

ترتيب الإلكترونات في الذرات

تسلسل تعبئة المستويات الفرعية ومستويات الطاقة الرئيسية

1. ماذا يُمثل كل مربع صغير في الرسم الوارد في الشريحة؟

2. ما عدد الإلكترونات التي يتسع لها كل مستوى فرعي؟

3. ما عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الثانوي d ؟

4. أي المستويين طاقته أعلى: $2s$ أم $2p$ ؟

5. أي المستويين طاقته أعلى: $2s$ أم $3s$ ؟

6. استنادًا إلى مبدأ أوفباو، أي المستويات التالية يُملأ أولاً: $4s$ أم $3d$ ؟

7. أي المستويات الفرعية له أقل طاقة؟

