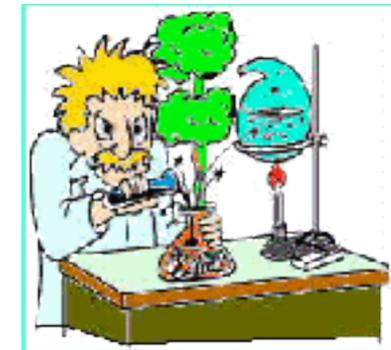
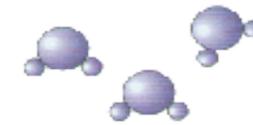


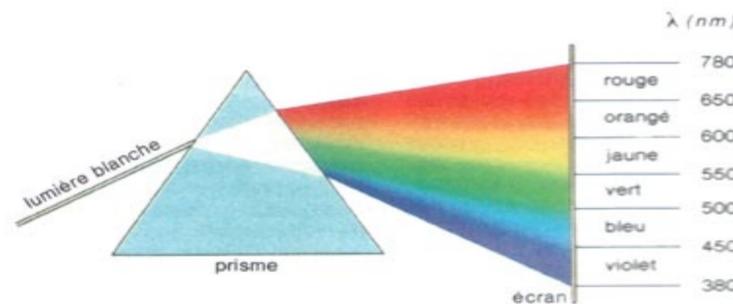
# Hydratation des sels



## Chlorure de cobalt

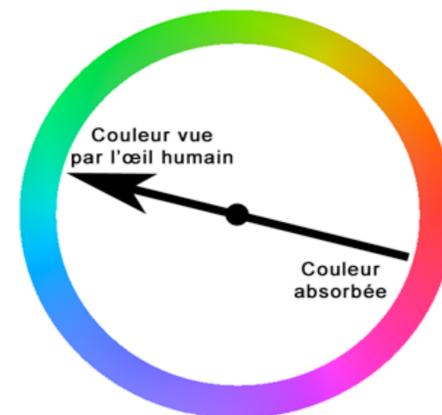


Le chlorure de cobalt  $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  est rose à l'état solide, et en solution. Il suffit de chauffer les cristaux pour les sécher et après un certain temps, les cristaux changent de couleur et deviennent bleu. Et si on les laisse à l'air humide, ils redeviennent rose. Le chlorure de cobalt peut donc servir de test d'humidité.



### Comment les objets prennent-ils une couleur déterminée ?

Un objet absorbe certaines couleurs (certaines longueurs d'ondes) de la lumière blanche et réfléchit les autres. Les rayons lumineux absorbés donnent à l'objet sa couleur. Ainsi, la peinture rouge de la carrosserie d'une voiture n'absorbe que le vert qui est la couleur complémentaire du rouge.



A elle seule, la lumière blanche renferme toutes les couleurs que l'on peut observer lors d'un arc-en-ciel. En 1672, un grand savant anglais connu sous le nom de Sir Isaac Newton réussit à décomposer la lumière blanche grâce à un prisme en toutes les couleurs qui la composent.

## Sulfate de cuivre



Un sel hydraté est entouré de molécules d'eau; il va absorber la lumière et va prendre une couleur caractéristique.

Le sulfate de cuivre hydraté absorbe le jaune. Il apparaît donc bleu.

Lorsqu'on le chauffe, les molécules d'eau passent à l'état gazeux. Le sulfate de cuivre n'est donc plus entouré de molécules d'eau. Il deviendra blanc.

