



Diamants chocolat... à croquer !

par Christine Tréboit



-2-

Quoi de plus normal de parler de chocolat, en cette période. Mais celui-ci est 100% garanti sans crise de foie et sans cholestérol ! Ce chocolat représente la couleur de cette douceur au palais et au moral, mais là, nous dégustons des yeux, un diamant. Effectivement, il ne faudrait pas rester sur le préjugé que le diamant serait uniquement incolore. Il se décline dans presque tous les tons de l'arc-en-ciel. Même si ces beautés existent, elles ne sont pas courantes. On estime que seul un diamant sur dix mille est coloré. La couleur brune, dite chocolat, est la plus fréquente des diamants de couleur naturelle de fantaisie, et se trouve dans tous les gisements à travers le monde.

Provenance de la couleur

La couleur du diamant « chocolat » n'est pas due à la pâte de cacao, comme vous l'expliquerait M. Linxe, fondateur d'une célèbre Maison de chocolat, mais à plusieurs causes possibles intrinsèques au diamant. Les raisons de la couleur brune sont, aujourd'hui, toujours à l'étude. Des thèses tentent d'en percer tous les mystères. Mais, dès à présent, des éléments de réponse sont identifiés. Dans des cas exotiques, la raison expliquant cette couleur, est liée à la présence d'atomes d'azote qui se sont substitués à des atomes de carbone. La deuxième origine, possible, déjà plus courante, émane de la présence d'atomes d'hydrogène. Ces corps simples (azote et hydrogène) provoquent



-1-

des absorptions spécifiques des rayons de la lumière. Et la troisième étude, découle de l'observation de diamants bruns comportant, ou non des atomes d'azote dans la structure cristalline ! La couleur proviendrait du « graining » constitué en texture lamellaire colorée. Mais là, les « cellules grises » de nos chercheurs fonctionneront encore longtemps pour déterminer les raisons exactes de cet état de fait. Serait-ce lié à des paires d'azote déformées, à des domaines de carbone amorphe dans le graining, ou bien à des dislocations décorées, ou encore à des clusters de lacunes ? Rappelons : lorsque la lumière blanche, mélange des couleurs de l'arc-en-ciel, pénètre dans la pierre, elle est absorbée, puis réfractée ; certaines couleurs de la lumière visible peuvent être, à ce moment, captées. Par ce phénomène d'absorption, le diamant apparaîtra coloré : jaune, orange...ou chocolat. Tout est couleur choco, bon à croquer et pas seulement mode. Vous pouvez sans crainte devenir « chocoholic » !

Remerciements :

- Emmanuel Fritsch, Professeur de Physique, Université de Nantes
- Eddy Vleeschdrager, auteur de Dureté 10 - Le diamant, édition Continental Publishing, 1996
- Eddy Elzas, Rainbow Gems International, Anvers



-3-

-1- Bague en or jaune, sertie de diamants bruns (6,07 carats), de diamants blancs (0,50 carat) et d'un corail oval (48,60 carats), de Grisogono, Genève

-2- Bagues "Bruna". Tourmaline verte de 5,15 ct, pavage diamant chocolat 4,75ct. Diamant de centre chocolat de 4,61 ct, pavage diamant jaune 4,04 ct, Selim Haddad, Paris

-3- Bague "Tosca", or jaune, quartz fumé et diamants Chocolats, Brigitte Ermel, Paris

-4- Bague "Miroir 2002", or blanc non rhodié, diamant cognac Daniela Baumgartner, Paris



-4-