A fórmula de Balmer-Rydberg, expressa por  em que

• é o comprimento de onda de uma linha do espectro de emissão do hidrogênio, H;

• RH é a constante de Rydberg para o hidrogênio;

• nf e ni são números inteiros, com nf < ni, foi obtida a partir da análise de resultados experimentais e sugere que as linhas espectrais de emissão do hidrogênio estão relacionadas a números inteiros.

Explique o modo como o cientista dinamarquês Niels Böhr, por meio de procedimentos teóricos, obteve a fórmula de Balmer-Rydberg e destaque os aspectos novos de sua teoria.