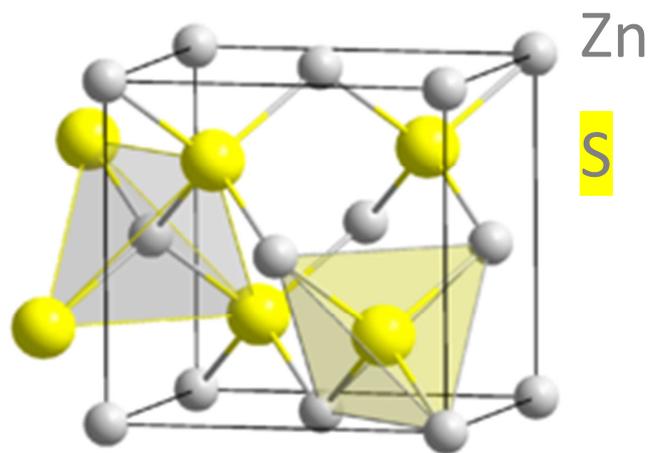


Deux structures pour une même formule chimique : ZnS

Le sulfure de zinc existe sous 2 formes cristallines :

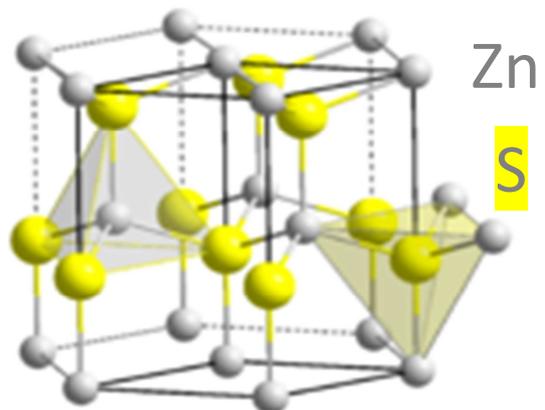
La sphalérite (blende) : La maille élémentaire est un cube : $a = b = c$

La structure est formée de deux réseaux cubiques à faces centrées de zinc et de soufre décalés d'un quart de la grande diagonale du cube.



Chaque S^{2-} est entouré de 4 Zn^{2+} et chaque Zn^{2+} est entouré de 4 S^{2-}

La würtzite : La maille élémentaire est un hexagone : $a = b \neq c$, $\alpha = \beta = 90^\circ$, $\gamma = 120^\circ$



Deux mailles hexagonales compactes de chaque élément sont imbriquées l'une dans l'autre.