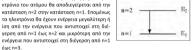


3. Η ενέργεια του ατόμου του υδρογόνου, όταν βρίσκεται στη θεμελιώδη κατάσταση, είναι –13,6εV. Ηλεκτρόνια συγκρούονται με άτομα του υδρογόνου τα οποία βρίσκονται στη θεμελιώδη κατάσταση. Τα άτομα διεγείρονται και

Αφού το φάσμα της εκπεμπόμενης ακτινο-

Δηλαδή:



 $E_{*} - E_{*} \le K < E_{*} - E_{*}$

$\frac{E_1}{2^2} - E_1 \le K < \frac{E_1}{3^2} - E_1$

βολίας αποτελείται από μία γραμμή, το ηλε-

Αντικαθιστώντας E_1 =-13,6eV βρίσκουμε: 10,2eV ≤ K < 12,09eV.