

5. (i) Modelo de Bohr
1. - Elétrons só se movem em órbitas circulares estacionárias (em que não emitem radiação)
 2. - Na transição entre níveis de energia é emitida (ou absorvida) radiação de frequência igual a

$$f = (E_i - E_f) / h$$
 - (3.) - O momento angular de um elétron numa órbita estacionária é um múltiplo (inteiro) de $h = \frac{h}{2\pi}$

(ii) Quantificação da energia (1+2) \Rightarrow só certos valores são permitidos (níveis discretos), correspondendo, no visível, à

Série de linhas de Balmer.
 Nos espectros de descargas de gases observamos espectros de emissão, com linhas de várias cores (\neq energia/frequência ou comprimento de onda).

MAOP Santos

Universidade de Évora | Instituto de Investigação & Formação Avançada - IIFA

Palácio do Vimioso | Largo Marquês de Marialva | Apart. 94 | 7002 - 554 Évora - Portugal | Tel. (+351) 266 706 581 | Fax: (+351) 266 744 677 | iifa@uevora.pt