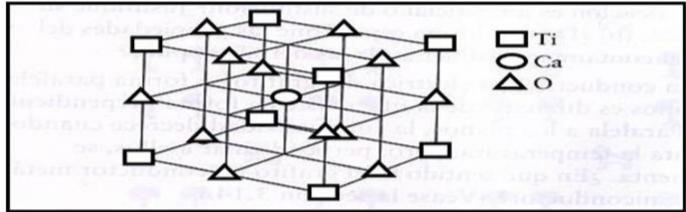
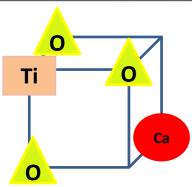
## **G3.** Ejercicio 16



En un solo cubo habrá:



n° de Ti = 
$$1*\frac{1}{8} = \frac{1}{8}$$

n° de Ca = 
$$1*\frac{1}{8} = \frac{1}{8}$$

n° de O = 
$$3*\frac{1}{8} = \frac{3}{8}$$

$$Ca_{1/8}Ti_{1/8}O_{3/8}$$

Multiplico todos los subíndices por 8 para llevar a número entero

$$Ca_1Ti_1O_3 = CaTiO_3$$

<sup>\*</sup> Los átomos que están en los vértices del cubo, comparten esa posición con 7 cubos más, por lo que les corresponde solo 1/8 de ellos a ese cubo