كان هنالك استفسار حول وجود قمتين في الشكل 3.21 وهل هذا ينطبق على جميع العناصر بالإضافة إلى المولبدنوم.

إذا خسرت الذرة أحد الإلكترونين في K shell نتيجة ضربها بإلكترون سريع فيهبط إلكترون من قشرة أعلى مثل L or M or N shells وبالتالي من الممكن في حالة عناصر أخرى غير المولبدنوم أن يظهر قمتان أو أكثر أو أقل.

يظهر الشكل أدناه أن هنالك إمكانيات لقمم كثيرة فبالإضافة إلى Kα و Kβ هنالك و وكذلك Lα و Lβ الخ... معظم هذه القمم لا تظهر في حالات كثيرة بسبب أنها لا تكون قوية لدرجة كافية لتبرز فوق الطيف المتواصل Continuous spectrum الذي نراه في الشكل 3.21.

بالمناسبة لا توجد علاقة بين عدد القمم 2 (في حالة المولبدنوم) وأن عدد الألكترونات في K shell هو أيضا 2. فمثلا ال L shell تحتوي على 8 إلكترونات ومع ذلك إذا خسرت إلكترونا نحصل على قمة أو أكثر أو لا قمة على الإطلاق.

