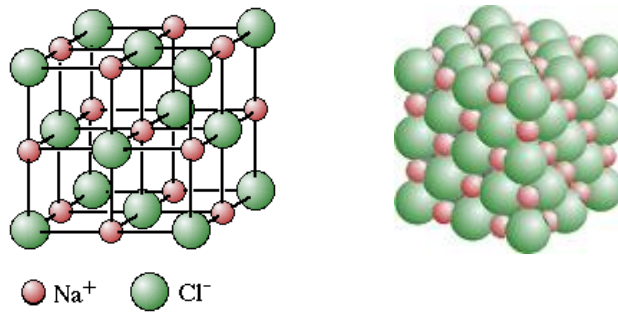


MINERALI

- ✓ SOSTANZE INORGANICHE CHE SI TROVANO IN NATURA
- ✓ SOSTANZE SOLIDE A TEMPERATURA AMBIENTE
- ✓ SI FORMANO IN SEGUITO A PROCESSI GEOLOGICI NATURALI
- ✓ POSSIEDONO UNA COMPOSIZIONE CHIMICA DEFINITA
esempi: NaCl si chiama Cloruro di sodio e forma il minerale Salgemma – CaCO_3 si chiama Carbonato di calcio e forma il minerale Calcite
- ✓ ELEMENTI CHIMICI O COMPOSTI
esempi: Argento = elemento chimico Ag – Salgemma = composto NaCl – Calcite = composto CaCO_3
- ✓ POSSIEDONO UN RETICOLO CRISTALLINO
esempi: nel Cloruro di sodio (NaCl) gli atomi di sodio (Na) e cloro (Cl) sono disposti secondo un reticolo a forma di cubo



CLASSIFICAZIONE DEI MINERALI

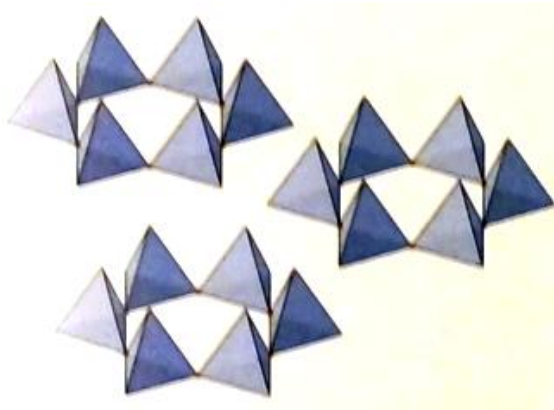
SILICATI - CONTENGONO SILICIO (Si) E OSSIGENO (O)

UNITA' FONDAMENTALE: IONE SILICATO SiO_4^{4-}

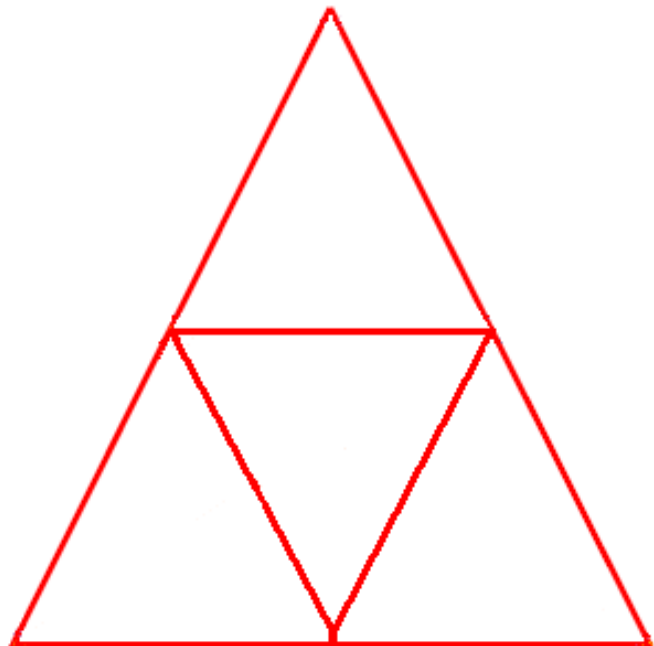
UN ATOMO DI SILICIO E QUATTRO ATOMI DI OSSIGENO DISPOSTI A FORMARE UN TETRAEDRO



IL RETICOLO CRISTALLINO DEI SILICATI E' FORMATO DA TETRAEDRI DISPOSTI IN DIVERSO MODO



esercizio: ritaglia e costruisci il tetraedro



NON SILICATI - NON CONTENGONO SILICIO

TIPO DI MINERALI	GRUPPO CHIMICO	ALCUNI NOMI
CARBONATI	CO_3^{2-}	CALCITE - CaCO_3 DOLOMITE - $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$
OSSIDI	OSSIGENO (O) legato ad altri elementi	EMATITE - Fe_2O_3
SOLFURI	S^{2-}	PIRITE - FeS_2
SOLFATI	SO_4^{2-}	GESSO - CaSO_4
ELEMENTI NATIVI	atomi di UN SOLO ELEMENTO	ORO - Au ARGENTO - Ag DIAMANTE - C
FOSFATI	PO_4^{3-}	APATITE - $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
ALOIDI	elementi del settimo gruppo della tavola periodica F^- - Cl^-	FLUORITE - CaF_2 SALGEMMA - NaCl