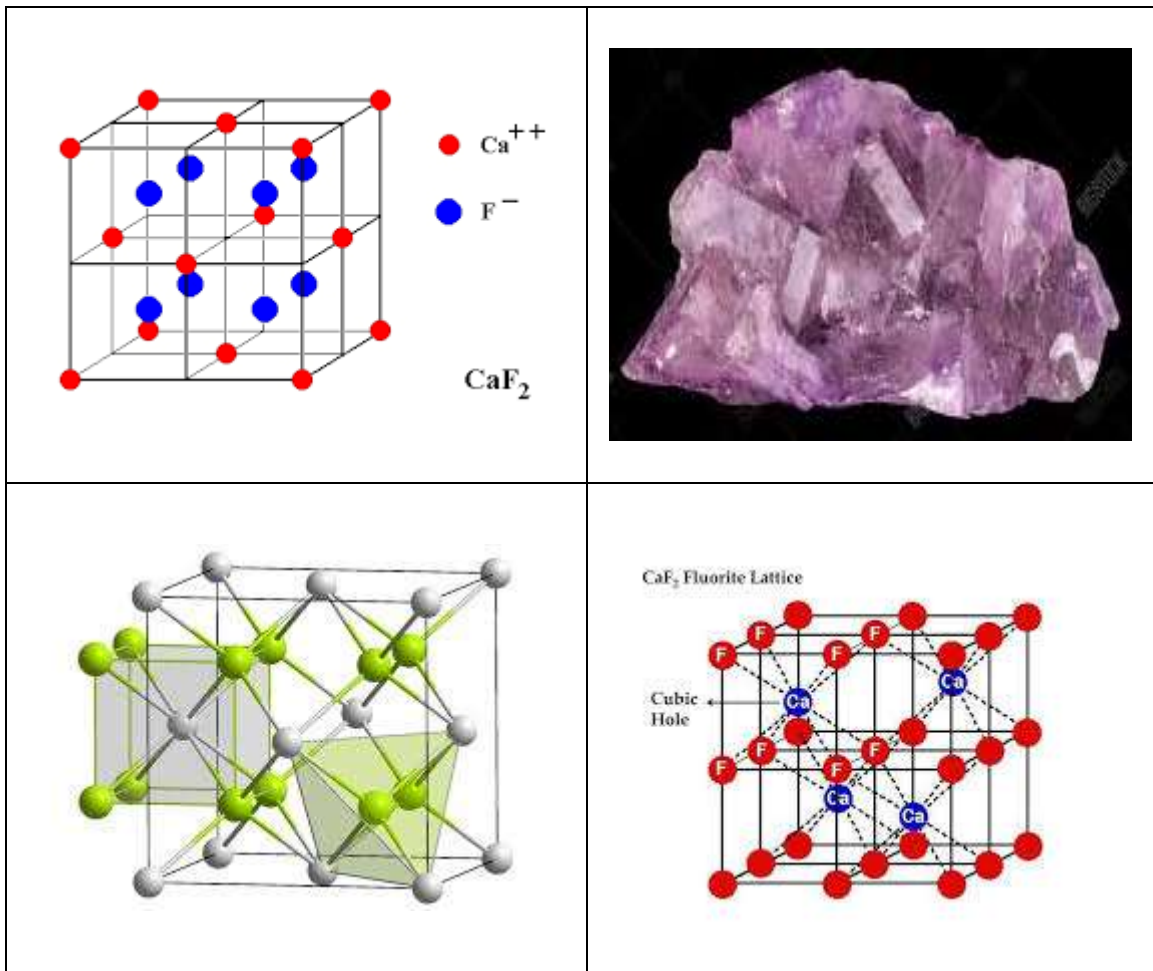
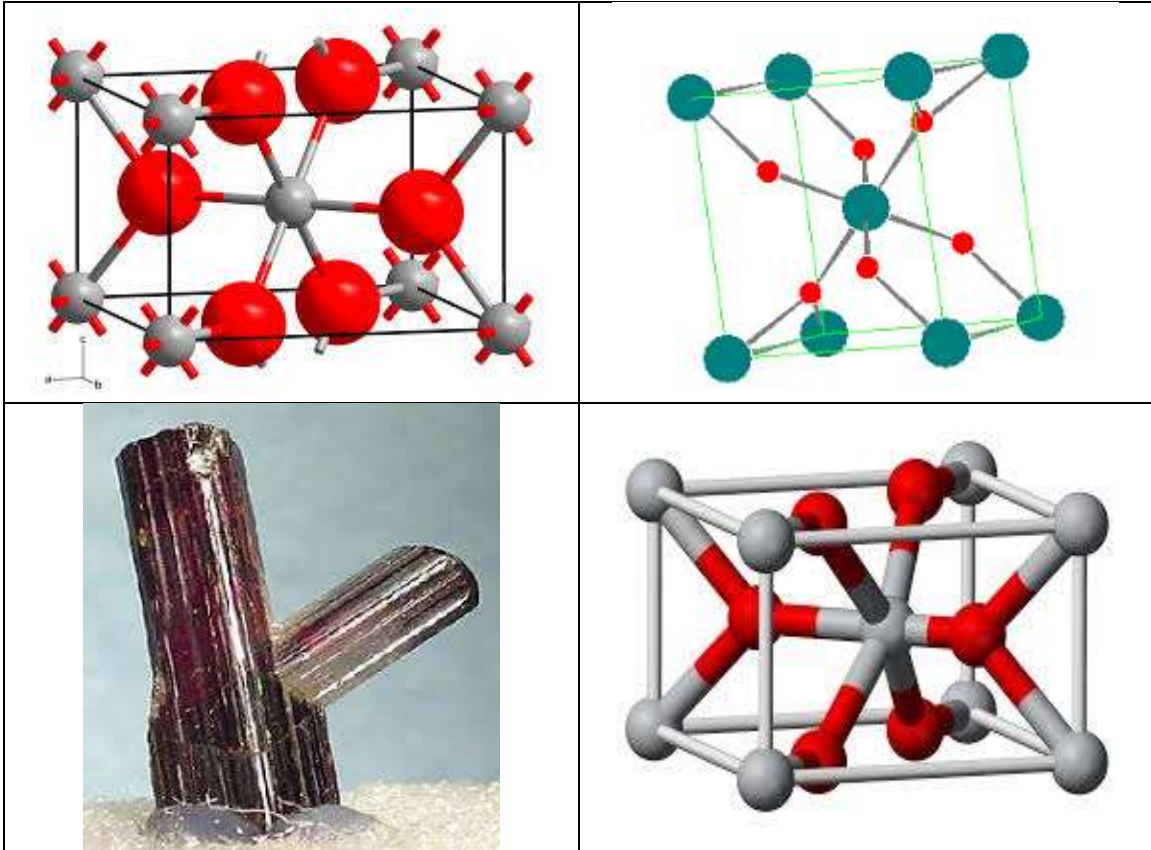


1. بنية الفلورايت (Fluorite) :- يتبلور فلوريد الكالسيوم (CaF_2) ببلورة الفلورايت حيث يكون العدد التناسقي لأيون الكالسيوم الموجب مساوي إلى (8) بينما يكون العدد التناسقي لأيون الفلورايد السالب مساوي إلى (4) وفي هذه الحالة فإن الأيونات الموجبة تتوزع حول الأيون السالب على أركان شكل رباعي السطوح بينما تتوزع الأيونات السالبة حول الأيون الموجب على أركان شكل المكعب كما في الشكل التالي:-



2. بنية الروتيل (Rutile) :- يتبلور مركب ثالي أوكسيد التيتانيوم في بنية الروتيل حيث يكون العدد التناسقي لأيون التيتانيوم الموجب (Ti^{4+}) مساوي إلى (6) ولأيون الاوكسجين السالب (O^{2-}) عدد تناسقي مساوي إلى (3) وللبلورة شكل رباعي السطوح كما موضح بالشكل التالي:-



في حالة وجود نفس البنية البلورية لمركبين أيونيين فيقال انهما متشابهان في الشكل ويطلق عليهما مصطلح (Isomorphous) . ولهذا فأن جميع المركبات الأيونية التي لها بنية كلوريد الصوديوم البلورية تكون لها شكل بلوري متشابه (Isomorphous) وهكذا الحال بالنسبة لجميع المركبات الأيونية التي لها أحد البنيات الأربعة الأخرى وكما موضح بالجدول التالي:-

بنية الروتيل	بنية الفلورايت	بنية زنك بلند أو فورتزاييت	بنية كلوريد السيوم	بنية كلوريد الصوديوم
MgF ₂	CaF ₂	AgI	CsCl	LiF, LiCl
NiF ₂	CdF ₂	ZnO	CsBr	LiBr, Lil
MnF ₂	SrF ₂	ZnS	CsI	NaF, NaCl
FeF ₂	BaF ₂	ZnSe		NaBr, NaI
ZnF ₂	SrCl ₂	ZnTe		KF, KBr
MnO ₂	BaCl ₂	CdS		KI, AgBr
TiO ₂	ZrO ₂	CdSe		RbF, RbCl
SnO ₂	ThO ₂	CdTe		RbBr, RbI
	UO ₂	HgS		AgF, AgCl
		HgSe		CaO, CaS
		HgTe		CaSe, CaTe
		CuBr		MgO, MgS
				MgSe, CdO