**Modèles cristallins**

|  |  |
| --- | --- |
|  | |
|  | image_1657855_20211001_ob_a4ac61_modele-cristallin-fer-100180-1.jpg |
|  | |
|  | image_1657855_20211001_ob_19cf64_modele-cristallin-cuivre-100179-1.jpg |
| Sulfure de Zinc | |
| Représentation sous forme éclatée d'un réseau cubique faces centrées classique de l'un des éléments *(Zinc)* dont quatre des huit sites tétraédriques *(sites situés entre un atome en coin de maille et les atomes au centre des trois faces qui se croisent en ce coin)* sont occupés par des atomes de l'autre élément *(dans cet exemple le soufre).*  Cette forme cristalline a donné son nom à la forme dite "blende".  **Composition : 14 atomes de Zinc, 4 atomes de Soufre, 28 liaisons** | image_1657855_20211001_ob_24d685_modele-cristallin-zns-100181-1.jpg |
| Chlorure de Césium | |
| Représentation sous forme éclatée d'un réseau cubique, par les atomes de Césium, dont le centre de chaque cube est occupé par un atome de Chlore.  La modélisation permet de construire 8 réseaux cubiques de Césium, afin d'observer le réseau cubique de Chlore à l'intérieur.  **Composition : 27 atomes de Césium, 8 atomes de Chlore, 116 liaisons** | image_1657855_20211001_ob_91f4b5_modele-cristallin-cscl-100182-1.jpg |