

Witam Wszystkich w nowych warunkach pracy szkoły.

W pierwszym tygodniu 16-22 marzec proszę o przeczytanie tematu „Jak powstaje widmo wodoru” oraz zapisanie - dokończenie notatek w następujących podpunktach:

1. Atom wodoru może znajdować się w stanie (str. 123):
 - a. podstawowym -
 - b. wzbudzonym -
 - c. zjonizowanym -
2. Energia elektronu w atomie wodoru wyraża się wzorem(str. 123):
 $E_n = -13,6/n^2 \text{ eV}$, n – numer orbity.
Energia atomu w stanie podstawowym jest ujemna i wynosi -13,6 eV.
Oblicz w tym punkcie energię atomu, gdy elektron jest na orbicie drugiej, trzeciej, czwartej i piątej.
3. Drugi postulat Bohra (str. 119 treść drugiego akapitu na zielonym tle) mówi, że:
.....
Przeczytaj przykład ze strony 124 – sposób II.
Tekst i wzory ze strony 123: „Jakie fotony emituje elektron” nie będą wymagane do nauczania.
4. Seria Balmera – seria światła widzialnego wysyłana przez wodór gdy elektron przeskakuje z którejkolwiek orbity na orbitę drugą (str. 123): notatka na temat powstawania linii widmowych atomu wodoru

W ramach pracy domowej zrób zadanie 1 ze strony 125 oraz zadanie 4, 5, 6 i 7 z zadań powtórzeniowych „to powinieneś umieć” str. 137 ,138

Wykonane zadania będą sprawdzone po powrocie do szkoły (chyba że sytuacja ulegnie zmianie). Wszelkie pytania proszę przysyłać na adres dankag@onet.pl lub na stronę dziennika elektronicznego. Pozdrawiam i przypominam o zasadach postępowania podczas epidemii.

Danuta Górska