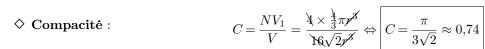
Solides cristallins

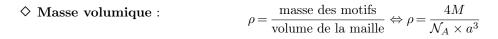
- /11 **Dessiner** la maille cubique faces centrées et donner le lieu de tangence. Réaliser sa caractérisation complète (population, coordinence, rayon atomique, compacité, masse volumique : **définition** puis formule).
 - ♦ Population: 8 atomes sur les sommets et 6 sur les faces, soit

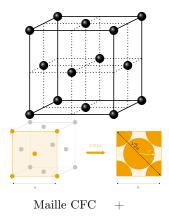
$$N = 8 \times \frac{1}{8} + 6 \times \frac{1}{2} = 4$$

- ♦ Coordinence: chaque atome voit les voisins sur les petites diagonales des faces. On a donc une coordinence de 12.
- ♦ Rayon atomique : on a tangence sur les petites diagonales, soit

$$r + 2r + r = a\sqrt{2} \Leftrightarrow \boxed{2r\sqrt{2} = a}$$







- /11 $\boxed{2}$ Justifier alors l'existence des sites interstitiels. Donner **sans schéma** les positions et la population des sites T et O de la structure CFC, et déterminer leurs habitabilités en fonction de r le rayon des sphères principales.
 - ♦ Justification : Même dans les mailles compactes, il reste du vide et toutes les sphères ne se touchent pas : on peut insérer de plus petites entités entre les entités principales d'une CFC.

Sites tétraédriques

- \diamond **Position**: au centre des petits cubes d'arête a/2.
- ♦ **Population**: il y a 8 petits cubes et les entités sont dans le volume, soit $N_T = 8$.
- ♦ Habitabilité : On a tangence sur la moitié de la grande diagonale du petit cube :

$$r + r_T = \frac{a\sqrt{3}}{4} \Leftrightarrow \boxed{r_T = \frac{a\sqrt{3}}{4} - r}$$

$$\Leftrightarrow \boxed{r_T = \left(\sqrt{\frac{3}{2}} - 1\right)r \approx 0,225r}$$

Sites octaédriques

- \Diamond **Position** : au centre de chaque arête et 1 au centre.
- ♦ **Population**: 12 arêtes et 1 centre, soit $N_O = 1 + 12 \times \frac{1}{4} = 4$
- ♦ Habitabilité : On a tangence sur une arête :

$$2(r+r_O) = a \Leftrightarrow \boxed{r_O = \frac{a}{2} - r} \qquad a = 2r\sqrt{2}$$

$$\Leftrightarrow \boxed{r_O = \left(\sqrt{2} - 1\right)r \approx 0,414r}$$