

Тест. Спектри випромінювання та поглинання. Спектральний аналіз.

11 клас. Фізика

1. Хто запропонував «Теорію пудинга»?



- А. Е. Резерфорд
- Б. А. Ейнштейн
- В. Н. Бор
- Г. Дж. Томсон

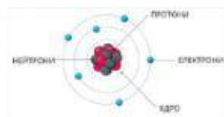
2. Хто запропонував планетарну модель атома?

А. Дж. Томсон

Б. Н. Бор

В. А. Ейнштейн

Г. Е. Резерфорд



3. Чому дорівнює заряд ядра?

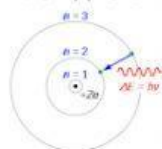
А. Ядро не має заряду

Б. Заряду протонів

В. Заряду електрона

Г. Заряду всіх електронів

4. Згідно з квантовими постулатами Бора атом може випромінити квант світла при..



А. переході атома зі стану з більшою енергією у стан з меншою енергією

Б. переході атома зі стану з меншою енергією у стан з більшою енергією

В. русі електронів по будь-якій орбіті атома

Г. при будь-якому прискореному русі електронів атома

5. У нейтральному атомі завжди однакова кількість...

А. нейтронів і електронів

Б. протонів і нейтронів

В. нуклонів і електронів

Г. протонів і електронів

6. Що визначають за допомогою якісного спектрального аналізу ?

А. наявність елемента та масу елемента

Б. частоту випромінювання

В. наявність елементів у речовині

Г. довжину хвилі випромінювання

7. Спектр, що складається з окремих кольорових смуг, розділених широкими темними проміжками - це ... спектр....

А. смугастий ... випромінювання

Б. лінійчастий ... випромінювання

В. лінійчастий ... поглинання

Г. смугастий ... поглинання

8. Лінійчастий спектр випромінювання дають ...

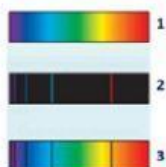
А. стиснені гази, рідини і тверді тіла в нагрітому стані

Б. гази в атомарному стані нагріті до високої температури

В. холодні гази під великим тиском

Г. тверді та рідкі розжарені тіла

9. Оберіть спектр випромінювання



А. 1

Б. 2

В. 3

10. Що таке спектральний аналіз ?

А. Метод визначення кількісного вмісту хімічного елемента спектром.

Б. Метод визначення кількісного вмісту та якісного складу речовини.

В. Метод визначення якісного складу речовини за хімічним складом речовини.

Г. Метод визначення кількісного вмісту та якісного складу речовини за її спектром.