

A model showing the positions of the atoms in a crystal of gypsum, a hydrate form of calcium sulphate ( $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ). Infrared spectrophotometry, as used at ARL to determine the orientation of the water molecules with respect to the other atoms, of the crystal. The color code for the elements: oxygen (in water) blue; oxygen (in the sulphate) green; calcium-brown; sulphur yellow.

Modèle montrant la disposition atomique dans un cristal de gypse (sulfate de calcium hydraté,  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ). Grâce à la spectrophotométrie en infrarouge, le LRA a pu déterminer l'orientation des molécules d'eau par rapport aux autres atomes. Le code pour les autres éléments: oxygène dans l'eau en bleu, oxygène dans le sulfate en rouge, calcium en brun et soufre en jaune.



Byron K. NRC/CNRC