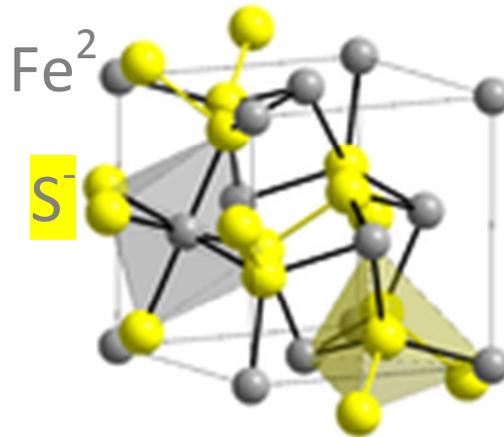


Structure de la pyrite et de la fluorine

Deux types d'atomes en proportion 2/1. La maille élémentaire est un cube : $a = b = c$

La pyrite FeS_2

La pyrite qui donne des beaux cristaux de forme cubique aux faces brillantes est composée d'atomes de Fer (ion Fe^{2+}) et de Soufre (ion S^-)



Les atomes de Fe forment un réseau cubique à faces centrées (cfc). Chaque Fer est entouré par un octaèdre de 6 atomes de Soufre.

La fluorine CaF_2

Le fluorure de Calcium, ou fluorine, est composée d'atomes de Ca (ion Ca^{2+}) qui forment un réseau cfc et de Fluor (ion F^-) qui forment un réseau cubique avec un atome au centre des faces, au milieu des arêtes et au centre du cube. Chaque Ca est au centre d'un cube de 6 F et chaque F est au centre d'un tétraèdre de Ca.

